



హార్షిత్ ఇనిస్టిట్యూట్

చుట్టుగుంట, ఏలూరు రోడ్, విజయవాడ-4. Cell : 9160419854, 9030450459 www.harshithinstitute.in

ఉచిత Online Exams కొరకు www.99vidya.com

Chemistry

రసాయన బంధం

- 1) పరమాణువుల కలయిక వల్ల అణువు ఏర్పడినప్పుడు అణువు శక్తి పరమాణువుల మొత్తం శక్తి (కి) కంటే?
 - 1) సమానం
 - 2) తక్కువ
 - 3) ఎక్కువ
 - 4) చెప్పలేం
- 2) సమయోజనీయ బంధం ఏర్పడే పరిస్థితి?
 - 1) రెండు కేంద్రకాల మధ్య ప్రోటాన్ల మార్పిడి
 - 2) రెండు కేంద్రకాల మధ్య న్యూట్రాన్ల మార్పిడి
 - 3) రెండు పరమాణువులు ఎలక్ట్రాన్లను పంచుకోవడం వల్ల
 - 4) రెండు పరమాణువుల మధ్య ఎలక్ట్రాన్ల మార్పిడి
- 3) టేబుల్ సాల్ట్ (సోడియం క్లోరైడ్) దేనిలో కరుగుతుంది?
 - 1) కిరోసిన్
 - 2) పెట్రోల్
 - 3) నీరు
 - 4) అన్నీ
- 4) చక్కెర సమయోజనీయ పదార్థం అయినా నీటిలో కరగడానికి కారణం?
 - 1) అయానిక బంధం
 - 2) సమయోజనీయ బంధాలు
 - 3) నీటి అణువులు, సుక్రోజ్ అణువుల మధ్య హైడ్రోజన్ బంధాలు ఏర్పడటం
 - 4) ఏదీకాదు
- 5) సాధారణంగా సుటికాకృతిలో ఉండేవి?
 - 1) అయానిక పదార్థాలు
 - 2) హైడ్రోకార్బన్లు
 - 3) ఈథర్లు
 - 4) ప్రోటీన్లు
- 6) సమయోజనీయ సుటికం ఏది?
 - 1) ఐస్
 - 2) వజ్రం (డైమండ్)
 - 3) రెండు
 - 4) సోడియం క్లోరైడ్
- 7) లోహాలలో ఉండే లోహబంధం వివరించే సిద్ధాంతం?
 - 1) స్పేచ్ ఎలక్ట్రాన్ సిద్ధాంతం
 - 2) అణు ఆర్బిటల్ సిద్ధాంతం
 - 3) అవగాడ్రో సిద్ధాంతం
 - 4) సుటిక క్షేత్ర సిద్ధాంతం
- 8) సాధారణ ఉప్పు (సోడియం క్లోరైడ్) లో ఉండే బంధం?
 - 1) అయానిక బంధం
 - 2) సమయోజనీయ బంధం
 - 3) హైడ్రోజన్ బంధం
 - 4) లోహ బంధం
- 9) నీటి అణువులో బంధకోణం ఎంత?
 - 1) 104°
 - 2) 120°
 - 3) 109°
 - 4) 180°
- 10) నూనెల హైడ్రోజనీకరణం దేనికి ఉదాహరణ?
 - 1) ఆక్సీకరణం
 - 2) క్షయకరణం
 - 3) హైడ్రేషన్
 - 4) జలవిశ్లేషణ
- 11) నీటి అణువు (H₂O) ఆకృతి?
 - 1) పిరమిడ్
 - 2) - ఆకృతి
 - 3) రేఖీయం
 - 4) త్రిభుజం
- 12) పిరమిడల్ ఆకృతిలో ఉన్న అణువు?
 - 1) NH₃
 - 2) H₂O
 - 3) H₂S
 - 4) CH₄
- 13) నీరు ద్రవస్థితిలో ఉండటానికి కారణం?
 - 1) అయానిక బంధం
 - 2) సమయోజనీయ బంధం
 - 3) అణ్వంతర హైడ్రోజన్ బంధాలు
 - 4) అంతరణుక హైడ్రోజన్ బంధాలు
- 14) చర్యలో ఉష్ణం గ్రహించబడితే ఆ చర్య?
 - 1) ఉష్ణగ్రాహక చర్య
 - 2) ఉష్ణమోచక చర్య
 - 3) ఉష్ణగతిక చర్య
 - 4) విస్ఫోటక చర్య
- 15) ఉత్ప्रेరకం అనే రసాయన పదార్థం?
 - 1) చర్యను జరుపుతుంది
 - 2) చర్యవేగాన్ని మార్చుదు
 - 3) చర్యవేగాన్ని మారుస్తుంది
 - 4) చర్య జరగకుండా అడ్డుకొంటుంది
- 16) ఒక రసాయన చర్య ఉష్ణోగ్రతను 10°C పెంచితే చర్యవేగం?
 - 1) మారదు
 - 2) రెట్టింపు అవుతుంది
 - 3) పదిరెట్లు అవుతుంది
 - 4) సగం అవుతుంది
- 17) ఇనుము తుప్పుపట్టడం?
 - 1) ఆక్సీకరణం
 - 2) క్షయకరణం
 - 3) రసాయన వియోగం
 - 4) దహనం
- 18) రసాయన చర్యకానిది ఏది?
 - 1) బొగ్గు మండించడం
 - 2) నీరు ఆవిరిగా మారడం
 - 3) ఆహారం జీర్ణం కావడం
 - 4) కాగితం మండించడం
- 19) ఘనస్థితిలో ఏవి విద్యుద్వాహకాలు?
 - 1) సమయోజనీయ పదార్థాలు
 - 2) అయానిక పదార్థాలు
 - 3) లోహాలు
 - 4) అన్నీ
- 20) ఆక్సీకరణం అంటే?
 - 1) ఆక్సీజన్ను కలపడం
 - 2) హైడ్రోజన్ను తీసివేయడం
 - 3) ఎలక్ట్రాన్లను తీసివేయడం
 - 4) అన్నీ
- 21) శక్తిని సృష్టించలేం. నాశనం చేయలేం. కానీ ఒక రూపంలోని శక్తిని కేవలం మరొక రూపంలోకి మార్చవచ్చు. ఇది ఏ నియమం?
 - 1) ద్రవ్యరాశి క్రియా నియమం
 - 2) శక్తి నిత్యత్య నియమం
 - 3) సమతాస్థితి నియమం
 - 4) ఫారడే నియమం

