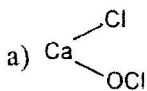
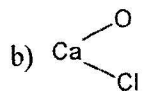
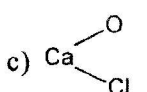
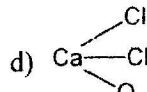


28 Chemistry

16. ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਕਿਸ ਦਾ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਉਤਪਾਦ ਹੈ :
a) ਸਾਲਵੇ ਵਿਧੀ b) ਕੰਟੈਕਟ ਵਿਧੀ
c) ਹੈਬਰ ਵਿਧੀ
d) ਬੈਕਮੈਨ ਵਿਧੀ
17. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਦਾ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ :
a) CaCl_2 b) CaCl_2O_2
c) CaOCl d) CaOCl_2
18. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ
a)  b) 
c)  d) 
19. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਇੱਕ ਹੈ।
a) ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਆਕਸੀਕਾਰਕ
b) ਕੋਈ ਨਹੀਂ
c) ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਲਘੂਕਾਰਕ
d) 'a' ਤੇ 'c' ਦੋਨੋਂ
20. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦਾ ਆਧੁਨਿਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ।
a) ਸਾਲਵੇ ਵਿਧੀ
b) ਕੰਟੈਕਟ ਵਿਧੀ
c) ਬੈਕਮੈਨ ਵਿਧੀ
d) ਹੈਬਰ ਵਿਧੀ
21. ਪਾਣੀ ਦੇ ਸ਼ੁੱਧੀਕਰਨ ਲਈ ਕਿਸ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ?
a) ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ
b) ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ
c) ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ
d) ਬੁਝਿਆ ਚੂਨਾ
22. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦਾ ਹੈ।
a) ਬੁਝੇ ਚੂਨੇ ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ
b) ਅਣ ਬੁਝੇ ਚੂਨੇ ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ
c) ਲੋਕੜ ਦੇ ਗੁੱਦੇ ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ
d) ਸੋਡਾ ਲਾਈਮ ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ
23. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਦੇ ਉਪਯੋਗ ਹਨ
a) ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਲਘੂਕਾਰਕ ਵਜੋਂ
b) ਸਾਬਣ ਦੇ ਨਿਰਮਾਣ ਵਿੱਚ
c) ਭਾਰੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਹਲਕਾ ਕਰਨ ਲਈ
d) ਪੀਣ ਵਾਲੇ ਪਾਣੀ ਦਾ ਸ਼ੁੱਧੀਕਰਨ ਕਰਨ ਲਈ
24. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ CO_2 ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ :
a) $\text{CaHCO}_3 + \text{Cl}_2$
b) $\text{CaCO}_3 + \text{Cl}_2$
c) $\text{NaCO}_3 + \text{Cl}_2$
d) $\text{NaHCO}_3 + \text{Cl}_2$
25. ਉਸ ਘੋਗਿਕ ਦਾ ਨਾਂ ਦੱਸੋ ਜੋ ਜਿਪਸਮ ਤੋਂ ਬਣਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਥੋੜ੍ਹੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।
a) ਸੀਮੈਂਟ b) ਰੰਗਕਾਟ
c) ਮਿੱਠਾ ਸੋਡਾ d) ਪਲਾਸਟਰ ਆਫ਼ ਪੈਰਿਸ
26. ਕੱਪੜੇ ਧੋਣ ਵਾਲੇ ਸੋਡੇ ਨੂੰ ਖੁਸ਼ਕ ਰੱਖਣ ਲਈ ਕਿਸ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ
a) NaCl b) Na_2O
c) NaOH d) Na_2CO_3
27. ਕੱਪੜੇ ਧੋਣ ਵਾਲੇ ਸੋਡੇ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰਿਸਟਲੀ ਜਲ ਦੇ ਕਿੰਨੇ ਅਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ?
a) 21 b) 3
c) 10 d) 8
28. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਵਿਧੀ ਸਖਤ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਹਲਕਾ ਕਰਨ ਲਈ ਨਹੀਂ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
a) Chlorinating
b) Adding washing soda
c) Permutit process
d) Demineralization
29. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਕੱਪੜਾ ਮਿੱਲਾਂ ਅਤੇ ਧੁਲਾਈ ਦੇ ਕੰਮਾਂ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
a) ਰੰਗ ਹਟਾਉਣ ਲਈ
b) ਅਸ਼ੁੱਧੀਆਂ ਦੂਰ ਕਰਨ ਲਈ
c) ਪਾਣੀ ਹਟਾਉਣ ਲਈ
d) ਬਦਬੂ ਹਟਾਉਣ ਲਈ
30. ਬੁਝੇ ਚੂਨੇ ਉੱਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਲੰਘਾਉਣ ਤੇ ਕਿਹੜਾ ਪਦਾਰਥ ਬਣਦਾ ਹੈ :
a) ਬੇਕਿੰਗ ਪਾਊਡਰ

- b) ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ
c) ਮੈਲ ਨਿਵਾਰਕ
d) ਕੱਪੜੇ ਧੋਣ ਵਾਲਾ ਸੋਡਾ
31. ਕਲੋਰੀਨ ਦੀ ਗੰਧ ਵਾਲਾ ਚਿੱਟਾ ਪਦਾਰਥ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਟੈਂਕ ਸਾਫ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸੁੱਧੀਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
a) ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ
b) ਬੇਕਿੰਗ ਪਾਊਡਰ
c) ਮੈਲ ਨਿਵਾਰਕ
d) ਖਾਰਾ ਸੋਡਾ
32. ਬੇਕਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਇੱਕ ਹੈ
a) ਮਿਸ਼ਰਨ
b) ਤੱਤ
c) ਯੋਗਿਕ
d) ਮਿਸ਼ਰਤ ਧਾਤ
33. Which of following exhibit maximum number of allotropes
a) C
b) Si
c) Sn
d) Pb
34. ਬਲੀਚਿੰਗ ਏਜੰਟ ਵੱਜੋਂ ਕਿਹੜੀ ਗੈਸ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ
a) H_2
b) Cl_2
c) N_2
d) CO_2
35. ਪਲਾਸਟਰ ਆਫ ਪੈਰਿਸ ਦਾ ਸੂਤਰ ਹੈ
a) $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$
b) $CaO \cdot \frac{1}{2}H_2O$
c) $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
d) $Ca_2O \cdot \frac{1}{2}H_2O$
36. ਪਲਾਸਟਰ ਆਫ ਪੈਰਿਸ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਤੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ
a) ਇਪਸਮ
b) $CaCO_3$
c) ਜਿਪਸਮ
d) $Ca(HCO_3)_2$
37. ਜਿਪਸਮ ਦਾ ਸੂਤਰ ਹੈ
a) $Ca_2O \cdot 2H_2O$
b) $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
c) $Ca_2O \cdot \frac{1}{2}H_2O$
d) $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$
38. ਡਾਕਟਰੀ ਪੱਟੀਆਂ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਿਸ ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਵਰਤਦੇ ਹਨ :
a) $Ca_2SO_4 \cdot 2H_2O$
b) $CaO \cdot 2H_2O$
c) $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$
d) $CaO \cdot \frac{1}{2}H_2O$
39. Lime Stone ਦਾ ਰਸਾਇਨਕ ਸੂਤਰ ਹੈ
a) $CaCO_2$
b) $CaCO_3$
c) $CaCl_2$
d) CaO
40. ਰੰਗਕਾਟ ਕਿਸ ਵਿਧੀ ਰਾਹੀਂ ਬਣਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ?
a) ਬੈਕਮੇਨ ਵਿਧੀ
b) ਸਾਲਵੇ ਵਿਧੀ
c) ਬੈਸਮਰ ਵਿਧੀ
d) ਫਾਰਸ ਵਿਧੀ
41. ਪਲਾਸਟਰ ਆਫ ਪੈਰਿਸ ਦੇ ਜੰਮਣ ਨਾਲ ਉਸਦੇ ਆਇਤਨ ਵਿੱਚ ਕੀ ਤਬਦੀਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ
a) ਆਇਤਨ ਘਟਦਾ ਹੈ
b) ਆਇਤਨ ਵੱਧਦਾ ਹੈ
c) ਕੋਈ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ
d) ਪਹਿਲਾਂ ਵੱਧਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਘਟਦਾ ਹੈ
42. ਅਣ ਬੁਝੇ ਚੂਨੇ ਦਾ ਸੂਤਰ ਹੈ
a) $Ca(OH)_2$
b) Ca_2O
c) $CaCO_3$
d) CaO
43. ਅਣ ਬੁਝਿਆ ਚੂਨਾ ਕਿਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਤੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ
a) $CaHCO_3$
b) $CaSO_4$
c) $CaCO_3$
d) $CaSO_3$
44. ਅਣ ਬੁਝੇ ਚੂਨੇ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਤੋਂ ਵਧਣਾ ਨਹੀਂ ਚਾਹੀਦਾ
a) 1270 K
b) 670 K
c) 2170 K
d) 1070 K
45. ਧਾਤ ਨਿਸ਼ਕਰਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਕਿਸ ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਫਲੱਕਸ ਵੱਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਨ
a) ਪਲਾਸਟਰ ਆਫ ਪੈਰਿਸ
b) ਬੁਝਿਆ ਚੂਨਾ
c) ਸੀਮੇਂਟ
d) ਅਣ ਬੁਝਿਆ ਚੂਨਾ
46. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿੱਥੇ ਅਣਬੁਝੇ ਚੂਨੇ ਦਾ ਉਪਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ
a) ਡਾਈਆਂ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ
b) ਬੁੱਤ ਤੇ ਮਾਡਲ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ
c) ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਖੁਸ਼ਕ ਕਰਨ ਲਈ
d) ਭਾਰੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਹਲਕਾ ਕਰਨ ਲਈ
47. ਬੁੱਤ ਤੇ ਮਾਡਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਿਸ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ
a) $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$
b) $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
c) CaO
d) Ca_2O

