# Pavzi Media

## AP POLYCET- 2016

## Chemistry

## Model Paper for Telugu Medium

## Questions with Answers

# ఆమ్లాలు - క్షారాలు - లవణాలు

1. $Zn + X \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$ ఈ చర్యనందు X - స్థానంలో గల పదార్థ స్వభావం ( )
   1) ఆమ్లం 2) క్షారం
   3) లవణం 4) తటస్థం

2. పై సమీకరణంలో X స్థానంలో ఉండవలసిన పదార్థం ......... ( )
   1) $HNO_3$ 2) $HCl$
   3) $H_2SO_4$ 4) $ZnCl_2$

3. అజీర్ణానికి ఉపయోగించే మందు ......... ( )
   1) అనాలిజన్ 2) ఏంటిబయాటిక్
   3) యాంటిసెప్టిక్ 4) ఏంటాసిడ్

4. Zn అను లోహంతో ......... క్షారం చర్య జరిపినపుడు $H_2$ విడుదలగును. ( )
   1) NaOH 2) $Mg(OH)_2$
   3) CaO 4) విడుదలకాదు

5. ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ ఫార్ములా ............ ( )
   1) $CaSO_4$ 2) $CaSO_4 H_2O$
   3) $CaSO_4 \frac{1}{2} H_2O$ 4) $CaSO_4 2H_2O$

6. సోడియం జింకేట్ ఫార్ములా ............ ( )
   1) 2NaZnO 2) $Na_2ZnO_2$
   3) $NaZnO_2$ 4) NaZnO

7. వాయువుకు దగ్గరగా మండుచున్న అగ్గిపుల్లనుంచిన 'టప్' మనే శబ్దం వచ్చిన ఆ వాయువు .......( )
   1) $H_2$ 2) $N_2$ 3) $O_2$ 4) $CO_2$

8. సోడియం బై కార్బొనేటు ఫార్ములా ........ ( )
   1) $Na_2CO_3$ 2) $Na_2(CO_3)_2$
   3) $NaHCO_3$ 4) $2Na_2CO_3$

9. అమ్ల - క్షార పదార్థాలలో వేర్వేరు వాసనలిచ్చేవి
   1) oilfactory 2) olfactory ( )
   3) methy lorange 4) NaOH

10. Litmus అనునది ........... మొక్క నుండి సేకరించే రంజనము. ( )
    1) హైడ్రాంజియా 2) జెరేనియం
    3) లైకేన్ 4) మందార

11. తటస్థ ద్రావణంలో లిట్మస్ రంగు .............
    1) నీలం 2) ఎరుపు ( )
    3) నలుపు 4) పర్పుల్

12. HCl జలద్రావణంనకు Methyl oran[g] ........... రంగులోకి మారును.
    1) ఎరుపు 2) పసుపు
    3) నీలి 4) గులాబీ

13. ఈ క్రింది వానిలో దేనిని నీటికి కలిపి[...] ఏర్పడదు.
    1) $SO_2$ 2) ZnO 3) $CO_2$ 4) $N_2O_5$

14. చలువరాతి ముక్కలని వేనిని అందురు ?
    1) CaO 2) $CaCO_3$
    3) $Ca(OH)_2$ 4) $CaSO_4$

15. HCl వాయువు నీలి లిట్మస్‌ను ఎరుపుగా [...] ఎందుకంటే ...............
    1) లిట్మస్ పేపరు తడిగా ఉంది కావు.
    2) నీలి లిట్మస్ కాగితం పొడిగా ఉంది కా[...]
    3) HCl ఎరుపు లిట్మస్‌ను మాత్రమే మార్చ[...]
    4) కచ్చితంగా మార్చుతుంది

16. ఈ క్రింది వానిలో గల అలోహం ఏది ?
    1) Mg 2) P 3) Na 4) K

17. విలీన ప్రక్రియ నందు ఒక ఆమ్లం యొక్క . తగ్గును.
    1) గాఢత 2) pH 3) pOH 4) [...]

18. విలీన చర్య ............ రకపు చర్యకు ఉ[...]
    1) ఉష్ణగ్రాహక 2) రసాయన స్థానభ్రంశ[...]
    3) ఉష్ణమోచక 4) రసాయన ద్వంద్వవి[...]

