

ట

## రసాయన సంయోగ నియమాలు, రసాయన సమీకరణాలు

1. రసాయన చర్యలలో పదార్థం జనింపదు లేదా నశింపదు అనునదిను తెలియజేస్తుంది  
ఎ) ద్రవ్యనిత్యత్వనియమం బి) స్థిరానుపాత నియమం  
సి) బహ్యనుపాతనియమం డి) ఏదీకాదు
2.  $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$  ఈ చర్య ఏ నియమాన్ని తెల్పుతుంది.  
ఎ) స్థిరానుపాత నియమం బి) ద్రవ్యనిత్యత్వనియమం  
సి) బహ్యనుపాతనియమం డి) ద్రవ్యతేగ నిత్యత్వనియమం
3. ఆర్థ్ర కాపర్ సల్ఫేట్ రంగు  
ఎ) పసుపు బి) ఆరెంజ్ సి) ఎరుపు డి) నీలము
4. ఆక్సిజన్ సమీక్షంలో మిరుమిట్లు గొలుపుతూ మండే పదార్థం  
ఎ) Cu బి) Ag సి) Mg డి) Hg
5. కాల్షియం కార్బోనేట్‌ను వేడిచేస్తే ఏర్పడే పదార్థాలు  
ఎ) Ca, C,  $\text{O}_2$  బి) Ca,  $\text{C}_2$ ,  $\text{O}_2$  సి) CaO,  $\text{CO}_2$  డి) Ca,  $\text{CO}_3$
6. సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లం ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) తయారీలో సల్ఫర్ ట్రై ఆక్సైడ్ వాయువును నీటిలో కరిగిస్తారు. ఈ రసాయన మార్పు  
ఎ) రసాయన సంయోగం బి) రసాయన వియోగం  
సి) రసాయన స్థానభ్రంశం డి) రసాయన ద్వంద్వ వియోగం
7. పొటాషియం అయోడైన్ ద్రవణమును లెడ్ నైట్రేట్ ద్రవణంనకు కలిపినపుడు ఏర్పడు అవక్షపం  
ఎ) లెడ్ నైట్రేట్ బి) లెడ్ క్లోరైడ్ సి) లెడ్ అయోడైడ్ డి) పొటాషియం నైట్రేట్
8. 2.45 గ్రా||  $\text{KClO}_3$  ని వేడి చేసిన వెలువడు ఆక్సిజన్ భారం  
ఎ) 1.49 గ్రా|| బి) 0.93 గ్రా|| సి) 0.48 గ్రా|| డి) 1.65 గ్రా||
9.  $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$  ఈ చర్యలో విడుదలగు ఉష్ణం  
ఎ) 42 K.Cal బి) 94 KCal సి) 96 Cal డి) 44 Cas
10. ఒక గ్రాము పరమాణువు గల పదార్థంలో ఉండే అవగాడ్రో పరమాణువుల సంఖ్య  
ఎ)  $6.023 \times 10^{22}$  బి)  $6.023 \times 10^{24}$  సి)  $6.023 \times 10^{23}$  డి)  $60.23 \times 10^{23}$
11. లెడ్ నైట్రేట్‌ను వేడిచేసినపుడు విడుదలగు వాయువులు  
ఎ)  $\text{O}_2 + \text{NO}$  బి)  $\text{H}_2 + \text{NO}_2$  సి)  $\text{O}_2 + \text{NO}_2$  డి)  $\text{H}_2 + \text{NO}$

12. STP వద్ద 32 గ్రా|| మీదేన్ ఆక్రమించే ఘనపరిమాణం

- ఎ) 22.4 లీ                      బి) 24.8 లీ                      సి) 33.6లీ                      డి) 44. 8 లీ||

13. పరస్పర ఘనపరిమాణం సంబంధిత గణనాలకు ఉపయోగపడే సిద్ధాంతం

- ఎ) చాయల్                      బి) ఛార్లెస్                      సి) గేలుశాక్                      డి) ఎవగాడ్రో

14. 1 గ్రా|| హైడ్రోజన్లో ఉండే అణువుల సంఖ్య

- ఎ)  $6.023 \times 10^{23}$                       బి)  $3.01 \times 10^{23}$                       సి)  $5.023 \times 10^{23}$                       డి)  $3.01 \times 10^{13}$

15. రసాయన సమీకరణంలో అవక్షపంను ఈ గుర్తుతో సూచిస్తారు.

- ఎ)  $\rightarrow$                       బి)  $\uparrow$                       సి)  $\downarrow$                       డి)  $\uparrow$

16. Nacl కు AgCo<sub>3</sub> కలిపిన ఏర్పడు అవక్షపం

- ఎ) Agcl                      బి) NaNo<sub>3</sub>                      సి) AgNo<sub>3</sub>                      డి) Nacl

17. Cuo + co  $\rightarrow$  Cu + Co<sub>2</sub> ఈ చర్యలో క్రియాజన్యలు

- ఎ) Cuo, Co                      బి) Cu, Co<sub>2</sub>                      సి) Cuo, Co<sub>2</sub>                      డి) Co, Cu

18. సమాన సంఖ్యలో అణువులను కలిగిన వాయువుల జత

- ఎ) 11 గ్రా|| Co<sub>2</sub>, 7 గ్రా || No<sub>2</sub>                      బి) 44 గ్రా|| Co<sub>2</sub>, 14 గ్రా || No<sub>2</sub>  
సి) 22 గ్రా|| Co<sub>2</sub>, 28 గ్రా || No<sub>2</sub>                      డి) పైవన్నీ

19. 2 Kclo<sub>3</sub>  $\rightarrow$  2Kcl + 3o<sub>2</sub>  $\uparrow$  ఈ చర్యలో ఉపయోగించు ఉత్పేరణ

- ఎ) V<sub>2</sub>o<sub>5</sub>                      బి) mno<sub>2</sub>                      సి) Fe                      డి) Ni

20. క్రింది వాటిలో ద్విగత చర్యకు ఉదాహరణ

- ఎ) Bacl<sub>2</sub> + Na<sub>2</sub>So<sub>4</sub>  $\rightarrow$  BaSo<sub>4</sub>  $\downarrow$  + 2Nacl                      బి) Zh + CuSo<sub>4</sub>  $\rightarrow$  ZnSo<sub>4</sub> + cu  
సి) Pcl<sub>5</sub>  $\rightleftharpoons$  Pcl<sub>3</sub> + Cl<sub>2</sub>                      డి) CaCo<sub>3</sub>  $\rightarrow$  Cao + Co<sub>2</sub>  $\uparrow$

జవాబులు

- 1) ఎ 2) బి 3) డి 4) సి 5) సి 6) ఎ 7) సి 8) బి 9) బి 10) సి 11) సి 12) డి 13) సి 14) బి  
15) సి 16) ఎ 17) బి 18) ఎ 19) బి 20) సి