30 Chemistry

48. ਕਿਸ ਭੱਠੀ ਵਿੱਚ ਸਟੀਲ ਨੂੰ ਕੱਚੇ ਲੋਹੇ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ
 a) ਉਪਨ ਹਰਥ ਭੱਠੀ b) ਬਲਾਸਟ ਭੱਠੀ
 c) ਬਿਜਲਈ ਭੱਠੀ d) ਬੇਸਮਰ ਭੱਠੀ
49. ਬੁਝਿਆ ਚੂਨਾ ਹੈ
 a) Ca(OH)_2 b) CaCO_3
 c) CaO d) CaSO_4
50. ਸੀਮਿੰਟ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਨ ਹੈ
 a) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਦੇ ਐਲੂਮੀਨੇਟ ਅਤੇ ਸਿਲੀਕੇਟ ਹੈ
 b) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਦੇ ਐਲੂਮੀਨੇਟ ਅਤੇ ਫੇਰੀਟਿਸ
 c) ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੇ ਫੇਰੀਟਿਸ ਅਤੇ ਸਿਲੀਕੇਟ
 d) ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੇ ਐਲੂਮੀਨੇਟ ਅਤੇ ਸਿਲੀਕੇਟ
51. ਸੀਮੇਂਟ ਦੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਨ ਹੈ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ :
 a) ਕੈਲਕੇਰਿਅਸ ਅਤੇ ਅਰਜੀਕਿਊਸ
 b) ਕੈਲਕੇਲਿਅਸ ਅਤੇ ਫੇਰੀਸ਼ੀਅਸ
 c) ਅਰਜੀਕਿਊਸ ਅਤੇ ਫੇਰੀਸ਼ੀਅਸ
 d) ਸਰਕਿਊਰੀਅਸ ਅਤੇ ਫੇਰੀਸ਼ੀਅਸ
52. ਜਿਪਸਮ ਸੀਮਿੰਟ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹਨ ?
 a) ਸੀਮਿੰਟ ਦੇ ਜੰਮਣ ਦੀ ਦਰ ਵਧਾਉਣ ਲਈ
 b) ਸੀਮਿੰਟ ਦੇ ਜਮਾਉ ਦੀ ਦਰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ
 c) ਸੀਮਿੰਟ ਦੇ ਖੁਸ਼ਕ ਹੋਣ ਦੀ ਦਰ ਵਧਾਉਣ ਲਈ
 d) ਸੀਮਿੰਟ ਦੇ ਖੁਸ਼ਕ ਹੋਣ ਦੀ ਦਰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ
53. ਪੋਰਟਲੈਂਡ ਸੀਮਿੰਟ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਕੱਚਾ ਮਾਲ ਹੈ ?
 a) ਚੂਨਾ ਪੱਥਰ + ਮਿੱਟੀ + ਰੇਤ
 b) ਚੂਨਾ ਪੱਥਰ + ਮਿੱਟੀ + ਜਿਪਸਮ
 c) ਚੂਨਾ ਪੱਥਰ + ਰੇਤ + ਜਿਪਸਮ
 d) ਐਲੂਮੀਨਾ + ਰੇਤ + ਜਿਪਸਮ
54. ਅੱਜਕੱਲ੍ਹ ਸਟੀਲ ਕਿਸ ਵਿਧੀ ਰਾਹੀਂ ਬਣਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ?
 a) ਫਰਾਸ਼ ਵਿਧੀ b) ਬੈਕਮੈਨ ਵਿਧੀ
 c) ਸਾਲਵੇ ਵਿਧੀ d) ਉਪਨ ਹਰਥ ਵਿਧੀ
55. ਸਾਧਾਰਣ ਕੱਚ ਹੈ-
 a) ਸੋਡੀਅਮ ਸਿਲੀਕੇਟ
 b) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਸਿਲੀਕੇਟ
 c) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਸਿਲੀਕੇਟ
 d) ਕਾੱਪਰ ਸਿਲੀਕੇਟ
56. ਕੰਕਰੀਟ ਹੈ :
 a) ਸੀਮਿੰਟ + ਰੇਤ + ਪਾਣੀ
 b) ਸੀਮਿੰਟ + ਰੇਤ + ਬਜਰੀ + ਪਾਣੀ
 c) ਸੀਮਿੰਟ + ਸਿਲੀਕਾ + ਪਾਣੀ
 d) ਸੀਮਿੰਟ + ਰੇਤ + ਚੂਨਾ
57. R.C.C ਦੀ ਫੁੱਲ ਫਾਰਮ ਹੈ
 a) ਪ੍ਰਬਲਿਤ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਸੀਮਿੰਟ
 b) ਪ੍ਰਬਲਿਤ ਕੈਲਕੇਰੀਅਮ ਸੀਮਿੰਟ
 c) ਪ੍ਰਬਲਿਤ ਸਿਲੀਕੇਟ ਸੀਮਿੰਟ
 d) ਪ੍ਰਬਲਿਤ ਕੰਕਰੀਟ ਸੀਮਿੰਟ
58. R.C.C ਕੀ ਹੈ ?
 a) ਲੋਹੇ ਦਾ ਫਰੇਮ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿੱਲੀ ਕੰਕਰੀਟ ਭਰੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ
 b) ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਫਰੇਮ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿੱਲੀ ਕੰਕਰੀਟ ਭਰੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ
 c) ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਫਰੇਮ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿੱਲੀ ਕੰਕਰੀਟ ਭਰੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ
 d) ਸਟੀਲ ਫਰੇਮ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿੱਲੀ ਕੰਕਰੀਟ ਭਰੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
59. ਸਧਾਰਨ ਕੱਚ ਹੈ
 a) ਸੋਡਾ ਕੱਚ b) ਫਲਿੰਟ ਗਲਾਸ
 c) ਕਠੋਰ ਕੱਚ d) ਪਾਇਰੀਕਸ ਗਲਾਸ
60. ਸੋਡਾ ਗਲਾਸ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਨ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਕੇ ਬਣਦਾ ਹੈ
 a) ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ, ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਤੇ ਰੇਤ
 b) ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ, ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੇ ਰੇਤ
 c) ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ, ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਤੇ ਰੇਤ
 d) ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ, ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਤੇ ਜਿਪਸਮ
61. ਕੱਚ ਹੈ-
 a) ਤਰਲ b) ਠੋਸ
 c) ਸਭ ਤੋਂ ਠੰਡਾ ਤਰਲ
 d) ਪਾਰਦਰਸ਼ੀ ਔਰਗੈਨਿਕ ਪਾਲੀਮਰ
62. ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਦੇ ਸਾਜੇ ਸਮਾਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਿਸ ਕੱਚ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ
 a) ਸੋਡਾ ਕੱਚ b) ਪੋਟਾਸ਼ ਗਲਾਸ
 c) ਪਾਇਰੈਕਸ ਗਲਾਸ
 d) ਫਲਿੰਟ ਗਲਾਸ