19. ఈ క్రింది వానిలో క్షార స్వభావం కలిగినది[...]
    1) $SiO_2$ 2) $SO_2$ 3) $P_2O_5$ 4)[...]

20. 1 మోల్ బలమైన ఆమ్లం 1 మోల్ బల[...] కలిసిన ......... శక్తి విడుదలగును.
    1) 1.37 K.Cal 2) 13.70 K.Ca[l]
    3) 13.7 Cal 4) 137.0.Cal

21. నీటి స్థిరాంకము అనేది ......... పై ఆధా[...]
    1) నీటి ఘ॥ప 2) నీటి ఉష్ణోగ్ర[...]
    3) నీటి ద్రవ్యరాశి 4) నీటి పీడనం

22. నీటికి కొంత ఆమ్లాన్ని కలిపితే .........
    1) $H^+$ అయాన్ల గాఢత పెరిగి $OH^-$ అయ[...] తగ్గును
    2) నీటి స్థిరాంకం విలువ మారదు
    3) 1 మరియు 2 4) 1 లేదా 2

Pavzi Media Model Papers Download with Study Material for all Competitive Exams and Entrance Tests Previous Question Papers along Answers Keys for getting Best Score at all exams- www.pavzi.com

23. $CaSO_4$ $2H_2O$ అనేది .... యొక్క ఫార్ములా. ( )
1) జిప్సం 2) ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్
3) బంకమన్ను 4) ఏదీకాదు

24. కాల్షియం హైడ్రాక్సైడ్ పైకి $Cl_2$ వాయువును పంపి చర్య జరిపిన ............... ఏర్పడును. ( )
1) జిప్సం 2) ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్
3) బ్లీచింగ్ పౌడర్ 4) క్లోరోఫామ్

25. ఈ క్రింది ............. తయారీలో బ్లీచింగ్ పౌడర్ వాడతాం. ( )
1) రంగుల తయారీకి 2) క్లోరోఫామ్
3) బేకింగ్ పౌడరు 4) బేకింగు సోడా

26. బోరాక్స్ తయారీలో వాడేది ( )
1) $Na_2CO_3$ $10H_2O$ 2) $NaHCO_3$ $10H_2O$
3) $NaHCO_3$ 4) ఏదీకాదు

27. $NaHCO_3$ ని ........... గా కూడా ఉపయోగిస్తారు.
1) ఏంటిసెప్టిక్ 2) ఏంటాసిడ్ ( )
3) రొట్టెల తయారీకి 4) పైవన్నీ

28. పదార్థాలు వేడిచేసినపుడు గుల్లగా లేక ఉబ్బెత్తుగా తయారైన అందు నుంచి ............... విడుదలైందని భావించవచ్చు. ( )
1) $CO_2$ 2) $H_2$ 3) $O_2$ 4) $N_2$

29. అగ్నిమాపక యంత్రాలలో $NaHCO_3$ను ఉపయోగించుటకు కారణం ............ ( )
1) ఇది సులువుగా, చౌకగా లభ్యమగును కాబట్టి
2) వేడికి గురయినపుడు $CO_2$విడుదలై మంటలార్పుటకు సహాయపడును కావున
3) వేడికి గురయినపుడు నీరు విడుదలై మంటలార్పును కాబట్టి
4) పైవన్నీ

30. ఒక గాఢ ఆమ్లం pH = 0 అయిన దానిలోని Hydronium అయాన్ గాఢత ............ ( )
1) 0.1 M 2) 0.01 M
3) 1.0 M 4) 10.0 M

31. ఈ క్రింది ఏ సందర్భంలో pHను పరిగణించలేము.
1) $H^+$ అయాన్ల గాఢత 2 కంటే ఎక్కువ ( )
2) $H^+$ అయాన్ల గాఢత 0.75 M ఉన్నపుడు
3) $H^+$ అయాన్ల గాఢత 0.467 మోల్స్ ఉన్నపుడు
4) $H^+$ అయాన్ల గాఢత 0.321 M కంటే తక్కువైనపుడు

32. ఒక ద్రావణం pH = 6 అయిన అందులో $[H^+]$ అయాన్ల గాఢత ........... ( )
1) $10^{-8}$ 2) $10^6$ 3) $10^8$ 4) $10^{-6}$

