

Pavzi Media

AP POLYCET- 2016

Chemistry

Model Paper for Telugu Medium

Questions with Answers

రసాయనిక చర్యలు - సమీకరణాలు

I. సరియైన సమాధానమును రాయుము.

1. పొడిసున్నం యొక్క సాంకేతికం ()

- ✓ 1) CaO 2) Ca(OH)₂
3) CaCO₃ 4) CuO

2. కార్బియం హైడ్రాక్సైడ్ను అంటాం.

- 1) పొడిసున్నం ✓ 2) తడిసున్నం ()
3) సున్నం 4) ఏదీకాదు

3. ఈ క్రింది వానిలో మంచును అగ్గిపుల్లను టప్మని శబ్దంతో పరీక్షించగలిగే వాయువు ()

- 1) O₂ 2) CO₂
3) N₂ ✓ 4) H₂

4. రసాయన సమీకరణంలో ↑ గుర్తునును సూచిస్తుంది. ()

- 1) అవక్షేపం ✓ 2) వాయువు
3) ఘనము 4) జలద్రావణం

5. రసాయన సమీకరణంలో ↓ గుర్తును సూచిస్తుంది. ()

- ✓ 1) అవక్షేపం 2) వాయువు
3) ఘనము 4) జలద్రావణం

6. రసాయన చర్యలో → గుర్తునకు ఎడమవైపును సూచిస్తుంది. ()

- ✓ 1) క్రియాజనకాలు 2) క్రియాజన్యాలు
3) అవక్షేపాలు 4) వాయువులు

7. రసాయన చర్యలో → గుర్తునకు కుడివైపు + Qను సూచించును. ()

- ✓ 1) ఉష్ణమోచక చర్య 2) ఉష్ణగ్రాహక చర్య
3) స్థానభ్రంశం 4) ద్వంద్వ వియోగం

8. క్రింది రసాయన చర్యకు ఉదాహరణ ()

- ✓ 1) $2 \text{AgBr} \longrightarrow 2 \text{Ag} + \text{Br}_2$
2) $\text{Zn} + 2 \text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
3) $2 \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2 \text{H}_2 + \text{O}_2$
4) $\text{CaCO}_3 \longrightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

9. విద్యుత్ విశ్లేషణ చర్యకు ఉదాహరణ ()
 1) $2 \text{AgBr} \rightarrow 2\text{Ag} + \text{Br}_2$
 2) $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
 3) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
 4) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
10. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ అనేది రసాయన చర్య. ()
 1) రసాయన సంయోగం
 2) రసాయన స్థానభ్రంశం
 3) రసాయన ద్వంద్వవియోగం
 4) రసాయన వియోగం
11. CaCO_3 ను అని పిలుస్తాము. ()
 1) సున్నపురాయి 2) తడిసున్నం
 3) పొడిసున్నం 4) ఏదీకాదు
12. అల్కేనుల సాధారణ ఫార్ములా ()
 1) C_nH_{2n} 2) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$
 3) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ 4) $\text{C}_n\text{H}_{2n+3}$
13. వంటగ్యాస్ నందు అధికంగా ఉండే వాయువు ()
 1) మీథేన్ 2) బ్యుటేన్
 3) మీథేన్ 4) బ్యుటీన్
14. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$ అనేది చర్య.
 1) అక్సీకరణ 2) క్షయకరణ ()
 3) రసాయన వియోగం 4) స్థానభ్రంశం
15. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$ ను తుల్యం చేయగా Al యొక్క గుణకం ()
 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4
16. 1 mole ఉప్పు (Table salt) బరువు ... ()
 1) 35.5g 2) 58.5g 3) 23g 4) ఏదీకాదు
17. కిరణజన్య సంయోగక్రియ అనేది రసాయన చర్య. ()
 1) ఉష్ణ రసాయన చర్య
 2) కాంతి రసాయన చర్య
 3) రసాయన స్థానభ్రంశం
 4) రసాయన ద్వంద్వ వియోగం
18. లెడ్ నైట్రేట్ ను వేడిచేసినపుడు వెలువడే NO_2 యొక్క ఎలా గుర్తింపు? ()
 1) గోధుమరంగు వాయువు
 2) పింక్ రంగు వాయువు
 3) తెల్లని పొగలు 4) నల్లని పొగలు
19. నీటిని విద్యుత్ విశ్లేషణ చేసినపుడు వెలువడే వాయువు ()
 1) H_2 2) O_2 3) 1 & 2 4) ఏదీకాదు
20. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaCl}$ నందు ఏర్పడిన అవక్షేపం రంగు ()
 1) నలుపు 2) పసుపు
 3) ఎరుపు 4) తెల్లని
21. $\text{C}_3\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ ను తుల్యం చేయగా O_2 గుణకం ()
 1) 6 2) 8 3) 10 4) 12
22. $0^\circ \text{C} = \dots\dots\dots \text{K}$ ()
 1) 273 K 2) 300 K
 3) 173 K 4) -273 K
23. గ్రామ్ మోలార్ ద్రవ్యరాశి గల పదార్థం STP వద్ద ఘనపరిమాణం అక్రమిస్తుంది. ()
 1) 24.2 లీ 2) 2.24 లీ
 3) 2240 మి.లీ 4) ఎంతైనా ఉండవచ్చు
24. గ్రామ్ మోలార్ ఘన విలువ ()
 1) 22.4 లీ 2) 24.2 లీ
 3) 2.24 లీ 4) 2.024 లీ
25. ఉష్ణోగ్రత, పీడనాల వద్ద 1 GMW గల వాయువు 22.4 లీ ఘనం అక్రమిస్తుంది. ()
 1) 273K, 1 అట్మాస్పీడనం
 2) 300 K, 30 Atm పీడనం
 3) 297 K, 4 అట్మాస్పీడనం
 4) 0K, 273 అట్మా పీడనం
26. తడి సున్నాన్ని గోడలపై వేసినపుడు ఏర్పడే పొర ()
 1) CO_2 2) CaCl_2
 3) CaCO_3 4) CaSO_4
27. మండుతున్న అగ్గిపుల్లను ఏర్పరచే వాయువు ()
 1) CO_2 2) Cl_2
 3) N_2 4) O_2
28. కొంత నీటిని విద్యుత్ విశ్లేషణ చేసినపుడు 22.4లీ O_2 వెలువడిన, H_2 వాయువు ఘనం ఎంత? ()
 1) 2 లీ 2) 22.4 లీ
 3) 44.8లీ 4) చెప్పలేము

