باب 3 کیمیکل بانڈنگ Chemical Bonding

www.ilmkidunya.com

سوال 1: ایٹمز سٹیبلٹی حاصل کرنے کے لیے اپنی انرجی کو کیسے کم کرتے ہیں؟

جواب: اس دنیا میں موجود تمام ایٹمز اپنی انرجی کم کرنے کی کوشش میں ہیں۔ اس کوشش میں وہ دوسرے ایٹمز کے ساتھ منسلک ہو جاتے ہیں۔ یہ ایک قدرتی امر ہے کیونکہ اس کی مدد سے ایٹمز کی سٹیبلٹی میں اضافہ ہوتا ہے۔

تمام ایٹمز جو پیریاڈک ٹیبل میں موجود ہیں غیر مستحکم ہوتے ہیں۔ کیونکہ ان کے بیرونی شیل نامکمل ہوتے ہیں سوائے گروپ VIII-A کے ایلیمنٹس کے گروپ VIII-A کے ایلیمنٹس کے ویلنس شیل مکمل ہوتے ہیں اس لیے یہ دوسرے ایلیمنٹس کے ساتھ ملنے کا رجحان کم رکھتے ہیں۔ لہٰذا دوسرے ایلیمنٹس (نوبل گیسز کے علاوہ) نوبل گیسز کی ترتیب حاصل کرنے کی کوشش کرتے ہیں۔ یہ رجحان کیمیکل بانڈ کی ایک اہم بنیاد ہے۔ دوسرے الفاظ میں ایٹم نان ری ایکٹو گیس کی الیکٹرونک کنفگریشن حاصل کرنے کے لیے کیمیکل بانڈ بناتے ہیں۔

سوال 2: ایٹمز اپنا ڈوپلیٹ یا آکٹیٹ کیسے مکمل کرتے ہیں؟ مثال سے واضح کریں۔

جواب: ایٹمز دوسرے ایٹمز سے اس لیے منسلک ہوتے ہیں کیوں کہ وہ اپنے بیرونی شیلز میں دو یا آٹھ الیکٹرونز لے کر خود کو مستحکم کرتے ہیں۔ مثال کے طور پر سوڈیم کے ایٹم کے بیرونی شیل میں ایک الیکٹرون ہے اس ایٹم کے لیے استحکام حاصل کرنے کے لیے دو راستے ہیں۔ پہلا تو یہ ہے کہ یہ اپنا ایک الیکٹرون کھودے، دوسرا یہ ہے کہ مزید سات الیکٹرونز جذب کرلے۔ ان دونوں طریقوں سے سوڈیم کے بیرونی شیل میں آٹھ الیکٹرونز آ جانے سے اس کا اکٹیٹ مکمل ہو جاتا ہے۔ نتیجتاً سوڈیم ایک ایسا آسان راستہ اختیار کرتا ہے اور اپنا ایک الیکٹرون کھو کر دوسرے ایٹم سے بانڈ بناتا ہے۔ اس طرح ہائیڈروجن ایٹم کے لیے یہ دونوں راستے آسان ہیں وہ چاہئے تو اپنے بیرونی شیل میں ایک الیکٹرون کھو کر پروٹان (Proton H^+) بنائے یا ایک الیکٹرون حاصل کر کے اپنا ڈوپلیٹ مکمل کرے۔

سوال 3: الیکٹروپوزیٹو میٹلز اور الیکٹرونیگیٹو میٹلز میں فرق کریں۔

جواب: پیریاڈک ٹیبل میں موجود الکلی میٹلز (Alkali Metals) اور الکائن ارتھ میٹلز (Alkaline Earth Metals) کے لیے یہ بات آسان ہے کہ وہ اپنے الیکٹرونز سولہویں اور سترہویں گروپس کو منتقل کر کے بانڈ بنائیں۔ الکلی اور الکائن ارتھ میٹلز چونکہ آسانی سے اپنے الیکٹرونز سے محروم ہو جاتی ہیں اس لیے ان کو الیکٹروپوزیٹو میٹلز (Electropositive Metals) کا نام دیا گیا ہے۔ اسی طرح سولہویں اور سترہویں گروپس کے ایلیمنٹس آسانی سے الیکٹرون جذب کر لیتے ہیں اس لیے ان ایلیمنٹس کو الیکٹرونیگیٹو میٹلز (Electronegative Metals) کا نام دیا گیا ہے۔

سوال 4: کیمیکل بانڈ کی تعریف لکھیں۔ کیمیکل بانڈ کی اقسام کے نام لکھیں۔

جواب: **کیمیکل بانڈ (Chemical Bond)**: کیمیکل بانڈ کشش کی وہ قوت ہے جو ایٹمز کو مالیکیول یا کمپاؤنڈ کی صورت میں باندھ کے رکھتی ہے۔

کیمیائی بانڈز کی اقسام

(i) آئیونک بانڈ (Ionic Bond) (ii) کوویلنٹ بانڈ (Covalent Bond)

(iii) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ (Coordinate Covalent Bond)

سوال 5: کیمیکل بانڈ کی انرجیٹکس سے کیا مراد ہے؟

جواب: کیمیکل بانڈ کی انرجیٹکس: جب دو مختلف اشیا کے ایٹمز ایک دوسرے کے قریب آتے ہیں تو دو باتیں ممکن ہو سکتی ہیں۔ کیمیکل بانڈ کے دوران

ان کے درمیان کشش کی قوتیں جنم لیں جبکہ دوسرا امکان اس بات کا ہے کہ ان کے درمیان دفع کی قوتیں پیدا ہوں۔ اگر کشش کی قوتیں دفع کی قوتوں سے زیادہ طاقتور ہوں گی تو منسلک ہونے والے دونوں ایٹمز کی انرجی کم ہوگی اور نتیجتاً وہ ایک دوسرے سے منسلک ہو کر نیا مالیکیول بنائیں گے۔ دوسری صورت میں وہ ایک دوسرے سے علیحدہ ہو جائیں گے۔

سوال6: سوڈیم کلورائیڈ کی مثال سے آئیونک بانڈ کے بننے کی وضاحت کریں۔

جواب: آئیونک بانڈ (Ionic Bond): یہ کیمیکل بانڈ ایلیمنٹ کے ایٹمز کی اس خصوصیت کی وجہ سے وجود میں آتا ہے کہ وہ خود کو مستحکم کرنا چاہتے ہیں۔ اس کوشش میں یہ ایٹمز اپنے شیلز میں موجود الیکٹرونز کھو دیتے ہیں یا پھر الیکٹرون یا الیکٹرونز جذب کر لیتے ہیں۔ دراصل یہ ایٹمز اس کوشش میں ہوتے ہیں کہ ان کے بیرونی شیل میں موجود الیکٹرونز کی تعداد نزدیک ترین نوبل گیس جیسی ہو جائے تاکہ ان میں بھی نوبل گیس جیسا استحکام پیدا ہو جائے۔ سوڈیم کلورائیڈ میں آئیونک بانڈ اس وقت وجود میں آتا ہے جب سوڈیم اور کلورین کیمیکل ری ایکشن کرتے ہیں۔ ان کے الیکٹرونک کنفگوریشنز درج ذیل ہیں۔

	پہلا شیل	دوسرا شیل	تیسرا شیل
$_{11}Na$	2	8	1
$_{17}Cl$	2	8	7

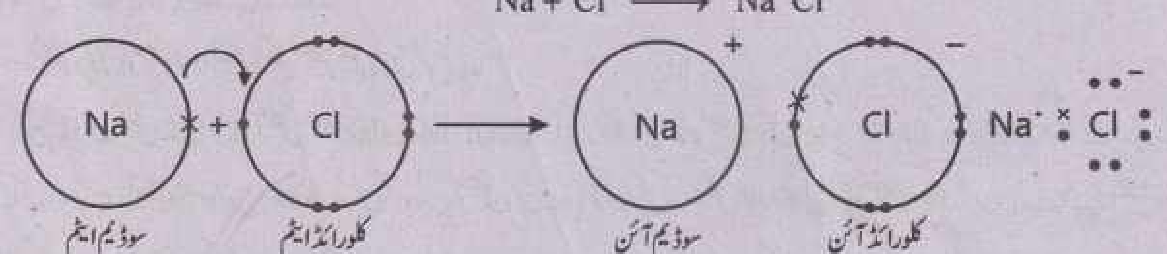
سوڈیم اور کلورین کی الیکٹرونک کنفگوریشنز

سوڈیم کے بیرونی شیل میں سے ایک الیکٹرون کلورین کے بیرونی شیل میں منتقل ہو جاتا ہے۔ اور اس طرح ان دونوں ایلیمنٹس کے الیکٹرونک کنفگوریشنز نزدیک ترین نوبل گیس جیسے ہو جاتے ہیں۔

$$Na \longrightarrow Na^{+} + e^{-}$$

$$e^{-} + Cl \longrightarrow Cl^{-}$$

$$Na + Cl \longrightarrow Na^{+}Cl^{-}$$



سوڈیم سے ایک الیکٹرون کا کلورین میں منتقل ہونا۔

اسی طرح سوڈیم فلورین اور برومین سے ری ایکٹ کر کے بالترتیب سوڈیم فلورائڈ اور سوڈیم برومائڈ بناتا ہے۔

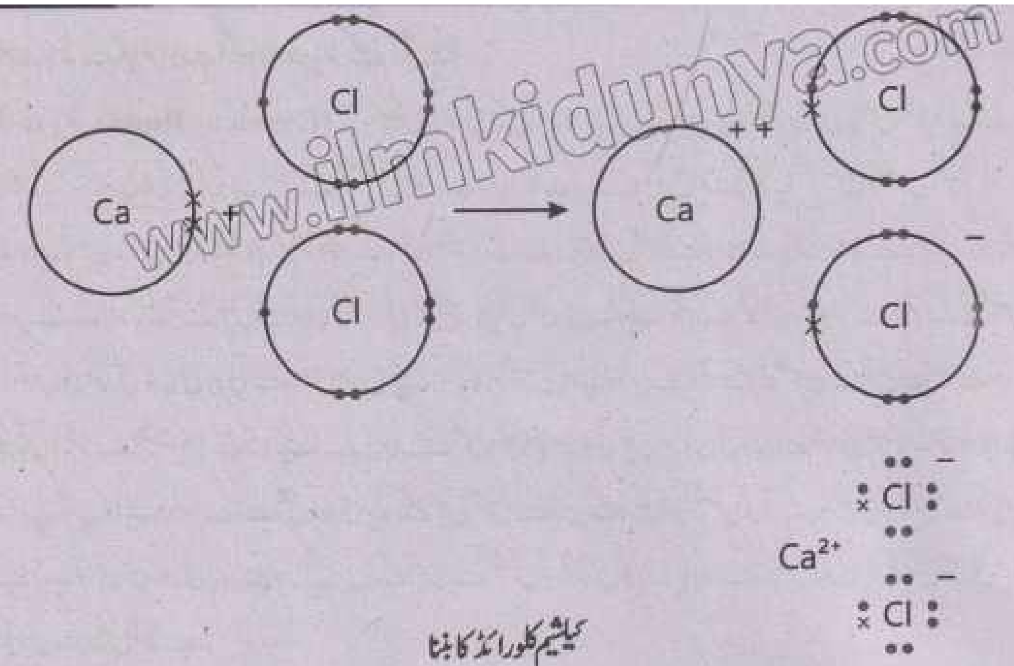
منتقل ہونے والا الیکٹرون یا الیکٹرونز ہمیشہ ایٹم کے بیرونی شیل میں موجود ہوتا ہے یا ہوتے ہیں۔ اوپر دی گئی مثال میں بننے والے سوڈیم کلورائڈ میں موجود سوڈیم اور کلورائڈ آئنز کے درمیان الیکٹروسٹیٹک کشش کی فورس (Electrostatic Force of Attraction) وجود میں آتی ہے۔ اس طرح وجود میں آنے والے کیمیائی بانڈ کو آئیونک یا الیکٹرویلنٹ بانڈ کہتے ہیں۔

کیلشیم جو کہ ایک الکلائن ارتھ میٹل ہے دو الیکٹرونز کھو کر کیلشیم کلورائڈ بناتا ہے۔

$$Ca \longrightarrow Ca^{2+} + 2\bar{e}$$

$$2Cl + 2\bar{e} \longrightarrow 2Cl^{-}$$

www.ilmkidunya.com



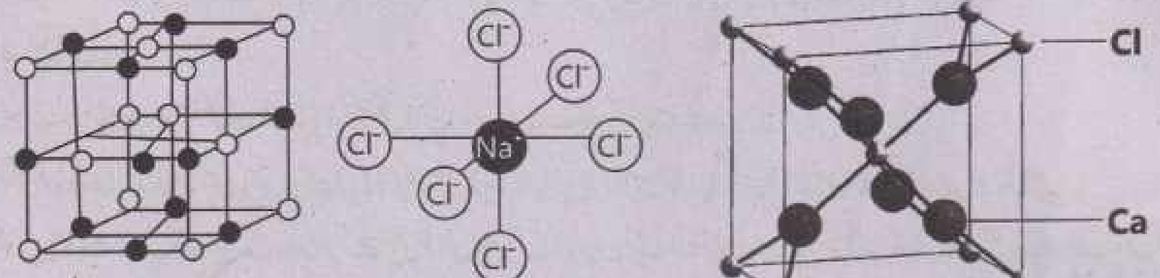
کیلشیم کلورائڈ کا بننا

یہ آئنز ایک دوسرے کے گرد اس طرح تین جہتی (Three dimensionally) گھیرا ڈالتے ہیں کہ کرسٹل لیٹس (Crystal lattice) کی شکل بن جاتی ہے۔

آئیونک کمپاؤنڈ کی دوسری مثالیں درج ذیل ہیں: CaF_2, KBr, MgF_2, KCl

سوال 7: سوڈیم کلورائیڈ اور کیلشیم کلورائیڈ کے کرسٹل لیٹس کی ڈایا گرام بنائیں۔

جواب: سوڈیم کلورائڈ اور کیلشیم کلورائڈ کے کرسٹل لیٹس:



سوڈیم کلورائڈ کا کرسٹل لیٹس

کیلشیم کلورائڈ کا کرسٹل لیٹس

سوڈیم کلورائڈ اور کیلشیم کلورائڈ کے کرسٹل لیٹس

مشق

-1 کس قسم کے ایلیمنٹس آئیونک بانڈ زبناتے ہیں؟

جواب: میٹلز اور نان میٹلز آئیونک بانڈز بناتے ہیں۔

-2 آئیونک بانڈ کے لیے کن شرائط کا پورا ہونا ضروری ہے؟

جواب: آئیونک بانڈ اس وقت بنتا ہے جب ایک ایٹم (میٹل) آسانی سے الیکٹرون دے سکتا ہے اور دوسرا ایٹم (نان میٹل) آسانی سے الیکٹرون لے سکتا ہے۔ الیکٹرون حاصل کرنے اور خارج کرنے کے بعد دونوں ایٹمز آئن بن جاتے ہیں جن پر مخالف چارج ہوتا ہے اور وہ ایک دوسرے کو کشش کرتے ہیں جس سے آئیونک بانڈ بنتا ہے۔

www.ilmkidunya.com

سوال 8: کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟ کوویلنٹ بانڈ کیسے بنتا ہے؟