33. ఒక ద్రావణం pOH < a మరియు అది క్షారం అ 'a' యొక్క సాధ్య విలువ ( )
1) 14 2) 7 3) 8 4) 6

34. ఒక బలమైన ఆమ్లం యొక్క pOH .........గా ఉండవచ్చు. ( )
1) 0 2) 1 3) 8 4) 14

35. ఒక బలమైన క్షారం యొక్క pH.........గా ఉండవచ్చు.
1) 0 2) 1 3) 8 4) 14 ( )

36. పాల వ్యాపారి పాలు చెడిపోకుండా ఉండుటకు పాలకు ......... కలుపుతుంటాడు. ( )
1) బేకింగ్ పౌడర్ 2) బ్లీచింగ్ పౌడర్
3) బట్టలసోడా 4) విటమిన్ సి

37. క్షార ద్రావణంలో ఫినాప్థలీన్ సూచిక రంగు ..........
1) ఆకుపచ్చ 2) పసుపు ( )
3) పింక్ 4) ఆరెంజ్

38. ఒక ద్రావణం నీలి లిట్మస్‌ను ఎరుపు లిట్మస్‌గా మార్చింది. అయిన దీని pH = ................ ( )
1) 4 2) 7 3) 8 4) 10

39. అంటాసిడ్ నందు ఉపయోగించే క్షారం ............
1) $Mg(OH)_2$ 2) $NaHCO_3$ ( )
3) పైరెండూ 4) పైవేవీకావు

40. ఆమ్ల వర్షం నీటిని రోజు సేవించిన......... జరుగవచ్చు.
1) దంతక్షయం జరుగును ( )
2) రక్త విరోచనాలు కల్గును
3) నోరు కాలిపోవును
4) ఏమీ జరుగదు

41. కీటకాలు కుట్టిన ప్రాంతంలో బాధ ఉపశమనానికి .......... రుద్దాలి. ( )
1) ఏదైనా ఆమ్లం
2) బేకింగ్ సోడా వంటి క్షార లవణం
3) స్వచ్ఛమైన నీరు
4) $NaCl$

42. బలహీన ఆమ్లం ...........తో చర్య జరిపిన 7 కంటే స్వల్పంగా ఎక్కువ pH గల క్షార లవణం ఏర్పడును.
1) బలమైన ఆమ్లం 2) బలమైన క్షారం ( )
3) బలహీన ఆమ్లం 4) బలహీన క్షారం

43. బలమైన ఆమ్లం .........తో చర్య జరిపి 7 కంటే స్వల్పంగా తక్కువ pH గల ఆమ్ల లవణం ఏర్పడును. ( )
1) బలమైన ఆమ్లం 2) బలమైన క్షారం
3) బలహీన ఆమ్లం 4) బలహీన క్షారం

Pavzi Media Model Papers Download with Study Material for all Competitive Exams and Entrance Tests Previous Question Papers along Answers Keys for getting Best Score at all exams- www.pavzi.com

44. కీటకాలు మన శరీరమును కుట్టినపుడు ..........ను విడుదలచేయును. ( )
1) HC*l* 2) $H_2SO_4$
3) బలమైన క్షారం 4) ఫార్మిక్ ఆమ్లం

45. ఆమ్ల వర్షంగా పరిగణింపబడాలంటే ఆ నీటి యొక్క pH ............... ( )
1) 7 కంటే ఎక్కువ 2) 5.6 కంటే ఎక్కువ
3) 7.6 కంటే తక్కువ 4) 5.6 కంటే తక్కువ

46. భూమిలోపలి పొరల్లో ఘనరూపంలో లభించే రాతి ఉప్పు ........ రంగులో ఉంటుంది. ( )
1) గులాబీ 2) పసుపు
3) జేగురు 4) నలుపు

47. NaC*l* నుండి NaOH ఏర్పడే ప్రక్రియను ........... అంటారు. ( )
1) ఫ్లోరీ ఆల్కలీ 2) క్లోరో
3) క్లోరో ఆల్కలీ 4) బ్రోమో ఆల్కలీ

48. ఈ క్రింది వానిలో ......... సాధారణ ఉప్పు నుండి తయారు చేయలేము. ( )
1) $MgSO_4$ 2) NaOH
3) $NaHCO_3$ 4) $CaOCl_2$