- 22) ఆక్సిజన్‌ను అయస్కాంత ధర్మం ఉంటుంది?
1) పారా 2) డయా
3) ఫెర్రీ 4) యాంటీఫెర్రో
- 23) ఓజోన్ అయస్కాంత ధర్మం?
1) పారా 2) డయా
3) ఫెర్రీ 4) యాంటీఫెర్రో
- 24) CO₂ (కార్బన్ డై ఆక్సైడ్) ఆకృతి?
1) కోణీయం 2) రేఖీయం
3) పిరమిడ్ 4) చతుర్ముఖం
- 25) ద్విబంధం ఉండే అణువులు?
1) O₂ (ఆక్సిజన్) 2) C₂H₄ (ఇథిలీన్)
3) 1, 2 4) (హైడ్రోజన్) అణువు
- 26) త్రిబంధం ఉండే అణువు?
1) నైట్రోజన్ (N₂) 2) ఎసిటలీన్ (C₂H₂)
3) 1, 2 4) ఫాస్ఫరస్ (P₄)

హార్వి అకాడమి ఆఫ్ సైన్స్

- 1) 2 2) 3. 3) 3 4) 3 5) 1 6) 3 7) 1 8) 1 9) 1 10) 2 11) 2 12) 1 13) 4
14) 1 15) 3 16) 2 17) 1 18) 2 19) 3 20) 4 21) 2 22) 1 23) 2 24) 2 25) 3 26) 3

హార్దిక విజ్ఞానం