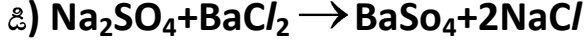
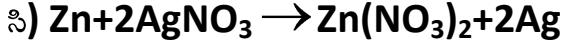
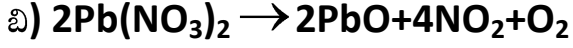
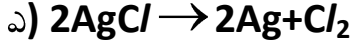


2. రసాయన చర్యలు-సమీకరణాలు

1. ఇనుప వస్తువులపై జింక్ పూత పూసే పద్ధతిని _____ అంటారు.
2. చిప్స్ ఎక్కువ కాలం నిల్వ ఉండటానికి _____ వాయువు నింపుతారు.
3. $\text{CuO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{heat}} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ చర్యలో క్షయకరణి _____.
4. **STP** వద్ద ఒక మోల్ వాయువు ఆక్రమించే ఘనపరిమాణం _____.
5. లెడ్ నైట్రేట్‌ని వేడిచేస్తే వెలువడే జేగురు రంగు వాయువు _____.
6. తుప్పు రసాయన ఫార్ములా _____.
7. స్ట్రెయిన్‌లెస్ స్టీల్ సంఘటనం _____.
8. ముక్కిపోవటం అనేది ఒక _____ చర్య.
9. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ అనేది _____ చర్య.
10. పాలు పెరుగుగా మారడం అనేది _____ మార్పు.
11. ద్రావణంలో కరగని పదార్థాన్ని _____ అంటారు.
12. లేత పసుపు రంగు గల సిల్వర్ బ్రోమైడ్ సూర్యకాంతి కారణంగా _____ గా మారుతుంది.
13. రంగు వేయటం వల్ల _____ ని నివారించవచ్చు.
14. కాల్షియం హైడ్రాక్సైడ్ అనేది _____ ద్రావణం.
15. ఒక చర్యలో ఆక్సీకరణ, క్షయకరణ రెండూ జరిగితే ఆ చర్యను _____ అంటారు.
16. కాల్షియం కార్బోనేట్‌ను వేడిచేస్తే ఒక వాయువు వెలువడుతుంది. మండుతున్న అగ్గిపుల్లను ఆ వాయువు వద్దకు తెస్తే అది ఆరిపోతుంది. ఆ వాయువు? ()
ఎ) కార్బన్ డయాక్సైడ్ బి) హైడ్రోజన్ సి) ఆక్సిజన్ డి) నైట్రోజన్ డయాక్సైడ్
17. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Q}$. ఇది ఏ చర్య? ()
ఎ) ఉష్ణ గ్రాహక చర్య బి) కాంతి రసాయన చర్య
సి) ఉష్ణ మోచక చర్య డి) విద్యుత్ రసాయన చర్య

18. కింది వాటిలో రసాయన ద్వంద్వ వియోగాన్ని సూచించేది? ()



19. ఎరువు రంగులో మెరిసే కాపర్ను వేడిచేస్తే అది నల్లని కాపర్ ఆక్సైడ్గా మారింది. ఈ చర్య దేనికి ఉదాహరణ?

()

ఎ) ఆక్సీకరణ

బి) క్షయకరణ చర్య

సి) కాంతి రసాయన చర్య

డి) విద్యుత్ రసాయన చర్య

20. $2PbO + C \rightarrow 2Pb + CO_2$. ఈ సమీకరణం ఆధారంగా సరైంది? ()

ఎ) లెడ్ క్షయకరణానికి గురవుతుంది

బి) CO_2 ఆక్సీకరణం చెందుతుంది

సి) కార్బన్ ఆక్సీకరణం చెందుతుంది

డి) లెడ్ ఆక్సైడ్ క్షయకరణం చెందుతుంది

21. సజల హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లానికి ఇనుప రజను కలిపితే ఏమవుతుంది? ()

ఎ) ఐరన్ క్లోరైడ్ ఏర్పడి, హైడ్రోజన్ వాయువు వెలువడుతుంది

బి) ఐరన్ ఆక్సైడ్ ఏర్పడి, క్లోరిన్ వాయువు వెలువడుతుంది

సి) ఎలాంటి చర్య జరగదు

డి) ఐరన్ లవణం, నీరు ఏర్పడుతుంది

22. రెండు గ్రాముల హైడ్రోజన్లో ఉండే అణువుల సంఖ్య? ()

ఎ) 6.02×10^{23}

బి) 3.01×10^{23}

సి) 12.04×10^{23}

డి) 6.02×10^{-23}

23. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$. ఇది ఏ చర్య? ()

ఎ) వాయువు విడదలయ్యే చర్య బి) ఉష్ణ మోచక చర్య

సి) ఉష్ణ గ్రాహక చర్య డి) అవక్షేప చర్య

24. తుల్య సమీకరణం ఏది? ()

ఎ) $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ బి) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \rightarrow 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$

సి) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$ డి) $\text{Zn} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Ag}$

25. విరంజనకారిగా ఉపయోగపడే వాయువు? ()

ఎ) O_2 బి) H_2 సి) CO_2 డి) Cl_2

సమాధానాలు

1) గాల్వనైజేషన్

2) నైట్రోజన్

3) H_2

4) 22.4 లీ.

5) NO_2

6) $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$;

7) $\text{Fe} + \text{C} + \text{Cr} + \text{Ni}$

8) ఆక్సీకరణ

9) రసాయన స్థానభ్రంశం

10) రసాయన

11) అవక్షేపం

12) బూడిద

13) క్షయము

14) క్షార

15) రెడాక్స్ చర్య

16) ఎ

17) సి

18) డి

19) ఎ

20) ఎ

21) ఎ

22) ఎ

23) డి

24) బి

25) డి