49. క్లోరో ఆల్కలీ ప్రక్రియ నందు ఉత్పన్నం కానిది.
1) NaOH 2) $N_2$ 3) $Cl_2$ 4) $H_2$ ( )

50. హెమీహైడ్రేటు అనగా ............
1) $2H_2O$ 2) $\frac{1}{2}$ $H_2O$ ( )
3) $H_2O$ 4) $OH^-$

51. ఆల్కలీలు అనేవి ................. ( )
1) నీటిలో కరిగే ఆమ్లాలు
2) నీటిలో కరిగే క్షారాలు
3) మొక్కల బూడిద నుండి లభించేవి
4) 2 & 3

52. నీటికి x కలిపినపుడు విద్యుద్వాహకత పెరిగింది అయిన x ............. ( )
1) బలమైన ఆమ్లం 2) బలమైన క్షారం
3) 1 & 2 4) 1 లేదా 2

53. pH - స్కేల్‌ను ప్రవేశపెట్టిన శాస్త్రవేత్త ............... ( )
1) Sorenson 2) మోస్లే
3) ష్రోడింజర్ 4) C.V. రామన్

54. ఒక ద్రావణం నందు $[H^+]$ అయాన్ల గాఢత $1.0 \times 10^{-9}$ అయిన దాని pH = .......... ( )
1) – 9 2) 5 3) 7 4) 9

55. 0 – 7 మధ్య pH కలిగిన జలద్రావణాలు ...........
1) ఆమ్లాలు 2) క్షారాలు ( )
3) తటస్థాలు 4) ఏవీకావు

56. $H_2SO_4$, $Cu(OH)_2$ ల కలయిక వల్ల ఏర్పడేవి
1) $CuSO_4$ 2) $CuSO_4$, నీరు ( )
3) $CuSO_4$, నీరు, ఉష్ణం 4) పైవన్నీ

57. ఒక పదార్థానికి ఫినాప్తలీన్ కలిపినపుడు రంగు మారలేదు. అది బహుశా ( )
1) KOH 2) $CH_3COOH$
3) $Ca(OH)_2$ 4) $Mg(OH)_2$

58. ఈ క్రింది ఏ ద్రావణం మిథైల్ ఆరెంజ్‌ను పసుపులోకి మార్చును ? ( )
1) NaOH 2) $CH_3COOH$
3) HC*l* 4) $H_2SO_4$

59. ఈ క్రింది వానిలో ఏ పదార్థము ఎరుపు లిట్మస్ రంగును నీలిరంగుకు మార్చదు ? ( )
1) $HNO_3$ 2) $NH_4OH$
3) $Ca(OH)_2$ 4) $Mg(OH)_2$

60. ఈ క్రింది వానిలో ఆమ్ల స్వభావం లేనిది.
1) HC*l* జలద్రావణం 2) $CO_2$ వాయువు ( )
3) HC*l* వాయువు 4) $H_2SO_4$ జలద్రావణం

61. ఈ క్రింది వానిలో భిన్నమైనది. ( )
1) CaO 2) MgO 3) $Na_2O$ 4) $SiO_2$

62. నీటి యొక్క శాశ్వత కాఠిన్యతను తొలగించుటకు వాడేది
1) బేకింగ్ సోడా 2) బేకింగ్ పౌడర్ ( )
3) వాషింగ్ సోడా 4) బ్లీచింగ్ పౌడరు

63. ఈ క్రింది వానిలో తక్కువ అయనీకరణం చెందేది.
1) $H_2CO_3$ 2) HC*l* ( )
3) $H_2SO_4$ 4) $HNO_3$

64. ఒక ద్రావణంలో గల 10000 అణువులలో 100 అణువులు అయాన్లుగా విడిపోయిన దాని pH ...........
1) 2 2) 3 3) 4 4) 5 ( )

65. ఒక ద్రావణం pH 3 అయిన 20,000 అణువులు గల ఆ ద్రావణంలో .......... అణువులు అయాన్లుగా విడిపోవును. ( )
1) 2 2) 20 3) 3 4) 30