جواب: **کوویلنٹ بانڈ (Covalent Bond):** "کیمیکل بانڈ کی ایسی قسم جو ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی باہمی اشتراک سے وجود میں آئے کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے"، گروپ 14 تا گروپ 17 کے ایلیمنٹس کو جب ری ایکٹ کرنے کا موقع ملتا ہے تو یہ ایلیمنٹس ویلنس الیکٹرونز کا باہمی اشتراک کر کے کیمیکل بانڈ بناتے ہیں۔ اس قسم کا بانڈ جو الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے وجود میں آتا ہے کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے۔ جب دو ایٹمز بانڈ بنانے کی غرض سے ایک دوسرے کے نزدیک آتے ہیں تو دونوں کی انرجی میں تبدیلیاں آتی ہیں۔ ایک ایٹم کے الیکٹرونز دوسرے ایٹم کے نیوکلیس کی کشش میں آنے کی وجہ سے دونوں کی انرجی میں کمی ہوتی ہے۔ اسی طرح ایک ایٹم کا نیوکلیس جب دوسرے ایٹم کے نیوکلیس کے قریب آتا ہے تو دفع کی قوتیں جنم لیتی ہیں ایسی ہی قوتیں ایٹمز کے الیکٹرونز کے نزدیک آنے کی وجہ سے بھی وجود پذیر ہوتی ہیں اور ان کی وجہ سے انرجی میں اضافہ ہوتا ہے۔ قریب آنے والے دونوں ایٹمز اپنے آپ کو ایک دوسرے سے اتنی دوری پر رکھتے ہیں جس سے ان کے درمیان کشش کی قوتیں دفع کی قوتوں سے زیادہ مضبوط ہوں۔ دونوں ایٹمز پھر اپنے آپ کو اتنی ہی دوری پر رہنے کو ترجیح دیں گے جس سے کشش کی قوتوں کا اثر زیادہ رہے۔ اس جگہ ان ایٹمز کی انرجی کم از کم ہوتی ہے۔ اس طرح ایک مالیکیول وجود میں آتا ہے۔

سوال 9: کوویلنٹ بانڈ کی اقسام کی وضاحت کریں اور ہر قسم کے لیے کم از کم ایک مثال دیں۔

جواب: **کوویلنٹ بانڈ کی اقسام:** کوویلنٹ بانڈ دو ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے وجود میں آتا ہے۔ ایسے الیکٹرون جو کیمیکل بانڈ بنانے کے لیے باہم جوڑے بناتے ہیں، بانڈ پیئر الیکٹرونز کہلاتے ہیں۔ بانڈ پیئرز کی تعداد کے لحاظ سے کوویلنٹ بانڈ کی درج ذیل تین اقسام ہیں۔

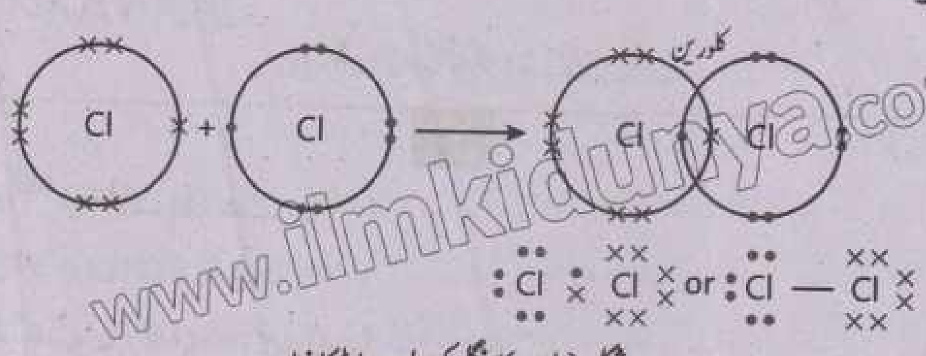
-1 سنگل کوویلنٹ بانڈ   -2 ڈبل کوویلنٹ بانڈ   -3 ٹرپل کوویلنٹ بانڈ

-1 **سنگل کوویلنٹ بانڈ:** جب کوویلنٹ بانڈ بنانے والا ہر ایٹم ایک ایک الیکٹرون فراہم کرتا ہے تو ایک بانڈ پیئر وجود میں آتا ہے۔ اسے سنگل کوویلنٹ بانڈ کہتے ہیں۔

ایٹمز کے درمیان موجود سنگل کوویلنٹ بانڈ کو سنگل لائن (—) سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

سنگل کوویلنٹ بانڈ کی مثالیں ہائیڈروجن (H_2) کلورین (Cl_2)، ہائیڈروجن کلورائیڈ گیس (HCl) اور میتھین (CH_4) ہیں۔

(i) **کلورین کا بننا:** جب کلورین کے دو ایٹمز ملتے ہیں تو ان ایٹمز کے درمیان ایک الیکٹرون پیئر کا اشتراک ہوتا ہے۔ جس سے ایک سٹیبل کلورین مالیکیول بنتا ہے۔



شکل (الف) سنگل کوویلنٹ بانڈ کا بننا

(ii) **ہائیڈروجن کا بننا:** جب دو ہائیڈروجن ایٹمز ملتے ہیں تو ان کے درمیان ایک الیکٹرون پیئرز کا اشتراک ہوتا ہے۔ جس سے ایک سٹیبل ہائڈروجن مالیکیول بنتا ہے۔

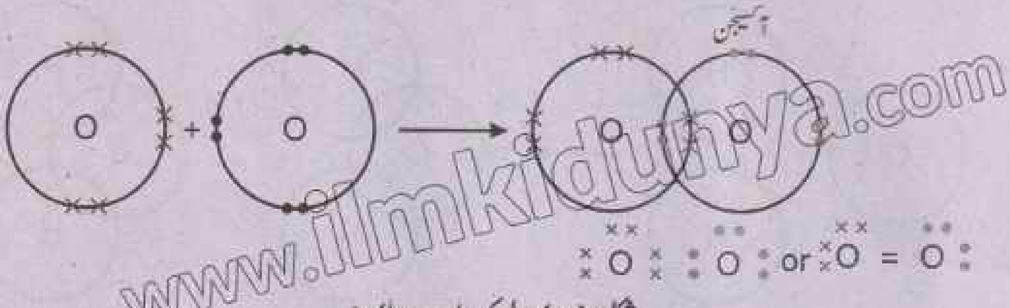
www.ilmkidunya.com

شکل (ب) سنگل کوویلنٹ بانڈ کا بننا

2- **ڈبل کوویلنٹ بانڈ:** جب ہر بانڈ بنانے والا ایٹم دو دو الیکٹرونز فراہم کرتا ہے تو دو عدد بانڈ پیئرز کی شراکت بنتی ہے اور ایک ڈبل کوویلنٹ بانڈ وجود میں آتا ہے۔ ایٹمز کے درمیان ڈبل کوویلنٹ بانڈ دو لائنز (=) سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

مثالیں: آکسیجن گیس (O_2) اور ایتھین (C_2H_4) میں ڈبل کوویلنٹ بانڈز بنتے ہیں۔

آکسیجن مالیکیول کا بننا:



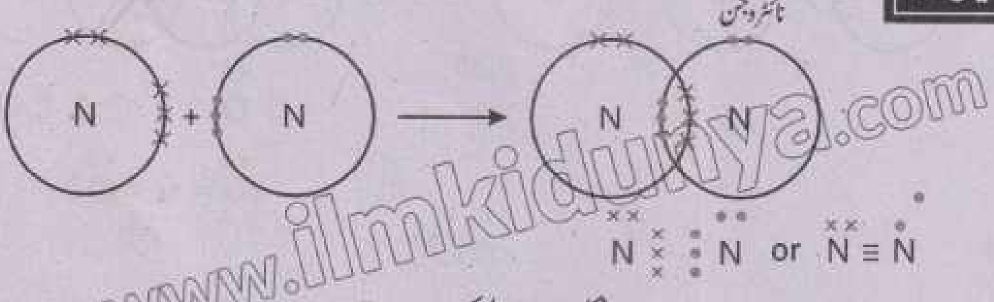
شکل (ج) ڈبل کوویلنٹ بانڈ کا بننا

3- **ٹرپل کوویلنٹ بانڈ:** جب بانڈ بنانے والا ہر ایٹم تین تین الیکٹرونز فراہم کرتا ہے تو بانڈز بننے کے عمل میں تین بانڈ پیئرز حصہ لیتے ہیں اس قسم کے بانڈز کو ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کہتے ہیں۔

ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کو تین لائنوں (≡) سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

مثالیں: ٹرپل کوویلنٹ بانڈ رکھنے والے مالیکیولز کی مثالیں نائٹروجن (N_2) اور ایتھائن (C_2H_2) ہیں۔

نائٹروجن مالیکیول کا بننا



شکل (د) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کا بننا

مشق

1- کس قسم کے ایلیمنٹس کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں؟

جواب: نان میٹلز کوویلنٹ بانڈ بناتی ہیں۔

www.ilmkidunya.com

2- آئیونک بانڈ اور کوویلنٹ بانڈ میں کیا فرق ہے؟

جواب:

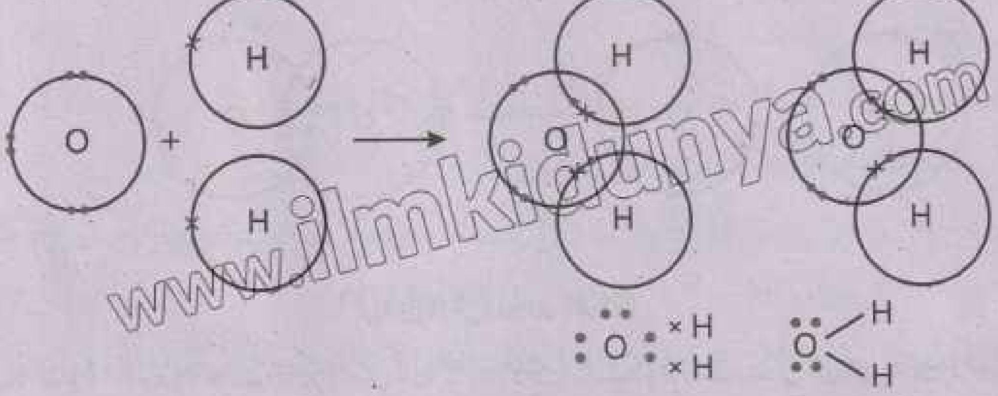
آئیونک بانڈ	کوویلنٹ بانڈ
آئیونک بانڈ ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں الیکٹرونز کی مکمل منتقلی سے وجود میں آتا ہے۔ آئیونک بانڈ میٹلز اور نان میٹلز دونوں میں بنتا ہے۔	کوویلنٹ بانڈ الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے وجود میں آتا ہے۔ کوویلنٹ بانڈ صرف نان میٹلز میں بنتا ہے۔

سوال 10: درج ذیل میں دیئے گئے کمپاؤنڈز کے بننے کے عمل کی وضاحت ڈایاگرام کے ساتھ کریں۔

(i) پانی (H_2O) (ii) کاربن ڈائی آکسائیڈ (CO_2) (iii) امونیا (NH_3)

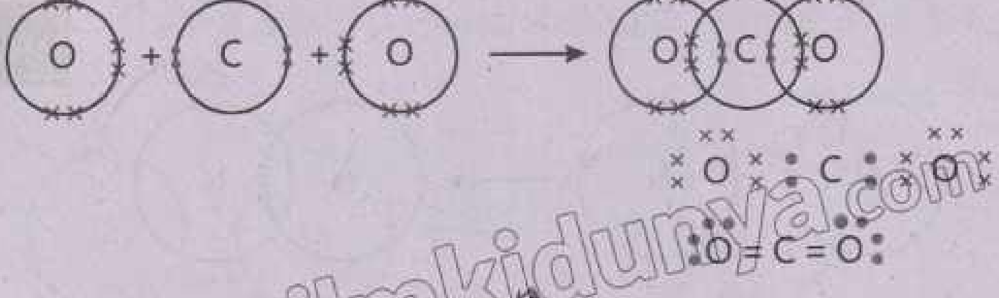
(iv) میتھین (CH_4) (v) ایتھین (C_2H_2) (vi) میتھانول (CH_3OH)

جواب: (i) پانی: جب دو ہائڈروجن ایٹمز علیحدہ علیحدہ اپنے الیکٹرونز آکسیجن کے ایک ایٹم کے الیکٹرونز کے ساتھ شیئر کریں تو پانی کا مالیکیول بنتا ہے۔



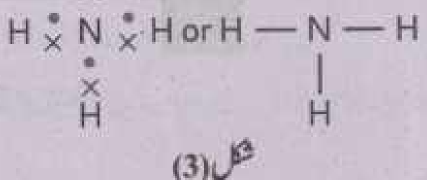
شکل (1)

(ii) کاربن ڈائی آکسائڈ: کاربن ڈائی آکسائڈ کا مالیکیول ایک کاربن ایٹم اور دو آکسیجن ایٹمز سے مل کر بنتا ہے۔ کاربن کا ایٹم اپنے دو الیکٹرونز ایک آکسیجن ایٹم کے دو الیکٹرونز سے شیئر کرتا ہے جبکہ یہی ایٹم اور دوسرا آکسیجن ایٹم بھی دو دو الیکٹرونز آپس میں شیئر کرتے ہیں۔



شکل (2)

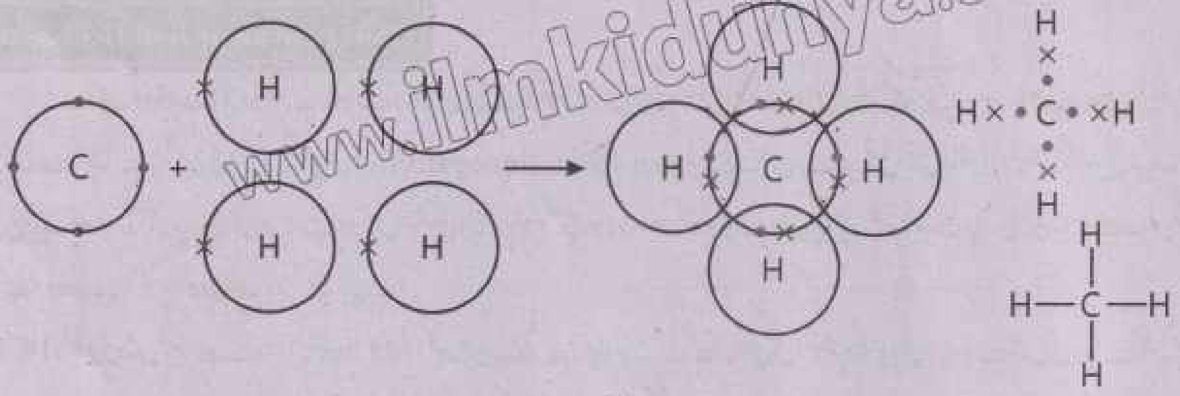
(iii) امونیا (Ammonia)