63. ਅਪਟੀਕਲ ਲੈਨਜ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਿਸ ਕੱਚ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ
a) ਸੋਡਾ ਕੱਚ b) ਫਲਿੰਟ ਕੱਚ
c) ਪਾਇਰੋਕਸ ਕੱਚ d) ਪੋਟਾਸ਼ ਕੱਚ
64. ਕੱਚ ਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ
a) Oleum b) Hf
c) HNO_3 d) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
65. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜਾ ਮੋਟਨ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦਾ ਹੈ।
a) ਕਰੋਮਿਅਮ b) ਕੋਬਾਲਟ
c) ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ d) ਆਰਨ
66. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਚੋ ਕਿਹੜੀ ਸਟੀਲ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨਹੀਂ ਹੈ
a) ਉਪਨ ਹਰਥ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ
b) ਬੰਦ ਹਰਥ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ
c) ਬੇਸਮਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ
d) ਬਿਜਲਈ ਭੱਠੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ
67. ਸਟੀਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ :
a) 0.1 ਤੋਂ 1.5 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ
b) 4 - 5 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ
c) 1 ਤੋਂ 2.5 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ
d) 5 - 10 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ
68. ਬੇਸਮਰ ਵਿਧੀ ਰਾਹੀਂ ਕੀ ਬਣਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ
a) ਨਿਕਲ b) ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ
c) ਸਟੀਲ d) ਲੋਹਾ
69. ਕਿਹੜੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਨਸ਼ੀਲ ਹਨ-
a) No b) SO_2
c) NH_3 d) CO_2
70. ਬੇਸਮਰ ਭੱਠੀ ਦੀ ਅੰਦਰੂਨੀ ਸਤਾ ਤੇ ਕਿਸ ਦੀ ਪਰਤ ਚਾੜੀ ਗਈ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ?
a) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਸਿਲੀਕੇਟ
b) ਸਿਲੀਕਾ
c) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਅਕਸਾਈਡ ਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਅਕਸਾਈਡ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਨ ਦੀ
d) ਲੋਹੇ ਦੇ ਅਕਸਾਈਡ ਦੀ
71. ਬੋਰੋਸਿਲੀਕੇਟ ਗਲਾਸ ਕਿਹੜਾ ਹੈ :
a) ਕਠੋਰ ਗਲਾਸ b) ਫਲਿੰਟ ਗਲਾਸ
c) ਪਾਈਰੋਕਸ ਗਲਾਸ
d) ਸਧਾਰਨ ਗਲਾਸ
72. ਉਪਨ ਹਰਥ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੀ ਗੈਸ ਬਾਲਣ ਵੱਜੋਂ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ?
a) ਮਾਰਸ਼ ਗੈਸ b) ਪ੍ਰੋਡਿਊਸਰ ਗੈਸ
c) ਬਾਇਓ ਗੈਸ d) ਵਾਟਰ ਗੈਸ
73. ਸੀਮਿੰਟ ਦਾ ਅਰਜੀਕਿਊਸ ਅੰਸ਼ ਕਿਸ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ :
a) ਸਿਲਵਰ b) ਚੂਨਾ
c) ਐਲੂਮੀਨਾ d) ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ
74. ਉਪਨ ਹਰਥ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਨ ਹੈ :
a) ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਕਰੈਪ + ਚੂਨਾ
b) ਢਲਵਾਂ ਲੋਹਾ + ਚੂਨਾ
c) ਢਲਵਾਂ ਲੋਹਾ, ਪਿਗ ਆਇਰਨ + ਹੈਮੇਟਾਇਟ
d) ਢਲਵਾਂ ਲੋਹਾ, ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਕਰੈਪ, ਹੈਮੇਟਾਇਟ + ਚੂਨਾ
75. ਸਟੇਨਲੈਸ ਸਟੀਲ ਦੇ ਅੰਸ਼ ਹਨ :
a) ਲੋਹਾ, ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਤੇ ਨਿਕਲ
b) ਲੋਹਾ ਤੇ ਟੈਂਗਸਟਨ
c) ਲੋਹਾ ਤੇ ਮੈਗਨੀਜ਼ d) ਲੋਹਾ ਤੇ ਨਿਕਲ
76. ਟੈਂਗਸਟਨ ਸਟੀਲ ਹੈ :
a) Fe + V b) Fe + U
c) Fe + W d) Fe + Ni
77. ਮਾਇਲਡ ਸਟੀਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ।
a) 0.1 % ਤੋਂ ਘੱਟ
b) 0.25 % ਤੋਂ ਵੱਧ
c) 0.1 % ਤੋਂ ਵੱਧ
d) 0.25 % ਤੋਂ ਘੱਟ
78. ਉੱਚ ਕਾਰਬਨ ਸਟੀਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ
a) 0.45 % ਤੋਂ 1.5 % ਤੱਕ
b) 2.5 % ਤੋਂ 4 % ਤੱਕ
c) 1.5 % ਤੋਂ 2.5 % ਤੱਕ
d) 0.15 % ਤੋਂ 0.25 % ਤੱਕ
79. ਸਟੇਨਲੈਸ ਸਟੀਲ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ।
a) ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ b) ਜ਼ਿੰਕ
c) ਟਿਨ d) ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ
80. ਕਾਸਟ ਆਇਰਨ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਕਿੰਨੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ
a) 2.5 - 4.5 % b) 4.5 - 10 %
c) 0 - 2.5 % d) 10 - 15 %

32 Chemistry

81. ਅੱਗ ਬਝਾਉ ਯੰਤਰ ਵਿੱਚ ਕਿਸ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ
a) CaCl_2 b) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
c) NaCl d) NaHCO_3
82. ਬਲੀਚਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਲੱਕੜੀ ਦੇ ਗੁੱਦੇ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਕੀ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ।
a) ਲਿਗਨਿਨ b) ਕਲੋਰੀਨ
c) ਕਲੋਰੋਲਿਗਨਿਨ d) ਆਕਸੀਜਨ
83. ਟ੍ਰਾਈਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੇਟ ਦਾ ਰਸਾਇਣਿਕ ਸੂਤਰ ਕੀ ਹੈ ?
a) $\text{Ca}_2(\text{Al}_2\text{O}_6)_3$ b) $\text{Ca}_3\text{Al}_2\text{O}_6$
c) $\text{Ca}_3(\text{Al}_2\text{O}_6)_2$ d) Ca_3AlO_3
84. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆਂ ਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਰਸਾਇਣਿਕ ਖਾਦ ਵੱਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ
a) CaSO_4 b) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
c) CaSiO_3 d) MnSiO_3
85. ਅਜਲੀ ਸੋਡਾ (ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ) ਵੱਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ
a) ਸੋਡਾ b) ਸੋਡਾ ਲਾਈਮ
c) ਸੋਡਾ ਪੋਟਾਸ਼ d) ਸੋਡੇ ਦੀ ਰਾਖ
86. ਸਾਲਵੇ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ :
a) ਸੋਡਾ-ਲਾਈਮ ਵਿਧੀ
b) ਅਮੋਨੀਆ ਲਾਈਮ ਵਿਧੀ
c) ਚੂਨਾ ਵਿਧੀ
d) ਅਮੋਨੀਆ ਸੋਡਾ ਵਿਧੀ
87. ਉਹ ਪਦਾਰਥ ਜੋ ਵਾਸ਼ਿੰਗ ਸੋਡਾ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਨਹੀਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ :
a) ਕੱਚ b) ਬੋਰਾਕਸ
c) ਸਾਬਣ d) ਤੀਲ
88. ਬੇਕਿੰਗ ਸੋਡਾ ਹੈ।
a) ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ
b) ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ
c) ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ
d) ਇਨ੍ਹਾਂ ਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ
89. ਸੋਡਾ ਟਾਈਪ ਅੱਗ ਬਝਾਉ ਯੰਤਰ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਗੈਸ ਨਿਕਲਦੀ ਹੈ।
a) CO b) CO_2
c) SO_2 d) CS_2
90. ਘਰਾਂ ਵਿੱਚ ਕੱਪੜੇ ਸਾਫ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਸ ਯੋਗਿਕ ਨੂੰ ਵਰਤਦੇ ਹਨ
a) CaCl_2 b) CaO
c) CaOCl_2 d) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
91. ਕਲੀ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਸ ਯੋਗਿਕ ਨੂੰ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ
a) ZnO b) CaCl_2
c) ZnCl d) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
92. ਜਿਪਸਮ ਦਾ ਸੂਤਰ ਹੈ
a) $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
b) CaF_2
c) $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
d) ਕੋਈ ਨਹੀਂ