66. ఈ క్రింది .......... సూచిక ఒక ద్రావణం యొక్క బల స్వభావాన్ని గుర్తించుటకు ఉపయోగపడును. ( )
1) మిథైల్ ఆరెంజ్ 2) లిట్మస్ పేపర్
3) ఫినాప్తలీన్ 4) సార్వత్రిక ఆమ్ల – క్షార

Pavzi Media Model Papers Download with Study Material for all Competitive Exams and Entrance Tests Previous Question Papers along Answers Keys for getting Best Score at all exams- www.pavzi.com

67. $X + NaHCO_3 \longrightarrow$ Na యొక్క లవణం + నీరు + $CO_2 \uparrow$ ఏర్పడిన 'X' స్థానం లోనిది.
1) ఆమ్లం 2) క్షారం ( )
3) లవణం 4) క్షారలవణం

68. సున్నపు తేటను పాలవలె మార్చు వాయువు ( )
1) $Cl_2$ 2) $CO_2$ 3) $HCl$ 4) $H_2S$

69. ..........లను నీటిలో కరిగిస్తే ఆమ్లాలు ఏర్పడుతాయి.
1) అలోహాలు 2) అలోహ ఆక్సైడ్ ( )
3) లోహాలు 4) లోహ ఆక్సైడ్

70. .........లను నీటిలో కరిగిస్తే క్షారాలు ఏర్పడుతాయి.
1) అలోహాలు 2) అలోహ ఆక్సైడ్ ( )
3) లోహాలు 4) లోహ ఆక్సైడ్‌లు

71. ఈ క్రింది వానిలో విద్యుద్వాహకత ప్రదర్శించనిది. ( )
1) ఆమ్లం కలిపిన నీరు 2) క్షారం కలిపిన నీరు
3) శుద్ధ జలం 4) $MgCl_2$ జలద్రావణం

72. ఆమ్ల స్వభావ మట్టికి .......... కలపమని వ్యవసాయ శాస్త్రవేత్తలు సూచిస్తారు. ( )
1) నిర్దిష్ట మోతాదులో CaO 2) $SiO_2$
3) $NH_2CONH_2$ 4) KI

73. ......... సమక్షంలో $HCl$ వియోగం చెంది $H^+$ అయాన్లను ఏర్పరుస్తుంది. ( )
1) విద్యుత్ 2) కాంతి
3) అయస్కాంతత్వం 4) నీరు

74. నీటిలో స్వల్పంగా కరిగే క్షారం .......
1) $Mg(OH)_2$ 2) KOH ( )
3) $Be(OH)_2$ 4) NaOH

75. అంటాసిడ్ tablets లో వాడేది ( )
1) బలమైన ఆమ్లం 2) బలహీన క్షారం
3) బలహీన ఆమ్లం 4) బలమైన క్షారం

76. + 1 ఆవేశం గల అయాను ....... పరమాణువుతో అయానిక బంధాన్ని ఏర్పరుచును. ( )
1) $Cl$ 2) F 3) Br 4) పైవన్నీ

77. XY నందు అయానిక బంధం గలదు. Y అనునది "0" ను సూచించును. X .......... గ్రూపులో ఒక మూలకం కావచ్చు. (అడుగులో కొన్ని కాకుండా) ( )
1) I 2) IIA 3) IIB 4) VII

78. అయానిక పదార్థాలలో అలోహ భాగం ( )
1) ఋణాత్మకం 2) ధనాత్మకం
3) తటస్థం 4) ఏదీకాదు

79. KBr నందు గల బంధం .......
1) అయానిక
2) సమయోజనీయ
3) సమన్వయ సమయోజనీయ
4) పైవన్నీ

80. $HCl$ నందు గల బంధం ..... ( )
1) పాక్షిక అయానిక 2) పాక్షిక సంయోజనీయ
3) ద్రవ సంయోజనీయ 4) పైవన్నీ

81. జీర్ణరసం నందు గల ఆమ్లం .... ( )
1) $HNO_3$ 2) $H_2SO_3$
3) $H_2SO_4$ 4) $HCl$

82. క్రింది వానిలో తుప్పు పట్టనివ్వని క్షారము. ( )
1) వాషింగ్ సోడా 2) బేకింగ్ సోడా
3) మిల్క్ ఆఫ్ మెగ్నీషియా 4) పైవన్నీ

83. సైనికులకు పంపు ఆహార పదార్థాల ప్యాకెట్లలోనింపు వాయువు .... ( )
1) $N_2$ 2) $Cl_2$ 3) $O_2$ 4) S