شکل (3)

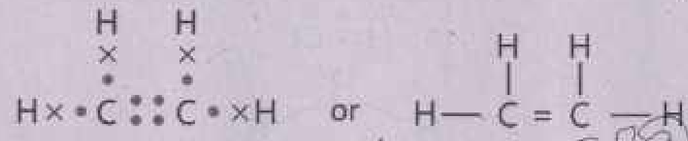
www.ilmkidunya.com

(iv) میتھین (Methane)



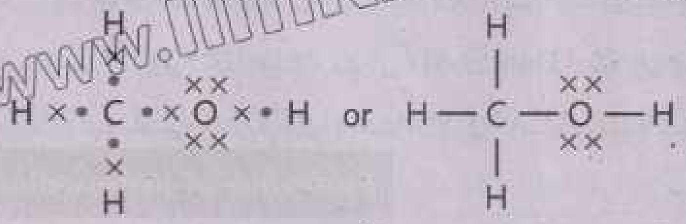
شکل(4)

(v) ایتھین (Ethene)



شکل(5)

(vi) میتھانول (Methanol)

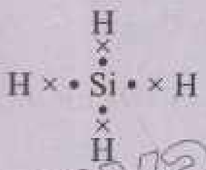


شکل(6)

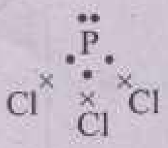
مشق

-1 درج ذیل کمپاؤنڈز میں موجود کوویلنٹ بانڈ کو ڈاٹ اور کراس فارمولا سے ظاہر کریں۔ SiH_4, PCl_3, SO_2, SO_3

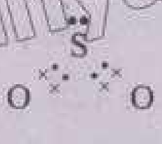
جواب: SiH_4:



PCl_3:



SO_2:



SO_3:

سوال 11: پولر اور نان پولر کوویلنٹ بانڈز کیسے بنتے ہیں؟

جواب: نان پولر کوویلنٹ بانڈ (Non-polar covalent Bond): جب کوویلنٹ بانڈ دو ایک جیسے ایٹمز بناتے ہیں تو الیکٹرونز کا جوڑا دونوں ایٹمز کے بالکل درمیان میں ہوتا ہے۔ جس سے ایک ایسا کوویلنٹ بانڈ وجود میں آتا ہے جس میں کسی ایٹم پر کوئی چارج نہیں ہوتا۔ اس کو نان پولر کوویلنٹ بانڈ کہتے ہیں۔

www.ilmkidunya.com

مثال: ہائیڈروجن مالیکیول میں موجود دو ہائیڈروجن ایٹمز کے درمیان بانڈ یا پھر کلورین مالیکیول میں پایا جانے والا بانڈ۔ یہ دونوں بانڈز نان پولر بانڈز ہیں۔

پولر کوویلنٹ بانڈ (Polar covalent Bond)

جب ایک کوویلنٹ بانڈ دو مختلف ایٹمز کے درمیان بنتا ہے تو شیئر ہونے والا الیکٹرونز کا جوڑا اس ایٹم کے نزدیک چلا جاتا ہے جو ان الیکٹرونز کو زیادہ قوت سے کھینچتا ہے یا جس کی الیکٹرونیگیٹیویٹی (Electronegativity) زیادہ ہوتی ہے۔ اس کے نتیجے میں جس ایٹم کی الیکٹرونیگیٹیویٹی زیادہ ہوتی ہے اس پر ایک چھوٹا سا منفی چارج بن جاتا ہے اور جس ایٹم کی الیکٹرونز کو کھینچنے کی طاقت کم ہوتی ہے اس پر ایک چھوٹا مثبت چارج بن جاتا ہے۔ اس طرح بننے والے کوویلنٹ بانڈ کو پولر کوویلنٹ بانڈ کہتے ہیں۔

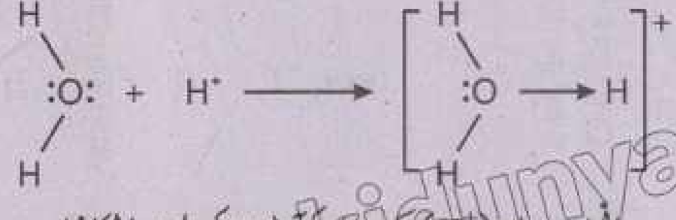
مثال: HCl مالیکیول میں شیئر ہونے والا الیکٹرونز کا جوڑا کلورین کے قریب چلا جاتا ہے کیونکہ اس کی الیکٹرونیگیٹیویٹی زیادہ ہے جس کی وجہ سے کلورین پر ایک منفی چارج بن جاتا ہے۔ HCl مالیکیول میں موجود کوویلنٹ بانڈ پولر کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے۔ اسی طرح پانی میں موجود کوویلنٹ بانڈز بھی پولر کوویلنٹ بانڈ کہلاتے ہیں۔

سوال 12: کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟ یہ کیسے بنتا ہے؟

جواب: کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ: ایک ایسا کوویلنٹ بانڈ ہے جس میں الیکٹرونز کا جوڑا ایک ایٹم یا آئن یا مالیکیول مہیا کرتا ہے۔ اور دوسرا ایٹم یا مالیکیول اس جوڑے کو قبول کرتا ہے۔ جو شے الیکٹرونز کا جوڑا مہیا کرتا ہے اس کو ڈونر (Donor) کہتے ہیں اور قبول کرنے والی شے کو ایکسیپٹر (Acceptor) کہتے ہیں۔ اس بانڈ کو ظاہر کرنے کے لیے ایک تیر کا نشان ڈونر سے ایکسیپٹر کی طرف (→) بنایا جاتا ہے۔

ہائیڈروآکسونیم آئن کا بننا (Formation of hydroxonium ion)

جب ایسڈز کو پانی حل کیا جاتا ہے تو پروٹانز (H^+) بنتے ہیں۔ اس پروٹان کا بیرونی شیل خالی ہونے کی وجہ سے یہ الیکٹرونز کا جوڑا قبول کرتا ہے۔ آکسیجن ایٹم پر موجود الیکٹرونز کے جوڑوں میں سے ایک جوڑا اس پروٹان کو دے دیا جاتا ہے۔ پانی اور پروٹان کے ملاپ سے ہائیڈروآکسونیم آئن بن جاتا ہے۔



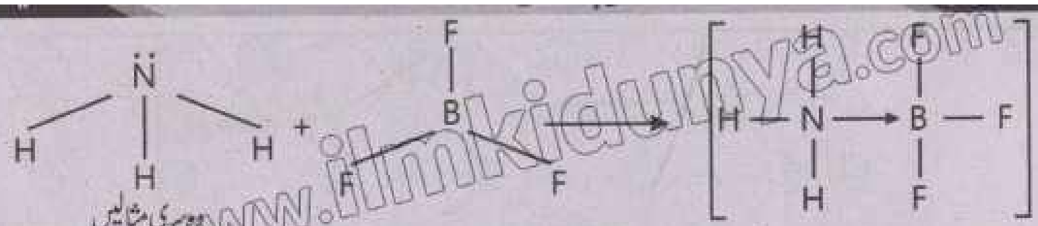
پانی اور پروٹان (H^+) کے درمیان کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کا بننا

اس طرح وجود میں آنے والا مثبت چارج پورے ہائیڈروآکسونیم آئن کا احاطہ کر لیتا ہے۔ ایک بار جب یہ کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ بن جاتا ہے تو پھر اس میں اور پانی میں موجود دونوں کوویلنٹ بانڈز میں کوئی فرق نہیں رہتا۔ آکسیجن سے منسلک تینوں بانڈز بالکل ایک جیسے خواص رکھتے ہیں۔

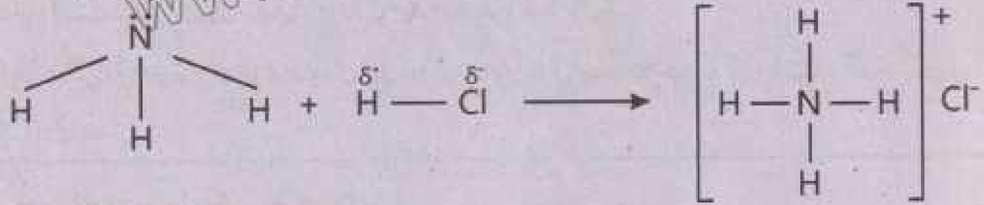
امونیا اور بورون ٹرائی فلورائیڈ کے درمیان تعامل

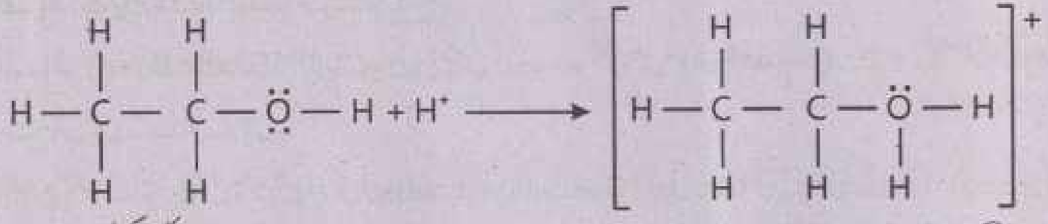
کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کی ایک مثال اس وقت سامنے آتی ہے جب امونیا، بورون ٹرائی فلورائیڈ سے ری ایکٹ کرتی ہے۔ اس ری ایکشن کے دوران نائٹروجن پر موجود الیکٹرونز کا جوڑا بورون کے بیرونی شیل کو دے کر اس کو مکمل کیا جاتا ہے۔

www.ilmkidunya.com



دوسری مثالیں





ایتھائل الکوحل

بوران ٹرائی فلورائیڈ کا بننا، امونیا کمپلیکس، امونیم کلورائیڈ کا اور پروٹونیٹڈ ایتھائل الکوحل کا بننا

مثال میں کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بنانے کے لیے امونیا مالیکیول میں موجود نائٹروجن کا الیکٹرونی جوڑا پروٹان کو مہیا کیا جاتا ہے۔ ہائیڈرو آکسیمیم آئن کی طرح امونیم آئن میں موجود چاروں بانڈز کے خواص بالکل ایک جیسے ہیں۔ جس سے ایک بار پھر یہ بات ثابت ہوتی ہے کہ کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ بننے کا طریقہ اگرچہ کوویلنٹ بانڈ بننے سے مختلف ہے لیکن جب یہ بن جاتا ہے تو ان دونوں بانڈز میں کوئی فرق نہیں رہتا۔ اس طرح جب کوئی کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ ٹوٹتا ہے تو دونوں الیکٹرونز ڈونر کو واپس مل جاتے ہیں۔

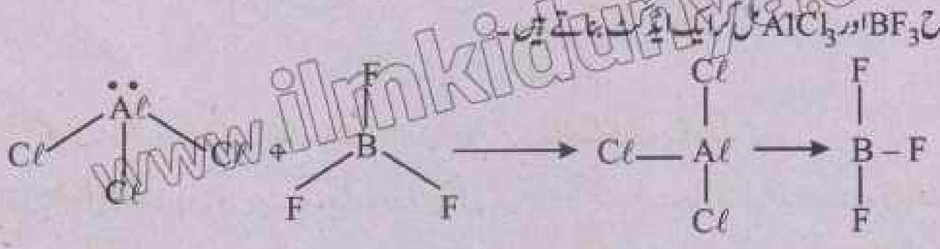
مشق

1- ذیل میں درج مالیکیولز یا آئنز کے درمیان کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ بننے کے عمل کی وضاحت کریں۔

(a) BF_3 and $AlCl_3$ (b) $CH_3O\,CH_3$ and H^+

جواب: (a) BF_3 and $AlCl_3$

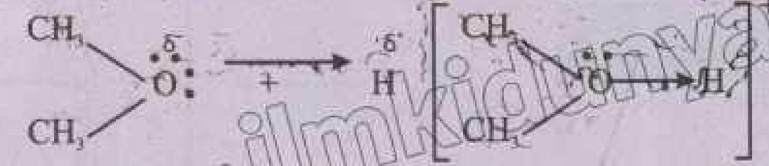
BF_3 اور $AlCl_3$ دونوں میں الیکٹرون کی کمی ہوتی ہے تاہم BF_3 میں بورون (B) کے پاس ایک خالی P آربٹل ہوتا ہے اور $AlCl_3$ میں ایلومینیم (Al) کے پاس ایک لون پیئر ہوتا ہے۔ ایلومینیم اپنا لون پیئر بورون کے خالی P آربٹل میں ڈونیٹ کرتا ہے۔ جس سے ایک کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے۔ اس طرح BF_3 اور $AlCl_3$ مل کر ایک ایڈکٹ بناتے ہیں۔



(b) $CH_3O\,CH_3$ and H^+

جواب: $CH_3O\,CH_3$ میں آکسیجن (O) کے پاس ایک لون پیئر ہوتا ہے اور ہائیڈروجن کے پاس کوئی الیکٹرون نہیں ہوتا۔ آکسیجن اپنا لون پیئر H^+ کو ڈونیٹ کرتا ہے۔ جس سے ایک کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے۔

www.ilmkidunya.com



-2 کونسے کمپاؤنڈ کے لیے یہ ممکن نہیں ہے کہ وہ کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بنا سکیں؟

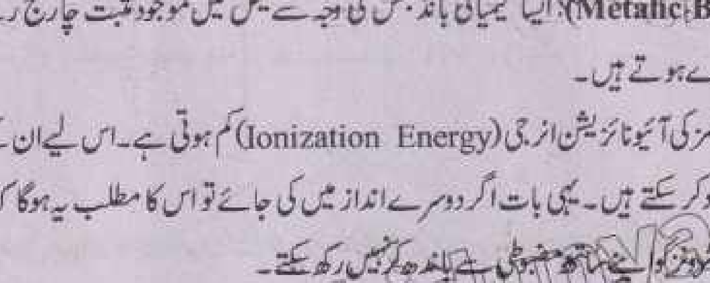
جواب: وہ کمپاؤنڈ جن میں کوئی لون پیئر موجود نہ ہو یا کوئی خالی آربیٹل نہ ہو کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ نہیں بنا سکتے۔ مثلاً، ایتھین (C_2H_4)، ایتھائن (C_2H_4) وغیرہ۔

سوال 13: میٹلک بانڈ سے کیا مراد ہے؟ میٹلک بانڈ کیسے بنتا ہے؟

جواب: میٹلک بانڈ (Metalic Bond): ایسا کیمیائی بانڈ جس کی وجہ سے میٹل میں موجود مثبت چارج رکھنے والے آئنز آزاد گھومنے والے الیکٹرونز کی وجہ سے آپس میں جڑے ہوتے ہیں۔