29. రసాయన సంయోగ చర్య మధ్య జరుగుతుంది.
 1) రెండు మూలకాల మధ్య ()
 2) మూలకం, సమ్మేళనం మధ్య
 3) రెండు సమ్మేళనాల మధ్య
 4) పైవన్నీ
30. $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ నందు క్షయకరణం పొందినది ఏది ? ()
 1) CuO 2) H_2 3) Cu 4) H_2O
31. $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ నందు ఆక్సీకరణం పొందినది ? ()
 1) CuO 2) H_2 3) Cu 4) H_2O
32. $2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \rightarrow 4\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ నందు క్షయకరణం పొందినది ()
 1) Fe_2O_3 2) C 3) Fe 4) CO_2
33. $2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \rightarrow 4\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ నందు ఆక్సీకరణం పొందినది ()
 1) Fe_2O_3 2) C 3) Fe 4) CO_2
34. $2\text{PbO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Pb} + \text{CO}_2$ నందు ఆక్సీకరణం పొందినది ఏది ? ()
 1) Pb 2) CO_2 3) PbO 4) C
35. $2\text{PbO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Pb} + \text{CO}_2$ నందు క్షయకరణం పొందినది ఏది ? ()
 1) Pb 2) CO_2 3) PbO 4) C
36. $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$ నందు క్షయకరణం పొందినది ()
 1) MnO_2 2) HCl 3) MnCl_2 4) Cl_2
37. పై చర్యలో ఆక్సీకరణం పొందినది ఏది ? ()
 1) MnO_2 2) HCl
 3) MnCl_2 4) Cl_2
38. $\text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{H}_2 + \text{S}$ అనునది చర్య.
 1) ఆక్సీకరణ 2) క్షయకరణ ()
 3) రెడాక్స్ 4) స్థానభ్రంశ
39. అపిల్, అరటికాయ కోసిన తరువాత నలుపుగా మారుటకు కారణమైన ఎంజైమ్ ()
 1) టైమేజ్ 2) పెప్సిన్
 3) టైరోసినేజ్ 4) పైవన్నీ
40. మతాబులు పంటి దీపావళి సామాగ్రి కాలినపుడు తెల్లగా మెరిసి బూడిదరంగులోకి మారటానికి కారణం
 1) ఆక్సీకరణం 2) క్షయకరణం
 3) రెడాక్స్ 4) రసాయన ద్వంద్వ వియోగం
41. ఈ క్రింది వానిలో అధిక చర్యాశీలత గల లోహం
 1) Mg 2) Zn 3) Na 4) K
42. తక్కువ చర్యాశీలత గల లోహం
 1) K 2) Mg 3) Pt 4) Zn
43. $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$.. రకపు రసాయన చర్య.
 1) స్థానభ్రంశం 2) సంయోగం
 3) ద్వంద్వ వియోగం 4) వియోగం
44. అవక్షేపాలు ఏర్పడేవి రకపు చర్యలు.
 1) సంయోగం 2) వియోగం
 3) ద్వంద్వ వియోగం 4) స్థానభ్రంశం
45. $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + e^-$ ఈ చర్యలో సోడియం ... చెందింది.
 1) క్షయకరణం 2) ఆక్సీకరణం
 3) రసాయన మార్పు 4) భౌతిక మార్పు
46. $\text{Cl} + e^- \rightarrow \text{Cl}^-$ నందు క్లోరిన్ చెందింది.
 1) క్షయకరణం 2) ఆక్సీకరణం
 3) రసాయన మార్పు 4) భౌతిక మార్పు
47. ఈ క్రింది వానిలో అధిక చర్యాశీలత గల మూలకం
 1) K 2) Ca 3) Mg 4) Zn
48. ఈ క్రింది వానిలో మిత్రము లోహం.
 1) స్టీల్ 2) కంచు 3) ఇత్తడి 4) పైవన్నీ
49. రంగులో గల AgBr సూర్యకాంతి ఉంచిన తెల్లగా మారును.
 1) నలుపు 2) పసుపు 3) ఎరుపు 4) తెలుపు
50. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ వేడిచేసిన వెలువడు వాయువు ...
 1) NO_2 2) O_2
 3) 1 & 2 4) ఏదీకాదు
51. $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ నందు C పొందినది.
 1) ఆక్సీకరణం 2) క్షయకరణం
 3) రెడాక్స్ 4) ఏదీకాదు