84. తటస్థీకరణ ఒక ........ రసాయన చర్య. ( )
1) సంయోగ 2) వియోగ
3) స్థానభ్రంశ 4) ద్వంద్వ వియోగ

85. pH విలువ 7 కంటే ఎక్కువగా ఉన్న మానవ శరీర ద్రవం ......... ( )
1) చెమట 2) మూత్రము
3) ఉమ్మి, లాలాజలం 4) రక్తం

86. అన్ని రకాల ద్రావణాల స్వభావం తెలుసుకొనుటకు ఉపయోగించేది ......... ( )
1) లిట్మస్ పేపర్ 2) బ్రైన్ ద్రావణం
3) సార్వత్రిక pH సూచిక 4)పైవన్నీ

87. బలహీన ఆమ్లం pH విలువ .............. కు దగ్గరగా ఉండును. ( )
1) 0 2) 7 3) 14 4) చెప్పలేము

88. ........ ద్రావణానికి ఫినాఫ్తలీన్ కలిపిన పింక్ రంగుకు మారును. ( )
1) ఆమ్ల 2) క్షార
3) తటస్థ 4) సార్వత్రిక

89. .............ను బ్రైన్ ద్రావణం అందురు. ( )
1) NaOH 2) $NaCl$
3) $MgCl_2$ 4) $Mg(OH)_2$

Pavzi Media Model Papers Download with Study Material for all Competitive Exams and Entrance Tests Previous Question Papers along Answers Keys for getting Best Score at all exams- www.pavzi.com

90. బలమైన ఆమ్లం, బలహీన క్షారాల కలయిక వల్ల ఏర్పడే ద్రావణ స్వభావం .... ( )
1) బలమైన ఆమ్లం 2) బలహీన ఆమ్లం
3) బలమైన క్షారం 4) బలహీన క్షారం

91. $X + CO_2 \rightarrow$ తెల్లని అవక్షేపం + నీరు అయిన X ...... ను సూచించును. ( )
1) $CaCO_3$ 2) $Ca(OH)_2$
3) $CaCl_2$ 4) $Na_2CO_3$

92. ........ + $H_2SO_4$ $\rightarrow$ ....... $\uparrow$ + $Na_2SO_4$ లలో .. ... లు వరుసగా ( )
1) NaCl, $HNO_3$ 2) HCl, NaCl
3) NaCl, HCl 4) పైవన్నీ

93. $CH_3COOH$ యొక్క pH విలువ ....... కు దగ్గరగా ఉండును. ( )
1) 0 2) 7 3) 14 4) చెప్పలేము

94. సార్వత్రిక ద్రావణంతో ఎరుపురంగు నిచ్చేవి... ( )
1) బలమైన ఆమ్లాలు 2) బలమైన క్షారాలు
3) బలహీన ఆమ్లాలు 4) బలహీన క్షారాలు

95. నీటి నుండి క్రిములను నశింపజేసేది .... ( )
1) వాషింగ్ పౌడర్ 2) వాషింగ్ సోడా
3) బేకింగ్ సోడా 4) బ్లీచింగ్ పౌడర్

96. గాజు, కాగితం, సబ్బుల పరిశ్రమల్లో ఉపయోగపడేది ....... ( )
1) వాషింగ్ సోడా 2) బేకింగ్ సోడా
3) సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ 4) పైవన్నీ

97. $CaSO_4$ $2H_2O$ .........యొక్క ఫార్ములా ( )
1) ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ 2) జిప్సమ్
3) సబ్బు 4) తడిసున్నం

98. (.........) $\rightarrow Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$ ( )
1) $NaHCO_3$ 2) $2NaHCO_3$
3) $Na_2CO_3$ 4) ఏదీకాదు

99. లవణాలన్నీ విద్యుత్ ఆవేశం పరంగా ..... ( )
1) ధనాత్మకాలు 2) ఋణాత్మకాలు
3) తటస్థాలు 4) చెప్పలేము

100. స్వచ్ఛమైన నీటికి సార్వత్రిక సూచికను కలిపిన ..... రంగులోకి మారును. ( )
1) ఎరుపు 2) పసుపు
3) పింక్ 4) బూడిద