عام طور پر میٹلز کے ایٹمز کی آئیونائزیشن انرجی (Ionization Energy) کم ہوتی ہے۔ اس لیے ان کے ایٹمز آسانی سے بیرونی شیل میں موجود الیکٹرون یا الیکٹرونز کو آزاد کر سکتے ہیں۔ یہی بات اگر دوسرے انداز میں کی جائے تو اس کا مطلب یہ ہوگا کہ میٹلز کے ایٹمز میں موجود نیوکلیائی (Nuclei) اپنے الیکٹرون یا الیکٹرونز کو اپنے ساتھ مضبوطی سے باندھ کر نہیں رکھ سکتے۔

میٹلک بانڈ کا بننا سوڈیم میٹل میں ایک سوڈیم ایٹم کے ارد گرد آٹھ اور سوڈیم ایٹمز ہوتے ہیں۔ ان سب کے بیرونی الیکٹرونز ان ایٹمز کی درمیانی جگہوں میں آزادانہ گھومتے رہتے ہیں۔ کوئی بھی الیکٹرون کسی مخصوص نیوکلیس سے بندھا نہیں رہتا بلکہ تمام الیکٹرونز بیک وقت تمام نیوکلیائی سے بندھے ہوتے ہیں۔ اسی طرح جب تمام آئنز ان آزاد گھومنے والے تمام الیکٹرونز کو بیک وقت اپنے ساتھ باندھیں گے تو خود بھی ایک دوسرے کے ساتھ بندھ جائیں گے۔ بظاہر ایسا محسوس ہوگا کہ میٹل ایٹمز ان الیکٹرونز کے سمندر میں ڈوبے ہوئے ہیں۔

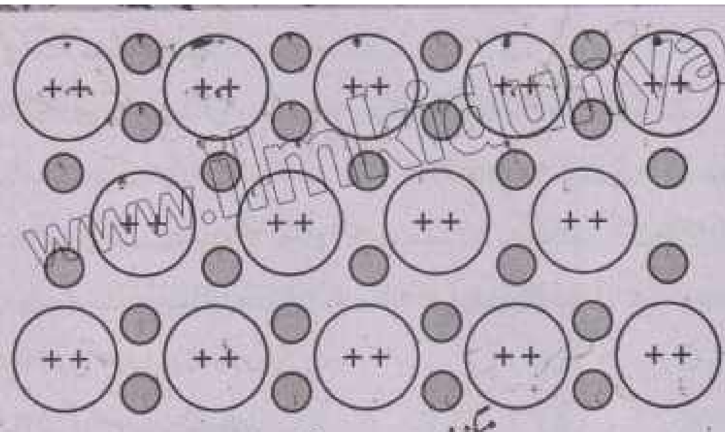


سوڈیم میٹل میں موجود میٹلک بانڈ

سوال 14: سوڈیم اور میگنیشیم کے موازنے کی بنیاد پر میٹلک بانڈ کی مضبوطی کو متاثر کرنے والے عوامل پر بحث کریں۔

جواب: میٹلک بانڈ کی مضبوطی کا انحصار دو باتوں پر ہے۔ پہلی بات اس میٹل میں موجود آئنز پر مثبت چارجز کی تعداد اور دوسری بات یہ کہ ایک ایٹم نے کتنے الیکٹرونز آزاد کیے ہیں۔ مثال کے طور پر سوڈیم میٹل میں اس کا ایک ایٹم صرف ایک الیکٹرون آزاد کرتا ہے اس لیے سوڈیم میٹل میں میٹلک بانڈ کوئی زیادہ مضبوط نہیں ہوتا۔ اس کے برعکس میگنیشیم میٹل میں میگنیشیم کا ایک ایٹم دو الیکٹرونز آزاد کرتا ہے جس کی وجہ سے میگنیشیم کے آئنز پر دو مثبت چارجز ہیں۔ صاف ظاہر ہے کہ میگنیشیم میں موجود میٹلک بانڈ سوڈیم کی نسبت زیادہ مضبوط ہوگا۔ اسی وجہ سے میگنیشیم کا میلٹنگ پوائنٹ سوڈیم سے کافی زیادہ ہے۔

www.ilmkidunya.com



میگنیشیم میں موجود میٹلک بانڈ

سوال 15: میٹلز کی اہم خصوصیات بیان کریں۔

جواب: **میٹلز کے خواص:**

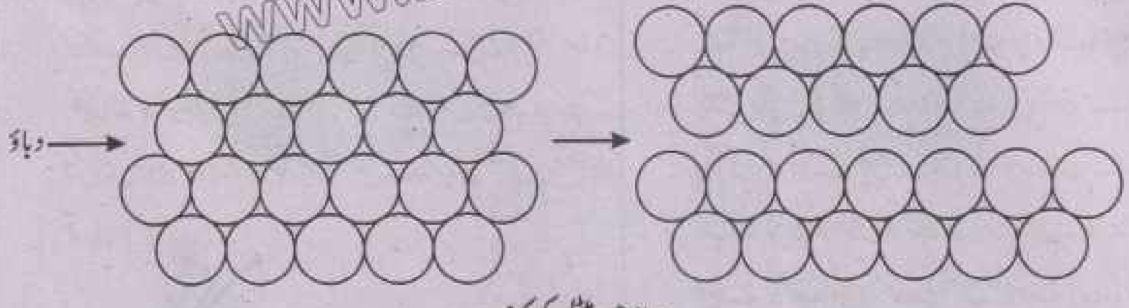
(i) میٹلز کی سطح عام طور پر چمکدار ہوتی ہے۔

(ii) میٹلز کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس بہت زیادہ ہوتے ہیں۔

(iii) میٹلز بجلی اور حرارت دونوں کی کنڈکٹر ہیں۔

(iv) عام طور پر میٹلز بھاری اور سخت ہوتی ہیں۔

(v) دباؤ سے میٹلز کی شکل وصورت تبدیل کی جاسکتی ہے۔



دباؤ میں میٹل کی کیفیت

سوال 16: الیکٹروپازیٹو کریکٹر سے کیا مراد ہے؟ الیکٹروپازیٹو کریکٹر اور ری ایکٹیویٹی کے درمیان کیا تعلق ہے مثال سے وضاحت کریں۔

جواب: **الیکٹروپازیٹو کریکٹر (Electropositive character):** میٹلز کی الیکٹرونز کھونے کی صلاحت کو الیکٹروپازیٹو کریکٹر کہتے ہیں۔

الیکٹروپازیٹو کریکٹر اور ری ایکٹیویٹی کے درمیان تعلق: عام طور پر میٹلز کی یہ کوشش ہوتی ہے کہ وہ اپنے الیکٹرون یا الیکٹرونز کسی کو دے کر مثبت آئنز یا کیٹائنز بنائیں۔ میٹلز اپنی اس خصوصیت کی وجہ سے الیکٹروپوزیٹو کہلاتی ہیں۔ اس خصوصیت کا تعلق براہ راست ان کی ری ایکٹیویٹی سے بھی ہے۔ میٹلز جتنی زیادہ آسانی سے الیکٹرون یا الیکٹرونز کا تبادلہ کریں گی وہ اتنی ہی زیادہ ری ایکٹیو ہوں گی۔

مثال: الکلی میٹلز (سوڈیم اور پوٹاشیم) بہت زیادہ الیکٹروپوزیٹو ہیں اس لیے وہ بڑی آسانی سے ری ایکٹ کرتی ہیں۔ سوڈیم اور پوٹاشیم، پانی اور کلورین سے تیزی سے ری ایکٹ کر کے بالترتیب ہائڈروآکسائیڈز اور کلورائیڈز بناتی ہیں۔ یہ تیزابوں سے ری ایکٹ کر کے سالٹس بناتی ہیں اور ہائڈروجن خارج کرتی ہیں۔ ان کے مقابلہ میں الکلائن ارتھ میٹلز کو اپنے الیکٹرونز نسبتاً مشکل سے چھوڑتی ہیں اور یہ مقابلتاً کم الیکٹروپوزیٹو ہیں۔ پانی اور کلورین کے ساتھ بھی ان کے ری ایکشنز تیزی کے ساتھ وقوع پذیر نہیں ہوتے۔ ایلومینیم بھی ایک زیادہ الیکٹروپوزیٹو ایلیمنٹ ہے اور یہ ایسڈز سے تیزی سے ری ایکٹ کر کے سالٹس اور ہائڈروجن بناتی ہے۔

سوال 17: نان میٹلز کے الیکٹرونیگیٹیو کریکٹر سے کیا مراد ہے؟

جواب: الیکٹرونیگیٹیو کریکٹر: نان میٹلز کی الیکٹرونز حاصل کرنے کی صلاحیت کو نان میٹلز کی الیکٹرونیگیٹیویٹی کہتے ہیں۔

وضاحت: نان میٹلز الیکٹرونز سے رغبت کی وجہ سے ان کو اپنے میں جذب کرکے اینائنز (Anions) بناتی ہیں۔ اس لیے ان کو الیکٹرونیگیٹیو ایلیمنٹس کا نام دیا گیا ہے۔ پیریاڈک ٹیبل میں موجود فلورین سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ایلیمنٹ ہے۔ اور اس کے بعد آکسیجن، نائٹروجن اور کلورین کا نمبر آتا ہے۔ نان میٹلز، میٹلز کے ساتھ تیزی سے ری ایکٹ کرکے آئیونک بانڈز بناتی ہیں۔ نان میٹلز دوسری نان میٹلز سے ری ایکٹ کرکے مالیکیولر کمپاؤنڈز بناتی ہیں۔

سوال 18: آئیونک اور کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی خصوصیات کا موازنہ کریں۔

جواب: آئیونک اور کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی خصوصیات میں تقابلہ:

آئیونک کمپاؤنڈز	کوویلنٹ کمپاؤنڈز
(i) آئیونک کمپاؤنڈز میں مخالف چارج رکھنے والے آئنز موجود ہوتے ہیں جو خود کو مخصوص ترتیب دے کر کرسٹلائن سٹرکچر بناتے ہیں۔ آئیونک کمپاؤنڈز ایک نیوٹرل کمپاؤنڈ ہوتا ہے اور اس میں موجود مخالف چارج رکھنے والے آئنز کے درمیان موجود کشش کی قوت کو الیکٹروسٹیٹک فورس کہتے ہیں۔	(i) کوویلنٹ کمپاؤنڈز زیادہ تر نیوٹرل مالیکیولز کے طور پر پائے جاتے ہیں۔ ان میں موجود ایٹمز کے نیوکلیائی اور شیئرڈ الیکٹرونز کے درمیان خاصی مضبوط کشش موجود ہوتی ہے۔
(ii) آئیونک کمپاؤنڈز عام طور پر ٹھوس حالت میں ملتے ہیں۔ ان کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس بہت زیادہ ہوتے ہیں۔ مثلاً سوڈیم کلورائڈ کا میلٹنگ پوائنٹ 801°C ہے۔ اس کی وجہ یہ ہے کہ اس میں موجود سوڈیم اور کلورائڈ آئنز کے درمیان کشش کی مضبوط قوت موجود ہے۔	(ii) دو یا دو سے زیادہ نان میٹلز مل کر کوویلنٹ کمپاؤنڈز بناتی ہیں۔ کم مالیکیولر ماس رکھنے والے کوویلنٹ کمپاؤنڈز عام طور پر یا تو گیسیں ہیں یا پھر ایسے مائعات ہیں جن کے بوائلنگ پوائنٹس کم ہوتے ہیں۔ زیادہ مالیکیولر ماس رکھنے والے کمپاؤنڈز زیادہ تر ٹھوس حالت میں ملتے ہیں۔ اور عام طور پر ان کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس کم ہوتے ہیں۔
(iii) آئیونک کمپاؤنڈز عام طور پر پولر سولوینٹ مثلاً پانی میں حل ہو جاتے ہیں۔	(iii) یہ زیادہ تر پانی میں حل نہیں ہوتے لیکن نان پولر سولوینٹس مثلاً ایتھر، بینزین اور ایسی ٹون میں حل ہو جاتے ہیں۔
(iv) پگھلی ہوئی حالت میں اور سلوشنز کی صورت میں چونکہ ان کے آئنز آزادانہ حرکت کرتے ہیں اس لیے ان دونوں صورتوں میں یہ بجلی کے کنڈکٹرز ہیں۔	(iv) عام طور پر یہ بجلی کے کنڈکٹر نہیں ہوتے۔

سوال 19: انٹر مالیکیولر فورسز سے کیا مراد ہے؟ طبعی خصوصیات پر انٹر مالیکیولر فورسز کیسے اثر انداز ہوتی ہیں؟

جواب: انٹر مالیکیولر فورسز (Intermolecular Forces): ایلیمنٹس اور مالیکیولز کے درمیان کشش کی قوتوں کو انٹر مالیکیولر فورسز آف آٹریکشن کہتے ہیں۔ کشش کی یہ قوتیں عام طور پر ایٹمز کے درمیان کیمیائی بانڈ کی نسبت بہت کمزور ہوتی ہیں۔

طبعی خصوصیات پر اثر مادہ کی تین حالتوں میں سے گیسی حالت میں یہ کشش کی قوتیں دوسری حالتوں کی نسبت بہت کمزور ہوتی ہیں جبکہ ٹھوس حالت میں مالیکیولز کے درمیان یہ کشش کی قوتیں سب سے زیادہ طاقتور ہوتی ہیں۔

مالیکیولز کے درمیان کشش کی قوتیں بہت سی قسموں کی ہیں ان میں سے کچھ کمزور ہوتی ہیں اور کچھ نسبتاً طاقت ور۔ اشیا کی طبعی خصوصیات کا انحصار ان قوتوں پر ہوتا ہے۔ اشیا کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس کا انحصار کشش کی ان قوتوں کی طاقت پر ہے۔ یہ قوتیں جتنی طاقت ور ہوں گی اشیا کے کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس اتنے ہی زیادہ ہوں گے۔

سوال 20: انٹر مالیکیولر فورسز کی اقسام کی وضاحت کریں۔

جواب: **انٹر مالیکیولر فورسز:** ایلیمنٹس اور مالیکیولز کے درمیان کشش کی قوتوں کو انٹر مالیکیولر فورسز آف اٹریکشن کہتے ہیں۔

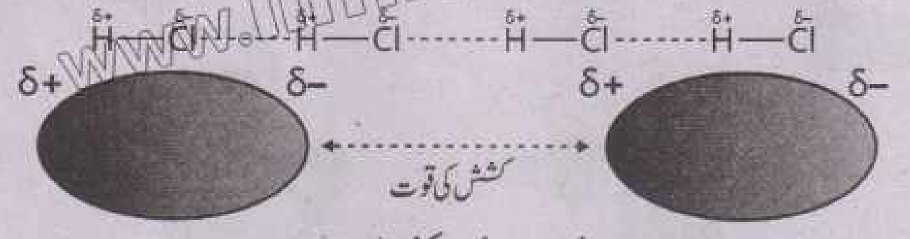
انٹر مالیکیولر فورسز کی اقسام: انٹر مالیکیولر فورسز کی اقسام درج ذیل ہیں:

-1 ڈائی پول۔ڈائی پول کشش کی قوتیں　　-2 ہائیڈروجن بانڈنگ

-1 ڈائی پول۔ڈائی پول کشش کی قوتیں: کشش کی یہ قوتیں پولر کمپاؤنڈ مثلاً HCl میں پائی جاتی ہیں۔ HCl میں موجود ہائیڈروجن اور کلورین اپنے درمیان بانٹے گئے الیکٹرونی جوڑے کو مختلف طاقتوں سے کھینچتے ہیں۔ ایٹم کی اس طاقت کو الیکٹرونیگیٹیویٹی کہتے ہیں۔ چونکہ کلورین کا ایٹم بانٹے گئے الیکٹرونی جوڑے کو زیادہ قوت سے کھینچتا ہے اس لیے یہ جوڑا اس کے زیادہ قریب ہو جاتا ہے۔ نتیجتاً کلورین ایٹم پر ایک چھوٹا سا منفی چارج بن جاتا ہے۔ اس طرح کا مثبت چارج ہائیڈروجن پر بھی بن جاتا ہے۔ ان چارجز کی وجہ سے ہم کہتے ہیں کہ HCl ایک پولر مالیکیول ہے۔

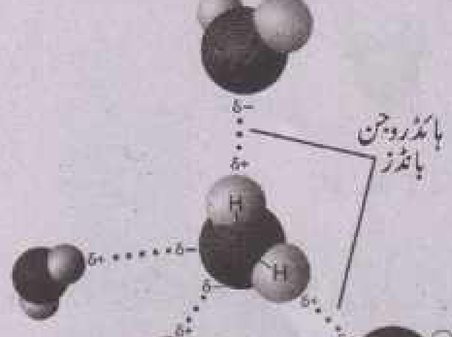
$$H^{\delta+} - Cl^{\delta-}$$

ان مثبت اور منفی چارجز کی وجہ سے HCl کے مالیکیولز آپس میں کشش رکھتے ہیں۔ کشش کی اس قوت کو ڈائی پول۔ڈائی پول کشش کی قوتیں کہتے ہیں۔



ڈائی پول۔ڈائی پول کشش کی قوتیں

-2 ہائیڈروجن بانڈنگ: ہائیڈروجن بانڈنگ، ڈائی پول۔ڈائی پول کشش کی قوتوں کی ایک مخصوص شکل ہے۔ جب ہائیڈروجن ایٹم بہت زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹس کے ایٹمز یعنی N، O یا F کے ساتھ کوویلنٹ بانڈز بناتا ہے تو ان کے درمیان الیکٹرونیگیٹیویٹی کے بہت زیادہ فرق کی وجہ سے یہ بانڈز بہت زیادہ پولر بن جاتے ہیں۔ اس کے نتیجے میں بہت طاقت ور ڈائی پول۔ڈائی پول کشش کی قوتیں وجود میں آتی ہیں۔ مثال کے طور پر پانی میں O-H بانڈز بہت زیادہ پولر بن جاتے ہیں۔ تبھی ان کے درمیان کشش کی بہت مضبوط قوتیں وجود میں آتی ہیں جن کو ہائیڈروجن بانڈنگ کہتے ہیں۔



ہائیڈروجن بانڈنگ

نوٹ: پانی میں موجود طاقت ور ہائیڈروجن بانڈز ہونے کی وجہ سے اس کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس ان سے ملتے جلتے کمپاؤنڈز H_2S اور NH_3 سے زیادہ ہوتے ہیں۔

سوال 21: آئیونک کمپاؤنڈز میں کرسٹل لیٹس کی تحلیل کیسے ہوتی ہے؟

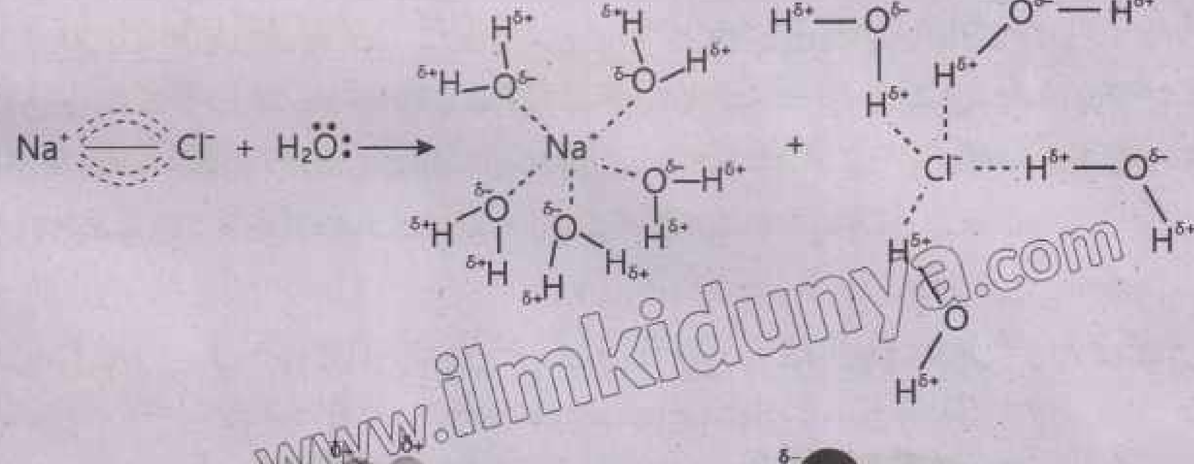
جواب: آئیونک کمپاؤنڈز میں مخالف چارجز رکھنے والے آئنز کے درمیان مضبوط کشش کی قوتیں ہوتی ہیں جن کی وجہ سے آئنز کرسٹل لٹس (Crystal

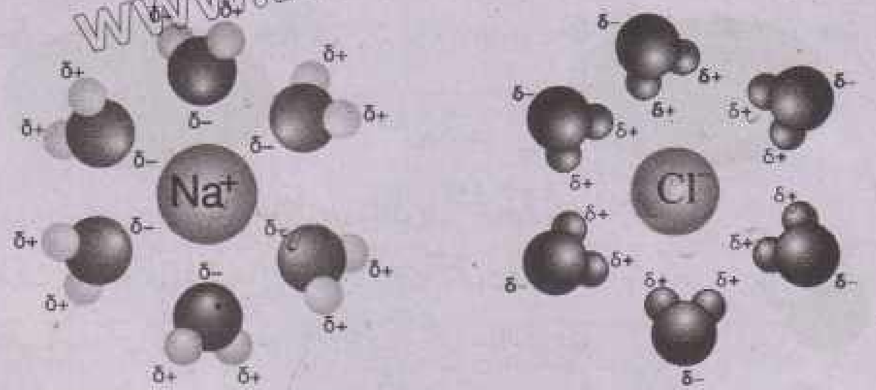
www.ilmkidunya.com

(lattice) بناتے ہیں۔ چونکہ آئنز بیضوی شکل رکھتے ہیں اس لیے ہر آئن کے چاروں اطراف مخالف آئنز کا گھیرا بن جاتا ہے آئنز کی اس ترتیب کو کرسٹل لیٹس کہتے ہیں۔ آئنز کے بیضوی ہونے کی وجہ سے آئیونک بانڈ کی کوئی سمت نہیں ہوتی بلکہ اس کی وجہ سے وجود میں آنے والی قوتیں آئن کے چاروں طرف موجود ہوتی ہیں۔

سوال 22: آئیونک کمپاؤنڈ میں ہائیڈریشن کے عمل کی وضاحت کریں۔

جواب: ہائیڈریشن (Hydration): آئیونک کمپاؤنڈز عام طور پر پانی میں حل ہو جاتے ہیں۔ پانی کے مالیکیولز نہ صرف آئیونک کمپاؤنڈز میں موجود آئنز کے درمیان کشش کی مضبوط قوتوں کو توڑ دیتے ہیں بلکہ آزاد ہونے والے آئنز کے درمیان ایک گھیرا بھی بنا لیتے ہیں۔ گھیرا بنانے کے اس عمل کو ہائیڈریشن (Hydration) کہتے ہیں۔





Na^+ ہائیڈریٹڈ **Cl^- ہائیڈریٹڈ**

آئنز کی ہائیڈریشن

سوال 23: آئیونک کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر ہیں؟ مثال سے واضح کریں۔

جواب: عام طور پر آئیونک کمپاؤنڈز پانی میں حل ہو جاتے ہیں۔ جس سے ان میں موجود آئنز بھی ایک دوسرے سے آزاد ہو جاتے ہیں۔ اس وجہ سے یہ سلوشن بجلی کے کنڈکٹر بن جاتے ہیں۔ اس طرح آئیونک کمپاؤنڈز کا آپس میں ری ایکشن بھی پانی میں ہی ہوتا ہے۔ پانی میں ان کے آئنز آپس میں ری ایکٹ کر کے نیا کمپاؤنڈ بنا لیتے ہیں۔

$$NaCl_{(s)} + AgNO_{3\,(s)} \xrightarrow{H_2O} Na^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} + Ag^+_{(aq)} + NO^-_{3(aq)}$$

$$\downarrow$$

$$AgCl_{(s)} + Na^+_{(aq)} + NO^-_{3(aq)}$$

www.ilmkidunya.com

غیر حل شدہ سلور کلورائیڈ کا سفید رسوب (Precipitate) پانی سے الگ ہو کر نیچے بیٹھ جاتا ہے۔

سوال 24: آئیونک کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟ ان کی خصوصیات لکھیں۔

جواب: **آئیونک کمپاؤنڈز:** آئیونک کمپاؤنڈز ایسے کمپاؤنڈز ہیں جو مخالف چارج والے آئنز کے درمیان الیکٹروسٹیٹک کشش سے بنتے ہیں۔ یہ آئنز، میٹلز اور نان میٹلز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی سے بنتے ہیں۔

مثلاً: CaO, MgO, NaCl, KF وغیرہ

خصوصیات

(i) آئیونک کمپاؤنڈز کرسٹل لیٹس بناتے ہیں۔

(ii) یہ پازیٹو اور نیگیٹو آئنز پر مشتمل ہوتے ہیں۔

(iii) یہ روم ٹمپریچر پر ٹھوس ہوتے ہیں۔

(iv) ان کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس زیادہ ہوتے ہیں۔

(v) یہ چار سالوینٹس جیسے کہ پانی میں حل پذیر ہوتے ہیں۔

(vi) یہ ہیٹ اور الیکٹریسٹی کے اچھے کنڈکٹرز ہیں۔

(vii) یہ سخت ہوتے ہیں۔

سوال 25: کوویلنٹ کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟ ان کی خصوصیات لکھیں۔

جواب: **کوویلنٹ کمپاؤنڈز:** کوویلنٹ کمپاؤنڈز وہ کمپاؤنڈز ہیں جو ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی شراکت سے بنتے ہیں۔ اس شراکت سے ایک کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے۔

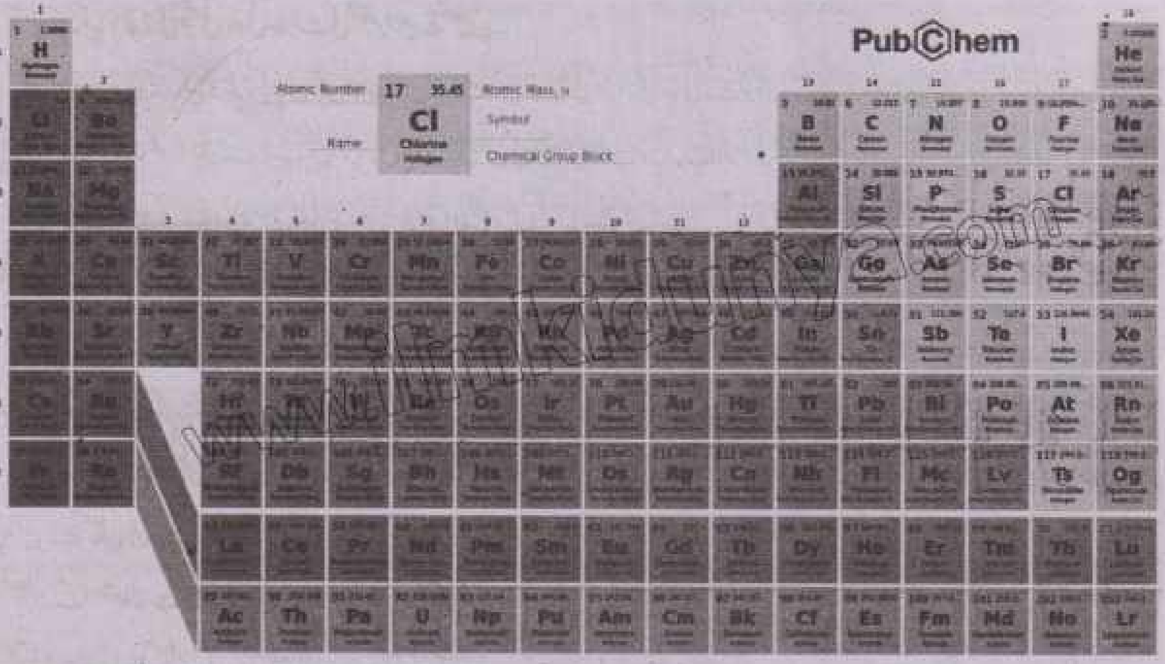
کوویلنٹ کمپاؤنڈ کی خصوصیات

(i) کوویلنٹ کمپاؤنڈ کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس کم ہوتے ہیں۔

(ii) یہ زیادہ تر نان پولر سالوینٹس میں حل پذیر ہوتے ہیں جیسے کہ ایتھر، بینزین۔

(iii) یہ عام طور پر بجلی کے اچھے کنڈکٹر نہیں ہوتے۔

(iv) یہ زیادہ تر نیوٹرل مالیکیولز کے طور پر پائے جاتے ہیں۔



www.ilmkidunya.com

سوال 26: گریفائٹ کی ساخت پر اہمیت تحریر کریں۔ نیز اس کے چند استعمالات لکھیں

جواب: گریفائٹ میں چھ کاربن ایٹمز مل کر ہیکساگونل رنگز (Hexagonal rings) بناتے ہیں اور پھر بہت سے یہ رنگز تہ در تہ آپس میں جڑے ہوتے ہیں۔ چونکہ ہر تہ کا دوسری تہ سے تعلق زیادہ مضبوط نہیں ہوتا اس لیے یہ ایک دوسرے پر آسانی سے پھسل جاتے ہیں۔ اس وجہ سے گریفائٹ کو صنعتی پیمانے پر لبریکنٹ (Lubricant) کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔ مزید گریفائٹ کی تہوں کے درمیان آزادانہ حرکت کرنے والے الیکٹرونز موجود ہوتے ہیں۔ جو اس کو نہایت اچھا بجلی کا کنڈکٹر بناتے ہیں۔ اس لیے اس کو الیکٹروڈز کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔

گریفائٹ کے استعمالات

گریفائٹ سے پنسل، پالش اور کٹھالیاں (Crucibles) بنائی جاتی ہیں۔ گریفائٹ سے بنے الیکٹروڈز (Electrodes) عام بیٹری سیل اور ایسی بھٹیوں (fumaces) میں استعمال ہوتے ہیں جن سے سٹیل بنتا ہے۔