52. $MgCO_3 \rightarrow MgO + CO_2$ అనేది రకపు రసాయనచర్యను సూచిస్తుంది. ()
 1) సంయోగం 2) వియోగం
 3) స్థానభ్రంశం 4) ద్వంద్వ వియోగం
53. XO అనే సమ్మేళనాన్ని విచ్ఛేదనం చేసినప్పుడు X అనే మూలకం యొక్క సంయోజకత ()
 1) 4 2) 3 3) 2 4) 1
54. ... $A^\circ = 1$ పీకో మీటర్. ()
 1) 10 2) 10^2
 3) 10^{-1} 4) 10^{-2}
55. $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$ నందు 36 గ్రా. నీరు చర్యలో పాల్గొనిన ... గ్రా. NaOH తయారగును.
 1) 20 2) 72 ()
 3) 80 4) 40
56. $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2 \uparrow$ నందు 44.8 లీ H_2 వాయువు (STP వద్ద) విడుదల కావలెనన్న ... గ్రా Na తీసుకోవలెను. ()
 1) 23 2) 46 3) 80 4) 40
57. మార్బుల్ యొక్క ఫార్ములా (వలువరాయి) ()
 1) $Ca(OH)_2$ 2) $CaCl_2$
 3) $CaCO_3$ 4) $Ca(SO_4)_2$
58. గ్రామ్ మోలార్ ఘనత అనగా ()
 1) 24.2 లీ 2) 22.4 లీ
 3) 2.24 లీ 4) 224 లీ
59. 1 మోల్ వాయువు $^\circ C$ మరియు ... పీడనం వద్ద 22.4 లీ ఘనత కలిగి ఉండును. ()
 1) $0^\circ C, 1 \text{ Atm}$ 2) $27^\circ C, 1 \text{ bar}$
 3) $0^\circ C, 27 \text{ అట్యూ}$ 4) ఏదీకాదు
60. $x C_3H_8 + y O_2 \rightarrow p CO_2 + q H_2O$ అను సమీకరణం పుష్కలం చేయగా $x + y + p + q$ విలువ కనిష్ట విలువ.... ()
 1) 13 2) 9
 3) 12 4) చెప్పలేము