(Key)

1 C	21 B	41 B	61 C	81 D
2 D	22 A	42 D	62 C	82 C
3 A	23 D	43 C	63 B	83 B
4 A	24 B	44 A	64 B	84 B
5 A	25 D	45 D	65 C	85 D
6 B	26 D	46 B	66 B	86 D
7 A	27 C	47 A	67 A	87 D
8 C	28 D	48 D	68 C	88 C
9 B	29 A	49 A	69 C	89 B
10 C	30 B	50 A	70 C	90 C
11 B	31 A	51 A	71 C	91 D
12 D	32 A	52 B	72 B	92 A
13 B	33 A	53 C	73 C	
14 C	34 B	54 D	74 D	
15 A	35 A	55 C	75 B	
16 A	36 C	56 B	76 C	
17 D	37 B	57 D	77 D	
18 A	38 C	58 A	78 A	
19 A	39 B	59 A	79 D	
20 C	40 A	60 A	80 A	

CHAPTER - 9

METALS AND NON-METALS

1. ਕਿਹੜੀ ਧਾਤ ਮਨੁੱਖ ਸਰੀਰ ਲਈ ਜ਼ਹਿਰੀਲੀ ਹੈ :
a) ਕਾਪਰ b) ਲੋਡ
c) ਸਿਲਵਰ d) ਸੋਨਾ
2. ਜਿਸ ਧਾਤ ਨੂੰ ਚਾਕੂ ਨਾਲ ਕੱਟਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ :
a) ਸੋਡੀਅਮ b) ਲੋਹਾ
c) ਕਾਪਰ d) ਸਿਲਵਰ
3. ਤਾਪ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਚਾਲਕ :
a) ਸਿਲਵਰ b) ਸੋਨਾ
c) ਲੋਡ d) ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ
4. ਧਾਤ ਜੋ ਸਧਾਰਨ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ਤਰਲ ਹੈ :
a) ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ b) ਸੋਨਾ
c) ਸਿਲਵਰ d) ਮਰਕਰੀ
5. ਮਰਕਰੀ ਸਧਾਰਨ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ਤਰਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ :
a) ਉੱਚ ਆਇਨਨ ਊਰਜਾ ਕਾਰਨ ਧਾਤਵੀ ਬੰਧਨ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।
b) ਘੱਟ ਆਇਨਨ ਊਰਜਾ ਕਾਰਨ ਧਾਤਵੀ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।
c) ਉੱਚ ਆਇਨਨ ਊਰਜਾ ਕਾਰਨ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਧਾਤਵੀ ਬੰਧਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।
d) ਘੱਟ ਆਇਨਨ ਊਰਜਾ ਕਾਰਨ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਧਾਤਵੀ ਬੰਧਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।
6. ਧਾਤਾਂ ਦੀ ਧਾਤਵੀ ਚਮਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ :
a) ਮੁਕਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨਾ ਹੋਣ ਕਾਰਨ
b) ਮੁਕਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਹੋਣ ਕਾਰਨ
c) ਪਾਲਿਸ਼ ਕਾਰਨ
d) ਕੋਈ ਨਹੀਂ
7. ਉਹ ਗੁਣ ਜਿਸ ਕਾਰਨ ਧਾਤਾਂ ਤੋਂ ਚਾਦਰਾਂ ਬਣਦੀਆਂ ਹਨ :
a) ਖਿਚੀਣਯੋਗਤਾ b) ਨਰਮੀ
c) ਕੁਟੀਣਯੋਗਤਾ d) ਲਚਕੀਲਾ ਪਣ
8. ਖਿਚੀਣਯੋਗਤਾ ਗੁਣ ਕਾਰਨ ਧਾਤਾਂ ਹਨ :
a) ਬਿਜਲੀ ਚਾਲਕ
b) ਚਮਕਦੀਆਂ
9. ਧਾਤਾਂ ਦਾ ਉਹ ਗੁਣ ਜਿਸ ਕਾਰਨ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਬਿਜਲੀ ਲੰਘ ਸਕਦੀ ਹੈ :
a) ਚਾਲਕਤਾ
b) ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ
c) ਨਰਮੀ d) ਲਚਕੀਲਾ ਪਣ
10. ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤ ਜਮ੍ਹਾਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ।
a) ਸਰੋਂ ਦਾ ਤੇਲ b) ਮਿਟੀ ਦਾ ਤੇਲ
c) ਮੋਬਲਾਇਲ d) ਪਾਣੀ
11. ZnO ਹੈ :
a) ਖਾਰ b) ਦੁਕ੍ਰਿਆਈ
c) ਤੇਜ਼ਾਬੀ d) ਕੋਈ ਨਹੀਂ
12. FeO ਅਤੇ Fe₂O₃ ਮਿਸ਼ਰਨ ਹੈ :
a) ਫੈਰੋ ਫੈਰੋ ਆਕਸਾਈਡ
b) ਫੈਰਿਕ ਆਕਸਾਈਡ
c) ਫੈਰਸ ਆਕਸਾਈਡ
d) ਮੈਗਨੇਟਾਈਟ
13. ਸਰਕਾਰ ਨੇ ਟੈਟਰਾਈਬਾਈਨ ਲੈਂਡ ਯੁਕਤ ਪੈਟਰੋਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੇ ਰੋਕ ਲਾ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ
a) ਮਿਸ਼ਰਤ ਧਾਤ ਹੈ।
b) ਵਪਾਰਕ ਧਾਤ ਹੈ।
c) ਜ਼ਹਿਰੀਲੀ ਧਾਤ ਹੈ।
d) ਉਪਧਾਤ ਹੈ।
14. ਤਾਪ ਸਹਿ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਧਾਤਵੀ ਆਕਸਾਈਡ :
a) MgO b) Fe
c) ZnO d) SiO₂
15. ਧਾਤਵੀ ਆਕਸਾਈਡ ਜੋ ਰੇਗਮਾਰ ਕਾਗਜ਼ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
a) Fe₂O₃ b) Al₂O₃
c) ZnO d) SiO₂