> **دلچسپ معلومات**
>
> - ایٹم میں موجود نیوکلیس سے باہر الیکٹرونز اور سب شیلز میں موجود ہوتے ہیں۔ الیکٹرونز کی اس ترتیب کو الیکٹرونک کنفگوریشن (El;ectric Configuration) کہتے ہیں۔
> - میٹلز کی وسیع پیمانے پر صنعتوں میں استعمال کیا جاتا ہے۔ ان کو مشینری کاریں، ریلوے، ہوائی جہاز، راکٹ، جیولری اور بجلی کی تاریں وغیرہ بنانے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ میٹلز تعمیراتی صنعت اور الیکٹرونکس کی صنعت میں بھی بہت زیادہ استعمال ہوتی ہے۔
> - پگھلے ہوئے آئیونک کمپاؤنڈز یا پانی میں ان کے سلوشن میں سے جب بجلی گزاری جاتی ہے تو اس عمل کے دوران مختلف ایلیمنٹس اور کمپاؤنڈز بنتے ہیں۔ مثلاً پگھلے ہوئے سوڈیم کلورائیڈ سے اگر بجلی گزاری جائے تو اس کا الیکٹرولیسز (Electrolysis) ہو جاتا ہے اور سوڈیم میٹل اور کلورین گیس بنتے ہیں۔ اس طرح پانی میں سوڈیم کلورائڈ کی مائنڈ اور کلورین گیس بنتے ہیں۔
> - انتہائی سخت شے ہونے کی وجہ سے ہیرے، بہت اہم ہیں اور بہت سی صنعتوں میں استعمال ہوتے ہیں۔ ہیرے لگی پنسل کی مدد سے شیشہ کو بڑی خوب صورتی سے کاٹا جاسکتا ہے۔ اس طرح ہیرے لگی ڈرل سے پہاڑوں میں سوراخ کیے جاسکتے ہیں اور ان کو کان کنی میں بھی استعمال کیا جاتا ہے۔

سوال 27: آئیونک کمپاؤنڈز کی پگھلی ہوئی حالت کی مختصر اہمیت لکھیں۔

جواب: پگھلے ہوئے آئیونک کمپاؤنڈز یا پانی میں جب ان کے سلوشن سے بجلی گزاری جاتی ہے تو اس عمل کے دوران مختلف ایلیمنٹس اور کمپاؤنڈز بنتے ہیں۔ مثلاً پگھلے ہوئے سوڈیم کلورائیڈ سے جب بجلی گزاری جائے تو اس کی الیکٹرولیسز ہوتی ہے اور سوڈیم میٹل اور کلورین گیس بنتی ہے۔ اس طرح پانی میں سوڈیم کلورائیڈ کی الیکٹرولائسز کرنے سے سوڈیم ہائیڈرواکسائیڈ اور کلورین گیس بنتے ہیں۔

سوال 28: ڈائمنڈ اور گریفائٹ کی صنعتی پیمانے پر اہمیت بیان کریں۔

جواب: انتہائی سخت شے ہونے کی وجہ سے ہیرے، بہت اہم ہیں اور بہت سی صنعتوں میں استعمال ہوتے ہیں۔ ہیرے والی پنسل کی مدد سے شیشہ کو بڑی خوبصورتی سے کاٹا جاسکتا ہے۔ اس طرح ہیرے والی ڈرل سے پہاڑوں میں سوراخ کیے جاسکتے ہیں اور ان کو کان کنی میں استعمال کیا جاتا ہے۔

گریفائٹ: گریفائٹ سے پنسل، پالش اور کٹھالیاں (کروسیبل) بنائی جاتی ہیں۔ گریفائٹ سے بنے الیکٹروڈز عام بیٹری سیل اور ایسی بھٹیوں میں استعمال ہیں جن سے سٹیل بنتا ہے۔

سوال 29: میٹلز کے استعمالات لکھیں۔

جواب: مختلف دھاتوں (میٹلز) کے استعمالات درج ذیل ہیں۔

www.ilmkidunya.com

-1 لوہا (Iron):

(i) لوہا عمارتوں، پلوں اور گاڑیوں میں استعمال ہوتا ہے۔ (ii) ہتھیار، اوزار اور مشینری بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔

-2 تانبا (Copper):

(i) برقی تاروں اور برقی آلات میں استعمال ہوتا ہے۔ (ii) پلمبنگ کے پائپ بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔

-3 ایلومینیم (Aluminium)

(i) ہوائی جہاز، گاڑیاں اور گھریلو اشیا (برتن) وغیرہ بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔

(ii) بجلی کی تاروں میں بھی استعمال ہوتا ہے۔

-4 سونا (Gold):

(i) زیورات اور قیمتی اشیا بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔ (ii) الیکٹرونک چپس اور سرکٹس میں بھی استعمال ہوتا ہے۔

-5 چاندی (Silver):

(i) زیورات، برتن اور سکے بنانے میں استعمال ہوتا ہے۔ (ii) فوٹوگرافی اور طبی آلات میں بھی استعمال ہوتی ہے۔

اہم نکات

1- ایٹمز ڈوپلٹ اور آکٹیٹ قوانین کے مطابق اپنے استحکام کی خاطر دوسرے ایٹمز کے ساتھ کیمیائی بانڈز بناتے ہیں۔

2- کشش کی وہ قوت جو ایٹمز کو جوڑے رکھتی ہے کیمیائی بانڈ کہلاتی ہے۔

3- الیکٹرون یا الیکٹرونز کے تبادلہ سے وجود میں آنے والا بانڈ آئیونک بانڈ کہلاتا ہے۔

4- کوویلنٹ بانڈ ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی باہمی شیئرنگ سے بنتا ہے۔ کوویلنٹ بانڈ سنگل، ڈبل اور ٹرپل ہو سکتے ہیں۔

5- جب کوویلنٹ بانڈ دو ایک جیسے ایٹمز کے درمیان بنتا ہے تو اسے نان پولر کوویلنٹ بانڈ کہتے ہیں۔

6- جب کوویلنٹ بانڈ دو مختلف ایٹمز کے درمیان بنے جن کی الیکٹرونیگیٹیو ویلیوز میں فرق ہو تو اس کو پولر کوویلنٹ بانڈ کہتے ہیں۔

7- جب دو ایٹمز کے درمیان بننے والا الیکٹرونی جوڑا ایک ہی ایٹم مہیا کرے تو اس کو کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈز کہتے ہیں۔

8- مالیکیولز کے درمیان کشش کی قوتیں دو قسم کی ہیں ایک ڈائی پول، ڈائی پول کشش اور دوسری ہائیڈروجن بانڈنگ۔

9- ٹھوس آئیونک کمپاؤنڈز عام طور پر کرسٹلائن ہوتے ہیں اور ان کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس زیادہ ہوتے ہیں یہ کمپاؤنڈز عام طور پر پانی میں حل ہو جاتے ہیں۔

10- کم ماس رکھنے والے کوویلنٹ کمپاؤنڈ عام طور پر گیسیں یا کم بوائلنگ پوائنٹ رکھنے والے مائع ہوتے ہیں جبکہ زیادہ ماس رکھنے والے کمپاؤنڈز زیادہ تر ٹھوس ہیں۔ یہ بجلی کے نان کنڈکٹر ہیں اور آرگینک سالوینٹس میں حل ہو جاتے ہیں۔

11- آئیونک اور کوویلنٹ بانڈز کے خواص کا انحصار اس بات پر ہے کہ ان کے ذرات کے درمیان کسی قسم کی کشش کی قوت موجود ہے۔

www.ilmkidunya.com

مشقی سوالات

-1 صحیح جواب پر نشان (✓) کریں۔

-1 جب پگھلے ہوئے کاپر اور پگھلے ہوئے زنک کو لایا جاتا ہے تو براس (Brass) نام کی نئی شے بن جاتی ہے کہ اس میں کاپر اور زنک کے درمیان کس قسم کا بانڈ وجود میں آئے گا؟

(الف) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ (ب) آئیونک بانڈ

(ج) آئیونک بانڈ (د) کوویلنٹ بانڈ

-2 کونسا ایلیمنٹ تینوں یعنی آئیونک، کوویلنٹ اور کوآرڈینیٹ بانڈز بنانے کی صلاحیت رکھتا ہے؟

(الف) کاربن (ب) آکسیجن (ج) میگنیشیم (د) سیلیکون

-3 پانی کیوں مائع ہے اور ہائیڈروجن سلفائیڈ کیوں گیس ہے؟

(الف) کیونکہ پانی میں آکسیجن کا اٹامک سائز سلفر سے بہت چھوٹا ہے

(ب) کیونکہ پانی ایک پولر کمپاؤنڈ ہے اور اس کے مالیکیولز کے درمیان کشش کی مضبوط قوتیں موجود ہیں

(ج) کیونکہ پانی ہائیڈروجن سلفائیڈ سے ہلکا ہے۔

(د) کیونکہ پانی آسانی سے منجمد ہو کر برف بنا دیتا ہے۔

-4 ذیل میں سے درج بانڈز سے کون سا بانڈ سب سے کمزور تصور ہوتا ہے؟

(الف) C-C (ب) Cl-Cl (ج) O-O (د) F-F

-5 کاربن کی کون سی فارم کو لبریکنٹ کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے؟

(الف) کوئلہ (ب) ہیرا (ج) گریفائیٹ (د) چارکول

-6 مالیکیولز کے درمیان کشش کی قوتوں کی مضبوطی کو مدنظر رکھ کر بتائیں کہ کونسے کمپاؤنڈ کا بوائلنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہوگا؟

(الف) H_2S (ب) H_2O (ج) HF (د) NH_3

-7 کس میٹل کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہوگا؟

(الف) H (ب) Na (ج) K (د) Rb

-8 کس آئیونک کمپاؤنڈ کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہوگا؟

(الف) NaCl (ب) KCl (ج) LiCl (د) RbCl

-9 کس کمپاؤنڈ میں کوویلنٹ بانڈ اور آئیونک بانڈ دونوں موجود ہیں؟

(الف) $MgCl_2$ (ب) NH_4Cl (ج) CaO (د) PCl_3

-10 درج ذیل میں سے کس میں ڈبل کوویلنٹ بانڈ ہے؟

(الف) ایتھین (Ethane) (ب) میتھین (Methane)

(ج) ایتھالین (Ethylene) (د) ایسٹ لین (Acetylene)

www.ilmkidunya.com

جوابات

ج	5	د	4	ب	3	ب	2	ج	1
ج	10	ب	9	الف	8	د	7	ب	6

-2 مختصر سوالات۔

-1 کس قسم کے ایلیمنٹ اپنے بیرونی شیل میں موجود الیکٹرون کو آسانی سے کھو دیتے ہیں اور کس قسم کے ایلیمنٹ اپنے بیرونی شیل میں الیکٹرون جذب کر لیتے ہیں؟

جواب: میٹلز آسانی سے اپنے بیرونی الیکٹرونز خارج کر سکتی ہین جبکہ نان میٹلز آسانی سے الیکٹرونز حاصل کرتی ہیں۔

-2 کم ماس رکھنے والے کوویلنٹ کمپاؤنڈز کیوں گیس یا کم بوائلنگ پوائنٹ والے مائع کی طرح پائے جاتے ہیں؟

جواب: لوئر مالیکیولر ماس والے کوویلنٹ کمپاؤنڈز اپنے مالیکولز کے درمیان کشش کی کمزور فورسز کی وجہ سے گیسز یا کم بوائلنگ لیکوڈز کے طور پر موجود ہیں۔

-3 ایسے کسی ایلیمنٹ کی مثال دیں جو کرسٹلائن ٹھوس کی طرح پایا جاتا ہے اور اس کے ایٹمز کے درمیان کوویلنٹ بانڈز ہیں؟

جواب: کاربن (ڈائمنڈ) کرسٹلائن ٹھوس کے طور پر پایا جاتا ہے اور اس کے ایٹمز کے درمیان کوویلنٹ بانڈ موجود ہوتا ہے۔

-4 میٹلز کی کون سی خصوصیت کی وجہ سے ان کو تاروں اور چادروں میں تبدیل کیا جا سکتا ہے؟

جواب: جب میٹلز پر پریشر ڈالا جاتا ہے تو ایٹمز کی اوپر قطاریں نیچے کی قطاروں سے پھسل جاتی ہیں اس کے نتیجے میں ان کی شکلیں بدل جاتی ہیں۔ اس لیے میٹلز کو کھینچ کر تاروں اور چادروں کی شکل دی جا سکتی ہے۔ میٹلز کی یہ خاصیت انہیں میلیبل (malleable) اور ڈکٹائل (Ductile) بناتی ہے۔

-5 کیا کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ ایک مضبوط بانڈ ہے؟

جواب: جب الیکٹرونز کا بانڈ پیئر صرف ایک ایٹم دیتا ہے۔ تو کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے۔ کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ مضبوط بانڈ ہے لیکن دوسرے کوویلنٹ بانڈز کی طرح مضبوط نہیں ہے۔

-7 نائٹرک ایسڈ (HNO_3) کا ڈاٹ اور کراس سٹرکچر لکھیں۔

جواب:

-3 تعمیری فکر پر مبنی سوالات (Constructed Response Questions)

-1 HF ایک مائع ہے اور HCl ایک گیس۔ ایسا کیوں ہے؟

جواب: HF روم ٹمپریچر پر مائع ہے جبکہ HCl گیس ہے کیونکہ HF میں HCl کی نسبت ہائیڈروجن بانڈنگ مضبوط ہوتی ہے۔

-2 کوویلنٹ کمپاؤنڈز عام طور پر پانی میں کیوں حل نہیں ہوتے؟

جواب: کوویلنٹ کمپاؤنڈز عام طور پر پانی میں حل پذیر نہیں ہوتے کیونکہ زیادہ تر کوویلنٹ کمپاؤنڈز نان پولر ہیں جبکہ پانی پولر ہے۔

www.ilmkidunya.com

-3 میٹلز حرارت کی کنڈکٹر کیسے ہیں؟

جواب: آزادانہ الیکٹرونز کی موجودگی کی وجہ سے میٹلز حرارت اور الیکٹریسٹی کی اچھی کنڈکٹرز ہیں۔

-4 نائٹروجن کتنی قسم کے آکسائیڈز بناتی ہے؟ ان آکسائیڈز کے فارمولے لکھیں۔

جواب: نائٹروجن سے پانچ آکسائیڈ بنتے ہیں۔

آکسائیڈ کا فارمولاز:

-1 ڈائی نائٹروجن آکسائیڈ (نائٹرس آکسائیڈ) = N_2O

-2 نائٹروجن آکسائیڈ (نائٹرک آکسائیڈ) = NO

-3 ڈائی نائٹروجن ٹرائی آکسائیڈ (نائٹرس این ہائیڈرائیڈ) = N_2O_3

-4 نائٹروجن ڈائی آکسائیڈ (نائٹروجن پر آکسائیڈ) = NO_2

-5 ڈائی نائٹروجن آکسائیڈ (نائٹرک این ہائیڈرائیڈ) = N_2O_5

-5 سوڈیم برومائڈ کو پانی میں اگر سلور نائٹریٹ سے ملایا جائے گا تو کیا ہوگا؟

جواب: NaBr جب $AgNO_3$ کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہے تو AgBr کی رسوب (PPt) بنتی ہے۔

$$\underset{(aq)}{Ag^+ NO_3^-} + \underset{(aq)}{Na^+ Br^-} \longrightarrow \underset{(ppt)}{AgBr} + Na^+ + NO_3^-$$

-6 آئیوڈین ایک ٹھوس جبکہ کلورین ایک گیس کے طور پر کیوں پائی جاتی ہیں؟

جواب: آئیوڈین ایک ٹھوس جبکہ کلورین گیس ہے کیونکہ آئیوڈین کے مالیکیولز بڑے ہوتے ہیں اور ان میں زیادہ الیکٹرون ہوتے ہیں جس کی وجہ سے آئیوڈین کے مالیکیولز کے درمیان مضبوط انٹر مالیکیولر فورسز موجود ہوتی ہیں، جو کہ آئیوڈین کو روم ٹمپریچر پر ٹھوس بناتی ہیں۔ جبکہ کلورین میں چھوٹے سائز کی وجہ سے انٹر مالیکیولر فورسز کمزور ہوتی ہیں اس لیے کلورین روم ٹمپریچر پر گیس ہے۔

-4 تفصیلی سوالات۔

-1 آئیونک اور کوویلنٹ بانڈز کیسے بنتے ہیں؟ تفصیل سے لکھیں۔

جواب: دیکھیے سوال نمبر 6 اور 8

-2 سوڈیم کلورائڈ کی کرسٹل بنانے کے لیے اس میں موجود آئنز کس طرح خود کو ترتیب دیتے ہیں؟

جواب: دیکھیے سوال نمبر 7

-3 میٹلک بانڈ کو مدنظر رکھتے ہوئے میٹلز کی خصوصیات کی وضاحت کریں۔

جواب: دیکھیے سوال نمبر 15

-4 آئیونک اور کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی خصوصیات کا تقابلی جائزہ لیں۔

جواب: دیکھیے سوال نمبر 18

-5 گریفائیٹ کرسٹل بجلی کا کنڈکٹر ہے اس کے سٹرکچر کی مدد سے اس بات کی وضاحت کریں؟

جواب: گریفائیٹ ایک تہہ دار ساخت پر مشتمل ہوتا ہے جو کاربن کے ہیکسا گونل رنگز سے بنا ہوتا ہے۔ چونکہ تہیں ایک دوسرے سے جکڑی نہیں

www.ilmkidunya.com

ہوتیں اس لیے ایک دوسرے سے پھسل سکتی ہیں۔ صنعت میں گریفائٹ کو لبری کینٹ کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔ مزید براں، گریفائٹ میں ان تہوں کے درمیان موبائل الیکٹرونز ہوتے ہیں۔ جس کی وجہ سے گریفائٹ کا ایک اچھا کنڈکٹر ہے اور اس الیکٹروڈ کے طور پر بھی استعمال کیا جاتا ہے۔

کثیر الانتخابی معروضی سوالات

☆ درست جواب کا انتخاب کریں۔

-1 سوڈیم کلورائڈ میں کس قسم کا کیمیکل بانڈ موجود ہوتا ہے؟

(الف) کوویلنٹ بانڈ (ب) میٹیلک بانڈ

(ج) آئیونک بانڈ (د) کو۔آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ

-2 الیکٹرون کی مکمل منتقلی سے بننے والا بانڈ کہلاتا ہے:

(الف) آئیونک بانڈ (ب) کوویلنٹ بانڈ

(ج) میٹیلک بانڈ (د) کو۔آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ

-3 کس قسم کے ایلیمنٹس آئیونک بانڈ بناتے ہیں؟

(الف) میٹلز (ب) نان میٹلز (ج) میٹلز اور نان میٹلز (د) ان میں سے کوئی نہیں

-4 کیلشیم اور کلورین کے درمیان کس قسم کا کیمیکل بانڈ بنتا ہے؟

(الف) آئیونک بانڈ (ب) کوویلنٹ بانڈ (ج) میٹیلک بانڈ (د) ان میں سے کوئی نہیں

-5 دو ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے بننے والا بانڈ کہلاتا ہے:

(الف) آئیونک بانڈ (ب) ڈبل کوویلنٹ بانڈ (ج) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ (د) سنگل کوویلنٹ بانڈ

-6 کونسا کوویلنٹ بانڈ الیکٹرونز کے دو جوڑوں کے باہمی اشتراک سے بنتا ہے؟

(الف) آئیونک بانڈ (ب) ڈبل کوویلنٹ بانڈ (ج) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ (د) سنگل کوویلنٹ بانڈ

-7 آئیونک کمپاؤنڈز کس کی موجودگی کی وجہ سے الیکٹریسٹی کے اچھے کنڈکٹر ہیں؟

(الف) فری پروٹونز (ب) فری آئنز (ج) فری نیوٹرونز (د) فری مالیکیولز

-8 کوویلنٹ بانڈ بنتے ہیں:

(الف) میٹلز کے درمیان (ب) میٹلز اور نان میٹلز کے درمیان

(ج) نان میٹلز کے درمیان (د) ان میں سے کوئی نہیں

-9 کمپاؤنڈ کے مختلف مالیکیولز کے درمیان کشش کی قوتیں کہلاتی ہیں:

(الف) انٹر مالیکیولر فورسز (ب) آئیونک فورسز (ج) نیوٹرل فورسز (د) نیچرل فورس

-10 کس بانڈنگ کی وجہ سے پانی کا بوائلنگ پوائنٹ H_2S اور NH_3 سے زیادہ ہے؟

(الف) آئیونک بانڈنگ کی وجہ سے (ب) کوویلنٹ بانڈنگ کی وجہ سے

(ج) میٹیلک بانڈنگ کی وجہ سے (د) ہائیڈروجن بانڈنگ کی وجہ سے

11- آئیونک کمپاؤنڈز عام طور پر حل پذیر ہوتے ہیں:

(الف) پانی (ب) پیٹرول (ج) الکوحل (د) ایتھر

12- پیریاڈک ٹیبل کے دائیں جانب موجود ایلیمنٹس ہیں:

(الف) ٹرائی اٹامک مالیکیولز (ب) مونواٹامک مالیکیولز (ج) ڈائی اٹامک مالیکیولز (د) ان میں سے کوئی نہیں

13- کوویلنٹ کمپاؤنڈز جیسے کہ سلفیورک ایسڈ، ہائیڈروجن کلورائیڈ اور نائٹرک ایسڈ پانی میں مکمل طور پر آئیونائز ہوکر بناتے ہیں۔

(الف) کمزور ایسڈز (ب) مضبوط ایسڈز (ج) نان الیکٹرولائٹس (د) الیکٹرولائٹس

14- مندرجہ ذیل میں سے کونسا پائنری کوویلنٹ کمپاؤنڈ ہے؟

(الف) CH_4 (ب) H_2SO_4 (ج) HNO_3 (د) O_3

15- مندرجہ ذیل میں سے کونسا مالیکیول آئیونک بانڈ بناتا ہے؟

(الف) H_2O (ب) CH_4 (ج) $NaCl$ (د) CO_2

16- ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی وجہ بنتی ہے:

(الف) آئیونک بانڈ (ب) میٹیلک بانڈ (ج) کوویلنٹ بانڈ (د) ہائیڈروجن بانڈ

17- نان میٹلز کے درمیان کونسا بانڈ موجود ہوتا ہے؟

(الف) آئیونک بانڈ (ب) کوویلنٹ بانڈ

(ج) ہائیڈروجن بانڈنگ (د) کو-آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ

18- جب کیلشیم کلورین کے ساتھ ریکٹ کرتا ہے تو بانڈ بنتا ہے۔

(الف) کو-آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ (ب) ڈبل کوویلنٹ بانڈ

(ج) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ (د) آئیونک بانڈ

19- ایسا بانڈ جو میٹیلک ایٹمز کے درمیان موبائل الیکٹرونز کی وجہ سے تشکیل پاتا ہے، کہلاتا ہے۔

(الف) آئیونک بانڈ (ب) کوویلنٹ بانڈ (ج) میٹیلک بانڈ (د) ڈبل کوویلنٹ بانڈ

20- کس قسم کے ایلیمنٹس میٹیلک بانڈ بناتے ہیں؟

(الف) میٹلز (ب) نان میٹلز (ج) میٹلز اور نان میٹلز (د) ان میں سے کوئی نہیں

21- میٹلز کس کی موجودگی کی وجہ سے الیکٹریسٹی کے اچھے کنڈکٹر ہیں؟

(الف) پروٹونز (ب) نیوٹرونز (ج) موبائل الیکٹرونز (د) پروٹونز اور نیوٹرونز

22- ایسا بانڈ جو میٹل ایٹمز کے درمیان موبائل الیکٹرونز کی وجہ سے تشکیل پاتا ہے کہلاتا ہے:

(الف) میٹیلک بانڈ (ب) آئیونک بانڈ

(ج) کو-آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ (د) ہائیڈروجن بانڈ

23- جب الیکٹرونز کا بانڈ پیئر صرف ایک ایٹم دے تو ایسی بانڈنگ کو کہتے ہیں:

(الف) کو-آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ (ب) آئیونک بانڈ

(ج) ڈبل کوویلنٹ بانڈ (د) میٹیلک بانڈ

www.ilmkidunya.com

-24 کس کیمیکل بانڈ کو عموماً تیر (←) سے ظاہر کیا جاتا ہے:

(الف) میٹلک بانڈ (ب) کوویلنٹ بانڈ (ج) کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ (د) میٹلک بانڈ

-25 کونسے ایلیمنٹس کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں؟

(الف) میٹلز (ب) نان میٹلز (ج) میٹلز اور نان میٹلز (د) ان میں سے کوئی نہیں

-26 دو آکسیجن ایٹمز کے درمیان کونسا کوویلنٹ بانڈ موجود ہوتا ہے؟

(الف) ڈبل کوویلنٹ بانڈ (ب) سنگل کوویلنٹ بانڈ

(ج) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ (د) کو۔آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ

-27 دو نائٹروجن ایٹمز کے درمیان کس قسم کا کیمیکل بانڈ موجود ہوتا ہے؟

(الف) میٹلک بانڈ (ب) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ (ج) ڈبل کوویلنٹ بانڈ (د) سنگل کوویلنٹ بانڈ

-28 جب کوویلنٹ بانڈ بنانے والا ہر ایٹم ایک ایک الیکٹرون فراہم کرے تو اسے کہتے ہیں:

(الف) کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ (ب) سنگل کوویلنٹ بانڈ

(ج) ڈبل کوویلنٹ بانڈ (د) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ

-29 ایٹمز کے آخری شیل میں دو الیکٹرون حاصل کرنے کی صلاحیت کو کہا جاتا ہے:

(الف) آکٹیٹ رول (ب) ڈوپلیٹ رول (ج) بانڈنگ رول (د) اینٹی بانڈنگ رول

-30 ایٹم کے آخری شیل میں آٹھ الیکٹرون حاصل کرنے کی صلاحیت کو کہا جاتا ہے:

(الف) آکٹیٹ رول (ب) ڈوپلیٹ رول (ج) الف اور ب دونوں (د) الیکٹرونیگیٹیویٹی رول

-31 دو نائٹروجن ایٹمز مل کر نائٹروجن مالیکیول N_2 بناتے ہیں۔ ان کے درمیان بننے والا بانڈ کہلاتا ہے:

(الف) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ (ب) ڈبل کوویلنٹ بانڈ (ج) آئیونک کوویلنٹ بانڈ (د) میٹلک بانڈ

-32 دو الیکٹرونز کے جوڑوں کے باہمی اشتراک سے بننے والا کیمیکل بانڈ کہلاتا ہے:

(الف) آئیونک بانڈ (ب) ڈبل کوویلنٹ بانڈ (ج) میٹلک بانڈ (د) سنگل کوویلنٹ بانڈ

-33 سنگل کوویلنٹ بانڈ موجود ہوتا ہے:

(الف) سوڈیم میٹل (ن) آکسیجن گیس (ج) میتھین (د) نائٹروجن

-34 گریفائٹ الیکٹریسٹی کا اچھا کنڈکٹر ہے:

(الف) فری آئنز کی وجہ سے (ب) موبائل الیکٹرونز کی وجہ سے

(ج) موبائل پروٹونز کی وجہ سے (د) موبائل نیوٹرونز کی وجہ سے

-35 کونسا کوویلنٹ کمپاؤنڈ روم ٹمپریچر پر گیس ہے؟

(الف) پانی (ب) آکسیجن (ج) امونیا (د) سوڈیم کلورائڈ

-36 مندرجہ میں سے کونسا ایلیمنٹ کوویلنٹ ٹھوس ہے؟

(الف) آکسیجن (ب) کاربن (ج) نائٹروجن (د) کلورین

www.ilmkidunya.com

37- کشش کی قوت جو پارٹیکلز کو آپس میں جوڑتی ہے کہلاتی ہے:

(الف) آکٹیٹ رول　(ب) ڈوپلیٹ رول　(ج) کیمیکل بانڈ　(د) ان میں سے کوئی نہیں

38- نیوکلیس کے گرد الیکٹرون کی ترتیب کہلاتی ہے:

(الف) الیکٹرونک کنفیگریشن　(ب) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ　(ج) الیکٹرونیگیٹیویٹی　(د) آئیونک بانڈ

39- کس قسم کے ایلیمنٹس میں الیکٹرونز کھونے کی صلاحیت ہوتی ہے؟

(الف) نان میٹلز　(ب) میٹلز　(ج) میٹلز اور نان میٹلز　(د) میٹالائڈز

40- میٹلز کی الیکٹرونز کھونے کی صلاحیت کو کہتے ہیں:

(الف) الیکٹروپازیٹو کریکٹر　(ب) الیکٹرونیگیٹیو کریکٹر　(ج) الف اور ب دونوں　(د) الیکٹرونیگیٹیویٹی

41- نان میٹلز کی الیکٹرونز حاصل کرنے کی صلاحیت کو کہتے ہیں:

(الف) الیکٹرونیگیٹیو کریکٹر　(ب) الیکٹروپازیٹو کریکٹر　(ج) آئیونائزیشن انرجی　(د) الیکٹرون افینٹی

42- مندرجہ ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ پریاڈک ٹیبل میں سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ہے؟

(الف) سوڈیم　(ب) فلورین　(ج) میگنیشیم　(د) ہائڈروجن

43- آئیونک بانڈ بنانے والے کمپاؤنڈز کو کہا جاتا ہے:

(الف) آئیونک کمپاؤنڈز　(ب) کوویلنٹ کمپاؤنڈز　(ج) میٹلز　(د) نان میٹلز

44- کون سے کمپاؤنڈز ایکوئس اور مولٹن فارم میں الیکٹریسٹی کے اچھے کنڈکٹرز ہیں؟

(الف) کوویلنٹ کمپاؤنڈز　(ب) آئیونک کمپاؤنڈز　(ج) نان میٹلز　(د) میٹلز اور نان میٹلز

45- ڈائی پول۔ڈائی پول فورسز موجود ہوتی ہیں:

(الف) H_2　(ب) O_2　(ج) HCl　(د) N_2

46- انٹرمالیکیول فورسز مضبوط ہوتی ہیں:

(الف) H_2O　(ب) H_2　(ج) N_2　(د) O_2

47- کسی ایٹم کی مالیکیول میں موجود اشتراک شدہ الیکٹرون پیئر کو اپنی طرف کھینچنے کی صلاحیت کہلاتی ہے:

(الف) الیکٹرونیگیٹیویٹی　(ب) الیکٹروپازیٹویٹی　(ج) میٹلک بانڈ　(د) آئیونائزیشن انرجی

48- آئیونک بانڈ ہیں:

(الف) ڈائریکشنل　(ب) نان۔ڈائریکشنل　(ج) الف اور ب دونوں　(د) ان میں سے کوئی نہیں

49- مندرجہ ذیل میں سے کونسی کاربن کی ایمورفس فارم ہے؟

(الف) ڈائمنڈ　(ب) گریفائٹ　(ج) پانی　(د) کوئلہ

50- مندرجہ ذیل میں سے کونسی چیز اس سیارے پر سب سے سخت ہے؟

(الف) کوئلہ　(ب) ڈائمنڈ　(ج) گریفائٹ　(د) پانی

1	ج	2	الف	3	ج	4	الف	5	ج	6	ب	7	ب	8	ج	9	الف	10	د
11	الف	12	ج	13	ب	14	الف	15	ج	16	الف	17	ب	18	د	19	ج	20	الف
21	ج	22	الف	23	الف	24	ج	25	الف	26	الف	27	ب	28	الف	29	ب	30	الف
31	الف	32	ب	33	ج	34	ب	35	ج	36	ب	37	ج	38	الف	39	ب	40	الف
41	الف	42	ب	43	الف	44	ب	45	ج	46	الف	47	الف	48	ب	49	د	50	ب

کثیر الانتخابی مختصر سوالات

مختصر جواب دیں۔

-1 نان میٹلز میں کس قسم کا کیمیکل بانڈ موجود ہوتا ہے؟ چند مثالوں سے وضاحت کریں۔

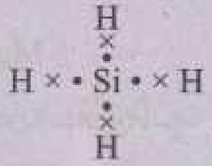
جواب: نان میٹلز میں کوویلنٹ بانڈ موجود ہوتا ہے پانی اور ہائڈروکلورک ایسڈ کے مالیکیولز میں کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے۔

-2 ٹرپل کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے اور اسے کیسے ظاہر کیا جاتا ہے؟

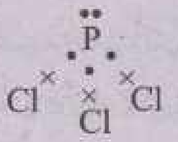
جواب: ٹرپل کوویلنٹ بانڈ: جب بانڈ بنانے والا ہر ایٹم تین تین الیکٹرونز (جو اشتراک شدہ الیکٹرون کے 3 جوڑے) کے ملنے سے بنتا ہے ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے۔ اس بانڈ کو تین چھوٹی لائنوں (≡) سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

-3 SiH_4 اور PCl_3 کی ڈاٹ اور کراس ڈایا گرام بنائیں۔

جواب: SiH_4:



PCl_3:



-4 ڈبل کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟

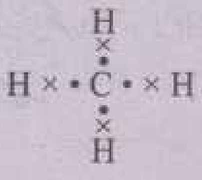
جواب: جب ہر بانڈ بنانے والا ایٹم دو دو الیکٹرونز فراہم کرتا ہے تو دو عدد بانڈ پیئر کی شرکت بنتی ہے اور ایک ڈبل بانڈ وجود میں آتا ہے۔

-5 ایٹمز اپنی انرجی کم کیوں کرتے ہیں؟

جواب: ایٹمز اپنی انرجی استحکام حاصل کرنے کے لیے کم کرتے ہیں۔

-6 میتھین (CH_4) کے ڈاٹ اور کراس ساخت کی ڈایا گرام بنائیں۔

جواب: CH_4



-7 میٹلز میں سے الیکٹریسٹی کیوں گزرتی ہے؟

جواب: موبائل الیکٹرونز کی وجہ سے میٹلز میں سے الیکٹریسٹی آسانی سے گزرتی ہے۔

-8 آئیونک بانڈ، کوویلنٹ بانڈ سے مختلف کیوں ہے؟

جواب:

کوویلنٹ بانڈ	آئیونک بانڈ
● ایسا کیمیکل بانڈ جو الیکٹرونز کے باہمی اشتراک کی وجہ سے بنتا ہے کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے۔ ● یہ نان میٹلز میں بنتا ہے۔	● ایسا کیمیکل بانڈ جو ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں الیکٹرون کی مکمل منتقلی کے نتیجے میں بنتا ہے آئیونک بانڈ کہلاتا ہے۔ ● یہ میٹلز اور نان میٹلز کے درمیان بنتا ہے۔

-9 کونسے کمپاؤنڈ کو آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں؟

جواب: لون پیئر کے حامل کمپاؤنڈز جو کہ دوسرے مالیکیول کے ایٹم کو لون پیئر دے دیتے ہیں کو آرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بناتے ہیں۔

-10 ٹھوس شکل میں آئیونک کمپاؤنڈز سے الیکٹریسٹی کیوں نہیں گزرتی؟

جواب: ٹھوس شکل میں آئیونک کمپاؤنڈز سے الیکٹریسٹی نہیں گزرتی کیونکہ ان کے آئنز مضبوطی سے جکڑے ہوتے ہیں اور حرکت نہیں کر سکتے۔

-11 ایکوئس اور مولٹن فورم میں آئیونک کمپاؤنڈ الیکٹریسٹی کے اچھے کنڈکٹرز کیسے ہیں؟

جواب: ایکوئس اور مولٹن فورم میں آئیونک کمپاؤنڈز الیکٹریسٹی کے اچھے کنڈکٹرز ہیں کیونکہ ان کے آئنز اپنے متعلقہ الیکٹروڈز کی طرف جانے کے لیے آزاد ہوتے ہیں۔

-12 آئیونک کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟

جواب: وہ کمپاؤنڈز جن میں آئیونک بانڈ ہوتا ہے انہیں آئیونک کمپاؤنڈز کہتے ہیں۔ مثلاً MgO

-13 جب سوڈیم کلورائیڈ کا ایکوئس سلوشن اور نائٹریٹ کے ایکوئس سلوشن کے ساتھ ریکٹ کرتا ہے تو کیا بنتا ہے؟

جواب: جب سوڈیم کلورئیڈ کا ایکوئس سلوشن سلور نائٹریٹ کے ایکوئس سلوشن کے ساتھ ملتا ہے تو AgCl کا سفید رسوب (PPt.) بنتا ہے۔

$$AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \longrightarrow AgCl + NaNO_{3(aq)}$$

(white precipitate)

-14 کوئلے کا ایک استعمال لکھیں۔

جواب: کوئلہ بجلی پیدا کرنے والے پلانٹس میں بطور ایندھن استعمال ہوتا ہے۔

-15 دو بائنری کوویلنٹ کمپاؤنڈز کے نام اور فارمولا لکھیں جو روم ٹمپریچر پر گیسز ہیں؟

جواب: نائٹروجن ڈائی آکسائیڈ = NO_2 ہائیڈروجن کلورائیڈ = HCl

-16 کاربن کی ایک کرسٹلائن اور ایک ایمورفس فارم کا نام لکھیں۔

جواب: کرسٹلائن: ڈائمنڈ، ایمارفس: کوئلہ

www.ilmkidunya.com

17- کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ کی تعریف لکھیں۔ اسے کیسے ظاہر کیا جاتا ہے؟

جواب: کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ: کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ ایسی بانڈنگ ہے جس میں الیکٹرونز کا بانڈ پیئر صرف ایک ایٹم دیتا ہے۔
کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ کو ظاہر کرنے کے لیے عموماً ایک (→) تیر کا استعمال کیا جاتا ہے۔

18- کوویلنٹ اور کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ میں کیا فرق ہے؟

جواب: کوویلنٹ بانڈ الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے وجود میں آتا ہے جب الیکٹرونز کا بانڈ پیئر صرف ایک ایٹم فراہم کرتا ہے تو کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے۔ دونو بانڈز بننے کے بعد کوویلنٹ اور کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ میں کوئی فرق نہیں رہتا۔

19- میٹلک بانڈ سے کیا مراد ہے؟

جواب: میٹلک بانڈ: میٹلک بانڈ ایک ایسا بانڈ ہے جو پازیٹو چارج والے میٹل ایٹمز اور نیگیٹو چارج والے موبائل الیکٹرونز کے درمیان بنتا ہے۔

20- میٹلک بانڈ کی مضبوطی کن عوامل پر منحصر ہے؟

جواب: میٹلک بانڈ کی مضبوطی دو عوامل پر منحصر ہے:

(i) پازیٹو آئنز پر موجود پازیٹو چارجز کی تعداد۔

(ii) ہر ایٹم کے ذریعے آزاد کیے گئے موبائل الیکٹرونز کی تعداد۔

21- میٹلز الیکٹریسٹی کی اچھے کنڈکٹرز کیوں ہوتی ہیں؟

جواب: میٹلز میں فری الیکٹرونز آزادانہ حرکت کر سکتے ہیں اس وجہ سے میٹلز الیکٹریسٹی کی اچھی کنڈکٹرز ہیں۔

22- ایٹمز کیمیکل بانڈز کیوں بناتے ہیں؟

جواب: ایٹمز اپنے بیرونی شیل کو مکمل کرنے اور استحکام حاصل کرنے کے لیے کیمیکل بانڈز بناتے ہیں۔

23- کیمیکل بانڈ کی تعریف لکھیں۔

جواب: کیمیکل ایٹمز کے درمیان عمل کرنے والی ایسی فورس جو انہیں ایک مالیکیول میں جوڑے رکھتی ہے۔ کیمیکل بانڈ کہلاتی ہے۔

24- جب الیکٹروپازیٹو اور الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹ ملتے ہیں تو کونسا بانڈ بنتا ہے؟

جواب: جب الیکٹروپازیٹو اور الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹ ملتے ہیں تو آئیونک بانڈ بنتا ہے۔

25- تین سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹس کے نام لکھیں۔

جواب: فلورین، آکسیجن، نائٹروجن سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹس ہیں۔

26- کونسے کمپاؤنڈز کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ بنانے کے قابل نہیں ہوتے؟

جواب: دو کمپاؤنڈ جس میں الیکٹرون کے لون پیئر دینے والا ایٹم موجود نہ ہو کوآرڈی نیٹ بانڈ بنانے کے قابل نہیں ہوتے۔

27- میٹلک بانڈ اور آئیونک بانڈ کے درمیان فرق کریں۔

جواب: میٹلک بانڈ: پازیٹو چارج والے میٹل ایٹمز اور نیگیٹو چارج والے موبائل الیکٹرونز کے درمیان کشش کی قوت میٹلک بانڈ کہلاتی ہے۔
آئیونک بانڈ: ایسا بانڈ جو ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں الیکٹرون کی مکمل منتقلی سے وجود میں آتا ہے۔ آئیونک بانڈ کہلاتا ہے۔

28- دو سولوینٹس کے نام لکھیں جن میں کوویلنٹ کمپاؤنڈ حل پذیر ہوتے ہیں۔

جواب: کوویلنٹ کمپاؤنڈ عام طور پر نان۔ پولر سولوینٹس میں حل پذیر ہوتے ہیں جیسے کہ بینزین اور ایسی ٹون وغیرہ۔

www.ilmkidunya.com

-29 انٹر مالیکیولر فورسز سے کیا مراد ہے؟ان کی اقسام کے نام لکھیں۔

جواب: ایک کمپاؤنڈ میں ایٹمز کو اکٹھا رکھنے والی فورسز کو بانڈ کہا جاتا ہے، بانڈ بنانے والی ان طاقتور فورسز کے ساتھ ساتھ مالیکیولز کے درمیان نسبتاً کمزور فورسز بھی پائی جاتی ہیں۔ جو انٹر مالیکیولر فورسز کہلاتی ہیں۔

اقسام: (i) ڈائی پول۔ڈائی پول انٹرایکشن (ii) ہائیڈروجن بانڈنگ

-29 سوڈیم یا میگنیشیم میں سے کونسی میٹلز میں میٹیلک بانڈ مضبوط ہوتے ہیں؟

جواب: سوڈیم کی نسبت میگنیشیم میں میٹلک بانڈ مضبوط ہوتے ہیں۔

-30 کیٹائن سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیں۔

جواب: کیٹائن: پازیٹو چارج شدہ میٹل آئنز کیٹائن کہلاتے ہیں۔

مثالیں: Na^+ , Mg^{2+} وغیرہ۔

-31 اینائن سے کیا مراد ہے؟ دو مثالیں دیں۔

جواب: اینائن: نیگیٹو چارج شدہ نان۔میٹلک آئنز اینائن کہلاتے ہیں۔

مثالیں: Cl^- , O^{2-} وغیرہ

-32 الکلائن ارتھ میٹلز کی کوئی سی دو مثالیں دیں۔

جواب: میگنیشیم (Mg)، کیلشیم (Ca) الکلائن ارتھ میٹلز ہیں۔

-33 الکلائن ارتھ میٹلز الکلی میٹلز سے کم ری ایکٹیو کیوں ہیں؟

جواب: الکلائن ارتھ میٹلز الکلی میٹلز کی نسبت کم ری ایکٹیو ہوتی ہیں۔ کیونکہ الکلائن ارتھ میٹلز اپنے بیرونی الیکٹرون کو الکلی میٹلز کی نسبت کم آسانی سے خارج کرتی ہیں۔

-34 پیریاڈک ٹیبل کے سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ایلیمنٹ کا نام لکھیں۔

جواب: فلورین پیریاڈک ٹیبل کا سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ایلیمنٹ ہے۔

-35 طبعی خصوصیات پر انٹر مالیکیولر فورسز کیسے اثرانداز ہوتی ہیں؟

جواب: انٹر مالیکیولر فورسز مادے کی طبعی خصوصیات کو متاثر کرتی ہیں۔ اشیاء کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹس کا انحصار ان فورسز پر ہوتا ہے۔ مائع کے مالیکیولز کے درمیان یہ فورسز جتنی مضبوط ہوں گی ان کا بوائلنگ پوائنٹ بھی اتنا ہی زیادہ ہوگا۔ اسی طرح ٹھوس کے مالیکیولز میں انٹر مالیکیولر فورسز جتنی مضبوط ہوں گی ان کا میلٹنگ پوائنٹ اتنا ہی زیادہ ہوگا۔

www.ilmkidunya.com