61. క్రింది వానిలో రసాయన స్థానభ్రంశ చర్య.
 1) $C + O_2 \rightarrow CO_2$ ()
 2) $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
 3) $Pb(NO_3)_2 + 2KI \rightarrow PbI_2 + 2KNO_3$
 4) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
62. బ్లీచింగ్ పౌడర్ యొక్క సాంకేతికం ... ()
 1) Na_2CO_3 2) $NaHCO_3$
 3) $NaCl$ 4) $CaOCl_2$
63. ను ఎనిడిటి సమస్యకు నివారణగా ఉపయోగిస్తారు. ()
 1) వెనిగర్ 2) బేకింగ్ పౌడర్
 3) టాల్యూం పౌడర్ 4) $CaCO_3$
64. ... స్వభావం గల పదార్థాన్ని తేనెదీగ కుట్టినప్పుడు బాధా నివారణగా ఉపయోగపడును. ()
 1) బలహీన ఆమ్లం 2) బలహీన క్షారం
 3) బలమైన ఆమ్లం 4) బలమైన క్షారం
65. రకపు రసాయన చర్యకు ఉదాహరణగా Zn, HCl ల మధ్య చర్యను ఉదాహరించవచ్చు. ()
 1) సంయోగం 2) వియోగం
 3) స్థానభ్రంశం 4) ద్వంద్వ వియోగం
66. $Fe_2O_3 + X \rightarrow 2Fe + Al_2O_3$ నందు X- సూచించేది
 1) Al 2) 2Al ()
 3) Al_2 4) పై వానిలో ఏదైనా ఒకటి
67. $N_2 + O_2 \xrightarrow{\Delta} 2NO$ అనునది చర్యకు ఉదాహరణ. ()
 1) రసాయన సంయోగం 2) ఉష్ణరసాయన చర్య
 3) ఆక్సికరణ 4) పైవన్నీ
68. X, P లు క్రియాజన్యాలగా Y, Z లు క్రియాజనకాలుగా గల్గిన ఉష్ణగ్రాహక చర్యను సూచించేది..... ()
 1) $X + P + Q \rightarrow Y + Z$
 2) $Y + Z + Q \rightarrow X + P$
 3) $X + Y \rightarrow Z + P + Q$
 4) $X + P + Z \rightarrow Y + Q$

69. $XCO_2 + 6H_2O \rightarrow YC_6H_{12}O_6 + 6O_2$ అను కిరణజన్య సంయోగ చర్యలో $X - Y = \dots\dots$ ()

- 1) 6 2) 7
~~3) 5~~ 4) 12

70. 6 మోల్ల CO_2 , 6 మోల్ల CO_2 తో చర్యజరిపి మోల్ల ఆక్సిజన్‌ను ఏర్పరచును. ()

- 1) 12 ~~2) 6~~ 3) 1 4) 36

71. $Ca(OH)_2$ తో Na_2CO_3 చర్య నొందిన ఏర్పడును. ()

- 1) $CaCO_3$ 2) $NaOH$
~~3) పై రెండూ~~ 4) $2NaCaOH$

72. క్వాంటి రసాయన చర్యకు ఉదాహరణ..... ()

- 1) $CO_2 + H_2O \xrightarrow{SL} C_6H_{12}O_6$
 2) $AgBr \xrightarrow{SL} 2Ag + Br_2$
 3) $MgCO_3 \rightarrow MgO + CO_2$
~~4) 1 మరియు 2~~

73. తుల్యభారం \times వేలన్నీ = ()

- ~~1) పరమాణు భారం~~
 2) పరమాణు సంఖ్య
 3) పరమాణుల ద్రవ్యరాశి సంఖ్య
 4) ఏవీకావు

74. + $\rightarrow Ca(OH)_2$ ()

- 1) తడిసున్నం, నీరు ~~2) పొడిసున్నం, నీరు~~
 3) సున్నం, గాలి 4) ఏవీకావు

75. $Pb(NO_3)_2 + 2KI \rightarrow PbI_2 + 2KNO_3$ నందు KNO_3 రంగు ()

- 1) ఎరుపు 2) బూడిద
~~3) పసుపు~~ 4) తెలుపు

76. $CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$ అను చర్య కు ఉదాహరణ. ()

- 1) క్షయకరణ 2) ఆక్సీకరణ
~~3) రిడాక్స్~~ 4) తుప్పు పట్టుట