16. ਉਹ ਕੁਦਰਤੀ ਪਦਾਰਥ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਧਾਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ :
 a) ਖਣਿਜ b) ਕੱਚੀ ਧਾਤ
 c) ਗਲਣ (ਫਲਕਸ) d) ਸਲੈਗ (ਗਲਿਆ ਹੋਇਆ ਪਦਾਰਥ)
17. ਕੱਚੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਹਨ :
 a) ਖਣਿਜ ਜਿਸ ਵਿੱਚੋਂ ਧਾਤ ਮਿਲਦੀ ਹੈ
 b) ਕੁਦਰਤੀ ਪਦਾਰਥ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਧਾਤ ਮਿਲਦੀ ਹੈ
 c) ਖਣਿਜ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਤੋਂ ਲੋਹਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ
 d) ਖਣਿਜ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਤੋਂ ਕਾਪਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ
18. ਹੈਮੇਟਾਈਟ ਦੀ ਕੱਚੀ ਧਾਤ ਹੈ।
 a) Hg b) Pb
 c) Fe d) Mg
19. ਧਾਤ ਜੋ ਹੈਮੇਗਲੋਬਿਨ ਦਾ ਅੰਸ਼ ਹੈ :
 a) ਕਾਪਰ b) ਜ਼ਿੰਕ
 c) ਮੈਗਨੀਜ਼ d) ਲੋਹਾ
20. ਕੱਚੀ ਧਾਤ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਅਤੇ ਪੀਸਣਾ ਕਹਾਉਂਦਾ ਹੈ :
 a) ਗਲਣ ਵਿਧੀ, ਪਿਘਲਾਓ ਵਿਧੀ
 b) ਪਾਣੀ ਮਿਲਾਉਣਾ
 c) ਬਾਗੀਕ ਕਰਨਾ
 d) ਸੰਘਣਾ ਕਰਨਾ
21. ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਸਲਫਾਈਡ ਨੂੰ ਸੰਘਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
 a) ਦੁਵ ਚਾਲਿਤ b) ਗਲਣ ਵਿਧੀ
 c) ਚੁੰਬਕੀ ਨਿਖੇੜਨ ਵਿਧੀ
 d) ਝੱਗ-ਤਰਾਓ ਵਿਧੀ
22. ਪੈਸਿੱਲ ਦੇ ਅੰਦਰ ਵਾਲਾ ਕਾਲਾ ਪਦਾਰਥ
 a) Fe b) Graphite
 c) Pb d) Cu
23. ਇਕ Lustrous ਅਧਾਤ ਹੈ-
 a) I b) O
 c) N d) S
24. ਬਾਕਸਾਈਟ ਨੂੰ ਸੰਘਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
 a) ਚੁੰਬਕੀ ਨਿਖੇੜਨ ਵਿਧੀ ਰਾਹੀਂ
 b) ਝੱਗ ਤਰਾਓ ਵਿਧੀ
 c) ਦੁਵ ਚਾਲਿਤ-ਧੋਣ
 d) ਲੀਚਿੰਗ
25. ਬਾਕਸਾਈਟ ਹੈ :
 a) $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$
 b) $ZnO \cdot 2H_2O$
 c) $Fe_2O_3 \cdot 2H_2O$
 d) $Zn.S$
26. ਹਵਾ ਦੀ ਗੈਰਹਾਜ਼ਰੀ ਤੇ ਧਾਤ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨਾ :
 a) ਭਸਮੀਕਰਨ b) ਭੁੰਨਣਾ
 c) ਲੀਚਿੰਗ d) ਲਘੂਕਰਨ
27. ਹਵਾ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਧਾਤ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨਾ :
 a) ਭਸਮੀਕਰਨ b) ਭੁੰਨਣਾ
 c) ਲੀਚਿੰਗ d) ਲਘੂਕਰਨ
28. ਲਘੂਕਰਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਹੈ :
 a) ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਨਾਲ
 b) ਬਿਜਲਈ ਅਪਘਟਨ
 c) ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ d) ਲੋਹੇ ਨਾਲ
29. ਪਦਾਰਥ ਜੋ ਗੈਸ ਨਾਲ ਮਿਲ ਕੇ ਬਣਦਾ ਹੈ :
 a) ਸਲੈਗ b) ਕੱਚੀ ਧਾਤ
 c) ਗਲਣ d) ਖਣਿਜ
30. ਭਸਮੀਕਰਨ ਅਤੇ ਭੁੰਨਣਾ ਵਿਧੀਆਂ ਹਨ :
 a) ਕੱਚੀ ਧਾਤ ਨੂੰ ਧਾਤਵੀ ਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੀ
 b) ਧਾਤਵੀ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ
 c) ਧਾਤਵੀ ਸਲਫਾਈਡ ਨੂੰ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ
 d) ਧਾਤ ਨੂੰ ਧਾਤਵੀ ਸਲਫਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ
31. ਕਿਸਦੀ density ਸਾਰਿਆ ਤੋਂ ਜਿਆਦਾ ਹੈ-
 a) Au b) Fe
 c) Pt d) Pb
32. ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਕਿਸ ਗੁਣ ਕਾਰਨ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਪਤਲੀਆਂ ਪਰਤਾਂ ਬਣਾਈਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ।
 a) ਤਾਰਕਸ਼ੀ b) ਕੁਟੀਣਘੋਗਤਾ
 c) ਚਾਲਕਤਾ d) ਕਠੋਰਤਾ
33. ਬਿਜਲਈ ਲਘੂਕਰਨ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
 a) Al b) Zn
 c) Fe d) Mg

34. ਪਹਿਲਾ ਐਲੀਮੈਂਟ ਪੈਰੋਡਿਕ ਟੇਬਲ ਵਿੱਚ ਹੈ:-
 a) O b) N
 c) H d) Li
35. Malleable ਧਾਤ ਹਨ :-
 a) Au b) Fe
 c) Pt d) Pb
36. ਧਾਤਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰਨ ਦੀ ਕਸ਼ੀਦਣ ਵਿਧੀ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ :
 a) ਧਾਤਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਪਿਘਲਾਓ ਦਰਜਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਵੇ
 b) ਧਾਤਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਪਿਘਲਾਓ ਦਰਜਾ ਘੱਟ ਹੋਵੇ
 c) ਧਾਤਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਘਣਤਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਵੇ
 d) ਧਾਤਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਘਣਤਾ ਘੱਟ ਹੋਵੇ
37. ਜੋਨ ਸ਼ੁੱਧੀਕਰਨ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
 a) ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਅਤੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਲਈ
 b) ਸਿਲੀਕਾਨ ਅਤੇ ਜਰਮੇਨੀਅਮ ਲਈ
 c) ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਅਤੇ ਜ਼ਿੰਕ
 d) ਲੋਹਾ ਅਤੇ ਕਾਪਰ
38. ਜੋਨ ਸ਼ੁੱਧੀਕਰਨ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ :
 a) ਅੰਸ਼ਕ ਸ਼ੁੱਧੀਕਰਨ
 b) ਅੰਸ਼ਕ ਕਸ਼ੀਦਣ
 c) ਅੰਸ਼ਕ ਗਰਮ ਕਰਨਾ
 d) ਅੰਸ਼ਕ ਰਵੇਦਾਰੀ ਕਰਨਾ
39. ਬਿਜਲਈ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਜਿਸ ਧਾਤ ਨੂੰ ਸਾਫ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ :
 a) ਅਪਘਟਕ b) ਕੈਥੋਡ
 c) ਐਨੋਡ ਅਤੇ ਕੈਥੋਡ ਦੋਵੇਂ
 d) ਐਨੋਡ
40. ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਜੋ ਅਸ਼ੁੱਧੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ :
 a) ਗਾਲਣ b) ਗਲਿਆ ਹੋਇਆ ਪਦਾਰਥ
 c) ਗੈਰ d) ਖਣਿਜ
41. ਧਾਤਾਂ ਨੂੰ ਜੰਗਾਲ ਲਗਣ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਬਚਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ।
 a) ਪੇਂਟ ਕਰਕੇ b) Galvanizing
 c) Electroplating
 d) ਉਪਰੋਕਤ ਸਾਰੇ
42. ਧਾਤਾਂ ਵਿੱਚ ਧਨ ਬਿਜਲਈ ਗੁਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਜਿਸ ਕਾਰਨ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਤੌਰ ਤੇ :
 a) ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ।
 b) ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀਆਂ
 c) ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ।
 d) ਬਹੁਤ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ।
43. Galvanised iron sheets have coating of
 a) Sn b) Pb
 c) Zn d) Cr
44. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਹੈਲੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ :-
 a) F b) Cl
 c) Br d) S
45. ਲੋਹੇ ਦੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਹਨ :
 a) ਹੈਮੇਟਾਈਟ, ਲਿਮੋਨਾਈਟ
 b) ਬਾਕਸਾਈਟ, ਐਲੂਮਿਨਾ
 c) ਹੈਮੇਟਾਈਟ, ਬਾਕਸਾਈਟ
 d) ਕਰਾਓਲਾਈਟ, ਲਿਮੋਨਾਈਟ
46. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਭਾਰਾ ਹੈ।
 a) Au b) Ag
 c) Fe d) Cu
47. ਲਿਮੋਨਾਈਟ ਹੈ :
 a) Fe_3O_4 b) $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
 c) FeO d) Fe_2O_3
48. ਆਇਰਨ ਪਾਈਰਾਈਟ ਹਨ :
 a) Fe_2O_3 b) Fe_3O_4
 c) FeCO_3 d) FeS_2
49. ਸਮੈਲਟਿੰਗ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ :
 a) ਬੈਸਮੇਰ ਕੰਨਵਰਟਰ
 b) ਬਲਾਸਟ ਭੱਠੀ
 c) ਬੰਦ ਚੁੱਲ੍ਹਾ ਵਿਧੀ
 d) ਖੁੱਲ੍ਹਾ ਚੁੱਲ੍ਹਾ ਵਿਧੀ।
50. ਲੋਹੇ ਦਾ ਸ਼ੁੱਧ ਰੂਪ
 a) steel b) cast iron
 c) pig iron d) wrought iron

51. ਭੱਠੀ ਦੇ ਸਿਰੇ ਤੇ :
 a) ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਕਸਾਈਡ ਬਣਦੀ ਹੈ
 b) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਸਿਲੀਕੇਟ ਬਣਦਾ ਹੈ
 c) ਲੋਹਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ
 d) ਸਿਲੀਕਾ ਬਣਦਾ ਹੈ
52. ਧਰਤੀ ਦੀ ਪਪੜੀ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੇਰੇ ਮਿਲਣ ਵਾਲੀ ਭਾਰੀ ਧਾਤ ਹੈ।
 a) Si b) Al
 c) O d) Fe
53. ਮੈਗਨੇਟਾਈਟ ਧਾਤਾਂ ਨੂੰ ਸੰਘਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੁਆਰਾ :
 a) ਲੋਡਿੰਗ b) ਚੁੰਬਕੀ ਨਿਖੇੜਨ
 c) ਆਕਸੀਕਰਨ d) ਕਲੀਦਣ
54. ਜਦੋਂ ਸਲਫਾਈਟ ਧਾਤ ਨੂੰ ਭੁੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਗੈਸ ਨਿਕਲਦੀ ਹੈ :
 a) CO₂ b) SO₂
 c) CO d) NO₂
55. ਸਭ ਤੋਂ ਸਸਤਾ ਅਤੇ ਲਘੂਕਾਰਕ ਏਜੰਟ ਹੈ :
 a) ਚਾਰਕੋਲ b) ਕੋਲ ਤਾਰ
 c) ਮਿੱਟੀ (ਕਲੇਅ) d) ਕੋਲ
56. ਧਰਤੀ ਦੀ ਪੇਪੜੀ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੇਰੇ ਮਿਲਣ ਵਾਲੀ ਧਾਤ ਹੈ।
 a) ਲੋਹਾ b) ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ
 c) ਤਾਂਬਾ d) ਨਿਕਲ
57. ਇਕ ਧਾਤ ਦਾ ਦੂਜੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਨਾਲ ਸਮਅੰਗੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ :
 a) ਧਾਤ b) ਮਿਸ਼ਰਤ ਧਾਤ
 c) ਸਟੀਲ d) ਖਣਿਜ
58. ਡਿਊਰਾਲੂਮਿਨ ਮਿਸ਼ਰਤ ਧਾਤ ਹੈ :
 a) Al b) Mg
 c) Fe d) Au
59. ਬਰਾਸ ਦਾ ਮੁੱਖ ਹਿੱਸਾ :
 a) ਸਿਲਵਰ b) ਕਾਪਰ
 c) ਟਿਨ d) ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ
60. ਮਿਸ਼ਰਤ ਧਾਤ ਜੋ ਹਵਾਈ ਜਹਾਜ਼ਾਂ ਦੇ ਪੁਰਜੇ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ :
 a) ਜਰਮਨ ਸਿਲਵਰ b) ਐਲਨਿਕੋ
 c) ਬਰਾਸ d) ਡਿਊਰਾਲੂਮਿਨ
61. ਗਨ-ਮੈਟਲ ਦਾ ਮੁੱਖ ਅੰਸ਼ :
 a) ਕਾਪਰ b) ਲੋਹਾ
 c) ਨਿਕਲ d) ਕੋਮੀਅਮ
62. ਸਟੇਨ ਲੈਸ ਸਟੀਲ ਬਣਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ :
 a) Al, Ir, Ne ਅਤੇ C
 b) Fe, CO, Ni ਅਤੇ C
 c) Fe, O, Ne ਅਤੇ C
 d) Fe, Al, Ni ਅਤੇ C
63. ਨਕਲੀ ਸੋਨੇ ਦਾ ਮੁੱਖ ਅੰਸ਼ :
 a) ਸੋਨਾ b) ਲੋਹਾ
 c) ਟਿਨ d) ਕਾਪਰ
64. ਜਰਮਨ ਸਿਲਵਰ ਬਣਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ :
 a) Al, Zn, Ni b) Cu, Zn, Ni
 c) Sn, Zn, Ni d) Fe, Zn, Ni
65. ਪਿੱਤਲ (ਬਰਾਸ) ਅਤੇ ਕੈਂਹੇ ਦਾ ਮੁੱਖ ਅੰਸ਼ :
 a) Cu b) Zn
 c) Sn d) C
66. ਬਰਤਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਮਿਸ਼ਰਤ ਧਾਤ
 a) ਸਟੇਨਲੈਸਸਟੀਲ b) ਸਟੀਲ
 c) ਸੋਲਡਰ d) ਬਰੋਜ
67. ਕਿਹੜੀ ਧਾਤ ਬੈਟਰੀਆਂ ਨੂੰ ਸਟੋਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
 a) Sn b) Cu
 c) Pb d) Ni
68. ਧਾਤਾਂ ਬਿਜਲੀ ਦੀਆਂ ਚੰਗੀਆਂ ਸੁਚਾਲਕ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ :
 a) ਮੁਕਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ
 b) ਮੁਕਤ ਪ੍ਰੋਟਾਨ
 c) ਮੁਕਤ ਨਿਊਟ੍ਰਾਨ
 d) ਮੁਕਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ

69. ਸੋਨਾ ਮੁਕਤ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ
 a) ਉੱਚ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ
 b) ਘੱਟ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ
 c) ਮਧਮ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ
 d) ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ
70. ਸਲਫਾਇਡ ਔਰ ਨੂੰ ਰੋਸਟਿਡ ਕਰਦੇ ਦੌਰਾਨ ਗੈਸ ਨਿਕਲਦੀ ਹੈ।
 a) CO_2 b) SO_2
 c) CO d) NO_2
71. ਭੁੰਨਣ ਵੇਲੇ ਜ਼ਿੰਕ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
 a) ZnCl_2 b) ZnSO_4
 c) ZnCO_3 d) ZnO
72. ਧਾਤ ਦਾ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਕਾਰਨ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਖੁਰਨਾ :
 a) ਝੱਗ ਕਾਰਨ b) ਖਾਣ ਕਾਰਨ
 c) ਜੰਗਾਲ ਲੱਗਣਾ d) ਭੁੰਨਣਾ
73. ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਜੰਗਾਲ ਲੱਗਣਾ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ :
 a) ਰੱਖਿਆ ਦੀ b) ਖੁਰਨ ਦੀ
 c) ਜੰਗਾਲ ਲੱਗਣ ਦੀ d) ਭੁੰਨਣ ਦੀ
74. ਜੰਗਾਲ ਹੈ :
 a) Fe_2CO_3 b) $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
 c) FeCl_3 d) FeO
75. ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਜੰਗਾਲ ਲੱਗਣਾ ਹੈ :
 a) ਬਿਜਲੀ-ਰਸਾਇਣਿਕ ਵਿਧੀ
 b) ਰਸਾਇਣਿਕ ਵਿਧੀ
 c) ਬਿਜਲਈ ਵਿਧੀ
 d) ਲੀਚਿੰਗ ਵਿਧੀ
76. ਥ੍ਰਾਸ ਮਿਸ਼ਰਤ ਧਾਤ ਹੈ
 a) Cu ਅਤੇ Zn
 b) Cu ਅਤੇ Al
 c) Zn ਅਤੇ Al
 d) Mn ਅਤੇ Cu
77. ਨੋਨ ਮੈਟਲ ਜਿਹੜਾ ਅਲਗ-ਅਲਗ ਫੋਰਮਾਂ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦਾ ਹੈ।
 a) ਸਲਫਰ b) ਆਇਓਡਿਨ
 c) ਐਕਸਿਜਨ d) ਕਾਰਬਨ
78. ਗੈਲਵੇਨੀਕਰਨ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਜੰਗ ਤੋਂ ਬਚਾਉਣ ਲਈ ਪਰਤ ਚੜਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
 a) ਟਿਨ b) ਜ਼ਿੰਕ
 c) ਕਾਪਰ d) ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ
79. ਅਧਾਤਾ ਮੌਜੂਦ ਹਨ :
 a) ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਨੀ ਦੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ
 b) ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਨੀ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ
 c) ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਨੀ ਦੇ ਅਧੇ ਵਿੱਚ
 d) ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਨੀ ਦੇ ਹੇਠਲੇ ਪਾਸੇ
80. ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਨੀ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਉਪਰੋਂ ਅਸੀਂ ਥੱਲੇ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਧਾਤਾਂ ਦੀ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ :
 a) ਘਟਦੀ ਹੈ b) ਵਧਦੀ ਹੈ
 c) ਵਧਦੀ ਹੈ ਫਿਰ ਘਟਦੀ ਹੈ
 d) ਨਹੀਂ ਬਦਲਦੀ
81. ਕਿਹੜਾ ਅਧਾਤ ਦਾ ਗੁਣ ਹੈ :
 a) ਚਾਲਕਤਾ b) ਖਿਚੀਣ ਯੋਗਤਾ
 c) ਕੁਟੀਣ ਯੋਗਤਾ d) ਕਰੜਾਈ।
82. ਸਭ ਤੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤ ਹੈ :
 a) Al b) K
 c) Fe d) Na
83. ਸਭ ਤੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਰਿਣਾਤਮਕ ਤੱਤ :
 a) ਫਲੋਰੀਨ b) ਆਊਡੀਨ
 c) ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ d) ਸੋਡੀਅਮ
84. ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਜੁੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਛੱਡੀ ਗਈ ਊਰਜਾ ਦੀ ਮਾਤਰਾ :
 a) ਬਿਜਲੀ ਰਿਣਾਤਮਕ
 b) ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ-ਅਫਿਨਿਟੀ
 c) ਅਇਨਨ ਊਰਜਾ
 d) ਲੈਟਿਸ ਊਰਜਾ
85. ਅਧਾਤ ਜਿਸ ਦੀ ਖਾਦ ਵੱਜੋਂ ਵਰਤੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ :
 a) ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ b) ਫਾਸਫੋਰਸ
 c) ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ d) ਸੋਡੀਅਮ
86. ਉਸ ਧਾਤ ਦਾ ਨਾਂ ਦੱਸੋ ਜੋ ਸਾਧਾਰਨ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ਤਰਲ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦੀ ਹੈ।
 a) ਕਾਪਰ b) ਸੋਡੀਅਮ
 c) ਫਰਕਰੀ d) ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ

87. ਤੱਤ ਜੋਰਬੜ ਦੇ ਵਲਕਨੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
 a) ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ b) ਫਾਸਫੋਰਸ
 c) ਸੋਡੀਅਮ d) ਸਲਫਰ
88. ਗਰੇਫਾਈਟ ਬਹੁਰੂਪ ਹੈ :
 a) ਫਾਸਫੋਰਸ b) ਸਲਫਰ
 c) ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ d) ਕਾਰਬਨ
89. ਹਵਾ ਦਾ ਮੁੱਖ ਅੰਸ਼ ਹੈ :
 a) ਧਾਤਾਂ b) ਅਧਾਤਾਂ
 c) ਧਾਤੂ d) ਉਦਾਸੀਨ ਗੈਸਾਂ
90. ਬ੍ਰਹਿਮੰਡ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੱਤ :
 a) ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ b) ਆਕਸੀਜਨ
 c) ਕਾਰਬਨ d) ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ
91. ਪ੍ਰੋਟੀਅਮ, ਡਿਊਟੀਅਮ ਅਤੇ ਟ੍ਰੀਟੀਅਮ ਹਨ :
 a) ਆਈਸੋਬਾਰ
 b) ਸਮਸਥਾਨਿਕ (ਆਈਸੋਟੋਪ)
 c) ਆਈਸੋਟੋਨ
 d) ਕੋਈ ਨਹੀਂ
92. ਸਮਨਥਾਨਿਕ ਹਨ :
 a) ਇਕ ਤੱਤ ਦੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ ਇਕੋ ਜਿਹੀ ਪ੍ਰੰਤੂ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਪੁੰਜ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੁੰਦਾ ਹੈ।
 b) ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇਕੋ ਜਿਹੀ ਪੁੰਜ ਸੰਖਿਆ ਪ੍ਰੰਤੂ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੁੰਦੀ ਹੈ।
 c) ਇਕੋ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਨਿਊਟ੍ਰਾਨ ਇਕੋ ਜਿਹੇ ਪ੍ਰੰਤੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ।
 d) ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ।
93. ਨਿਯੁਕਲਰ ਰਿਐਕਟਰਾਂ ਵਿੱਚ ਐਲਮੇਂਟ ਇੰਧਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਤੇਮਾਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ।
 a) U b) Cd
 c) Mg d) Pt
94. ਗੁਬਾਰੇ ਭਰਨ ਲਈ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਣ ਵਾਲੀਆਂ ਗੈਸਾਂ:
 a) ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ
 b) ਹੀਲੀਅਮ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ
 c) ਹੀਲੀਅਮ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ
 d) ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ
95. ਰਾਕਟ ਬਾਲਣ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ :
 a) ਤਰਲ H_2 ਅਤੇ ਤਰਲ O_2
 b) ਤਰਲ H_2 ਅਤੇ ਤਰਲ He
 c) ਤਰਲ O_2 ਅਤੇ ਤਰਲ He
 d) ਤਰਲ He ਅਤੇ ਤਰਲ N_2
96. Which metal is used for making match boxes
 a) P b) Cu
 c) Na d) Fe
97. ਵਾਟਰ ਗੈਸ ਹੈ :
 a) $CO + H_2$ b) $CO + O_2$
 c) $CO_2 + H_2$ d) $CO + N_2$
98. ਜਿੰਕ ਅਤੇ H_2SO_4 ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ
 a) H_2S b) H_2
 c) SO_2 d) H_2O
99. ਸੋਡੀਅਮ ਸਿੱਲੀ ਹਵਾ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ :
 a) O_2 b) H_2O
 c) H_2 d) N_2
100. ਵਿਗਿਆਨੀ ਜਿਸ ਨੇ ਅਮੋਨੀਆ ਲੱਭੀ ਸੀ :
 a) ਅਰਹਿਨੀਅਸ b) ਹਾਬਰ
 c) ਲੀ-ਚੈਟਲੀਅਰ d) ਆਸਟ ਵਾਲਡ
101. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਤਾਪ ਅਤੇ ਉਰਜਾ ਦਾ ਵਧੀਆ ਸਾਧਨ ਹੈ।
 a) ਹੀਰਾ b) ਲੁਕ
 c) anthracite d) ਗ੍ਰੇਫਾਈਟ
102. ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਘੋਲ ਹੈ :
 a) ਤੇਜ਼ਾਬੀ b) ਖਾਰੀ
 c) ਦੁਕ੍ਰਿਆਈ d) ਕੋਈ ਨਹੀਂ
103. ਐਲਿਮੇਂਟ ਜਿੰਦਾ ਐਟੋਮਿਕ ਨੰਬਰ 24 ਹੈ।
 a) Ca b) Cu
 c) Cr d) Mg
104. ਸਲਫਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ :
 a) ਫਰਾਸ਼ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ
 b) ਸੰਪਰਕ ਵਿਧੀ

- c) ਹਾਬਰ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ
d) ਆਸਟਵੇਲਡ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ
105. ਸਲਫਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ :
a) S_4 b) S_5
c) S_8 d) S_{10}
106. ਬਿਜਲਈ ਬੈਟਰੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।
a) ਸਲਫਰ
b) ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ
c) ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ
d) ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ
107. ਸਲਫਰ ਦੇ ਰਵੇਦਾਰ ਰੂਪ :
a) ਰੋਮਬਿਕ ਅਤੇ ਮੋਨੋਕਲਿਨਕ
b) ਔਕਟਾਹੈਨਲ (ਅਸਟਰਕ) ਅਤੇ ਮੋਨੋਕਲਿਨਕ
c) ਟਰਾਈਗੋਨਲ ਅਤੇ ਰੋਮਬਿਕ
d) ਔਕਟਾਹੈਨਲ ਅਤੇ ਟਰਾਈਗੋਨਲ
108. ਤੱਤ ਜਿਸਦੀ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ 11 ਹੈ :
a) ਧਾਤ b) ਅਧਾਤ
c) ਧਾਤੂ d) ਉਦਾਸੀਨ
109. Amalgams ਵਿੱਚ ਹਮੇਸ਼ਾ ਮੌਜੂਦ ਹੈ-
a) Hg b) Fe
c) Au d) Zn
110. S_8 ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਹੈ :
a) ਹੀਰੋ ਵਰਗੀ
b) ਵੈਜ-ਅਕਾਰ
c) ਲੜੀਬੱਧ
d) ਤਾਜ ਵਰਗੀ (ਕਰੋਨ)
111. ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ :
a) ਫਰਾਸ਼ ਵਿਧੀ
b) ਸੰਪਰਕ ਵਿਧੀ
c) ਹਾਬਰ ਵਿਧੀ
d) ਆਸਟਵੇਲਡ ਵਿਧੀ
112. ਓਲੀਅਮ ਹੈ :
a) H_2SO_4 b) $H_2S_2O_7$
c) $H_2S_2O_8$ d) H_2SO_8
113. ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰਮ ਕਰਨ ਤੇ ਦਿੰਦਾ ਹੈ :
a) SO_2 b) SO_3
c) S d) O_2
114. ਯੋਗਿਕ ਜਿਸ ਨੂੰ ਠੰਡਾ ਰੱਖਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ
a) S b) SO_2
c) CO_2 d) CO
115. ਜਿਸ ਧਾਤ ਨੂੰ ਬਿਜਲਈ ਅਪਘਟਨ ਕਰਕੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ :
a) Zn b) Fe
c) Cu d) Al
116. ਅਧਾਤਾਂ ਬਿਜਲ-ਰਿਣਾਤਮਕ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ:
a) ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਦਿੰਦੀਆਂ ਹਨ
b) ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਸਾਂਝੇ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ
c) ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ
d) ਕੋਈ ਨਹੀਂ
117. ਅਧਾਤ ਜਿਸਦੀ ਵੱਖ ਵੱਖ ਸੰਜੋਯਕਤਾ ਹੈ ਜਿਵੇ 2, 4, 6 ਹੋਏ :
a) S b) N
c) P d) Si
118. ਤੱਤ ਜਿਸਦੇ ਆਣੂ 8 ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਚੱਕਰ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ :
a) P b) N
c) C d) S
119. ਨਿਰਮਾਣ ਉਦਯੋਗ ਵਿਚ ਵਰਤੀ ਜਾਣ ਵਾਲੀ ਧਾਤ
a) Fe b) Cu
c) Al d) Sn
120. ਤੱਤ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ :
a) Si b) P
c) S d) Na
121. ਤੱਤ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਗਨ-ਪਾਊਡਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ :
a) S b) Si
c) P d) C

122. ਤੱਤ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵਾਲਾਂ ਨੂੰ ਖਾਸ ਸ਼ਕਲ ਦੇਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ :

- a) S b) N
c) Si d) Zn

123. ਤੱਤ ਜੋ ਖਾਰੀ ਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾਏਗਾ :

- a) S b) Na
c) P d) N

124. ਤੱਤ ਜੋ HCl ਵਿੱਚੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਟਾਉਂਦਾ ਹੈ :

- a) P b) N
c) S d) Na

125. ਨਾੜੀਆਂ ਵਿਚ ਜੋ ਤੱਤ ਬਿਜਲੀ-ਚਾਲਕਤਾ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ :

- a) C b) Na
c) H d) Fe

126. ਮਰਕਰੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਥਰਮਾਮੀਟਰਾਂ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ :

- a) ਤਰਲ ਅਵਸਥਾ
b) ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ
c) ਅਰਧ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ
d) ਗੈਸੀ ਅਵਸਥਾ

127. ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਤਰਤੀਬ ਹੈ :

- a) 2, 8, 1 b) 2, 8, 2
c) 2, 8, 3 d) 2, 8, 4

(Key)

CHAPTER - 9

(Metals and Non-Metals)

1 B	21 D	41 D	61 A	81 D	101 D	121 A
2 A	22 B	42 D	62 C	82 B	102 B	122 A
3 C	23 A	43 C	63 D	83 A	103 C	123 B
4 A	24 D	44 D	64 B	84 B	104 A	124 D
5 A	25 A	45 A	65 A	85 A	105 C	125 B
6 B	26 A	46 A	66 A	86 C	106 D	126 A
7 C	27 B	47 B	67 C	87 D	107 A	127 C
8 D	28 D	48 D	68 D	88 D	108 A	
9 A	29 C	49 B	69 B	89 B	109 A	
10 B	30 A	50 D	70 B	90 A	110 D	
11 B	31 C	51 C	71 D	91 B	111 B	
12 A	32 B	52 C	72 C	92 A	112 B	
13 C	33 A	53 B	73 C	93 A	113 B	
14 A	34 C	54 B	74 B	94 C	114 B	
15 B	35 C	55 D	75 A	95 A	115 D	
16 A	36 B	56 B	76 A	96 A	116 C	
17 A	37 B	57 B	77 D	97 A	117 A	
18 C	38 D	58 A	78 B	98 B	118 D	
19 D	39 D	59 B	79 B	99 C	119 A	
20 C	40 C	60 D	80 A	100 B	120 C	

CHAPTER - 10

CARBON COMPOUNDS

1. ਇਕਹਿਰੇ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨਿਕ ਯੋਗਿਕ ਅਖਵਾਉਂਦੇ ਹਨ :
a) ਐਲਕੇਨਾ b) ਐਲਕੀਨਾ
c) ਐਲਕਾਇਨਾ d) ਐਲਕੇਓਨ
2. ਦੁਹਰੇ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨਿਕ ਯੋਗਿਕ ਅਖਵਾਉਂਦੇ ਹਨ :
a) ਐਲਕੇਨ b) ਐਲਕੀਨ
c) ਐਲਕਾਇਨ d) ਐਲਕੇਓਨ
3. ਤੀਹਰੇ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨਿਕ ਯੋਗਿਕ ਅਖਵਾਉਂਦੇ ਹਨ :
a) ਐਲਕੇਨ b) ਐਲਕੀਨ
c) ਐਲਕਾਇਨ d) ਐਲਕੇਓਨ
4. ਕੀਟੋਨ ਦਾ ਫਕਸਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ-
a) $-\text{CHO}$ b) $-\text{COOH}$
c) $-\text{OH}$ d) $>\text{CO}$
5. ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਸਧਾਰਨ ਸੂਤਰ ਹੈ :
a) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ b) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$
c) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{CHO}$ d) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{O}$
6. ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦਾ ਰਸਾਇਣਿਕ ਸੂਤਰ ਹੈ :
a) $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_5$ b) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
c) $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$ d) $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$
7. ਇਥਨੋਲ ਦੇ ਖਮੀਰਨ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ?
a) ਐਲਕੇਨ b) ਖੰਡ
c) ਐਲਕੇਨਲ d) ਸਟਾਰਚ
8. ਖਮੀਰਨ ਦੀ ਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ?
a) ਬੈਕਟੀਰੀਆ b) ਯੀਸਟ
c) ਵਾਇਰਸ d) ਇਨ੍ਹਾਂ ਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ
9. ਸੰਸਲਿਸ਼ਟ ਮੋਲ ਨਿਵਾਰਕ ਦਾ ਜਲ ਸਨੇਹੀ ਸਿਰਾ ਕਿਹੜਾ ਹੈ
a) $-\text{COO}^-\text{Na}^+$ b) $-\text{CO}^-\text{Na}^+$
c) $-\text{SO}_3\text{Na}^+$ d) $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{10}-\text{CH}_2-$
10. ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਪਹਿਚਾਣ ਕਰੋ।
a) $-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$ b) $-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$
c) $-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$ d) $\text{HO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$
11. ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਵੇਲੈਂਸੀ ਹੈ-
a) 3 b) 2
c) 5 d) 4
12. ਇਥਨੋਲ ਦੇ ਨਿਰਜਲੀਕਰਨ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?
a) ਇਥੇਨ b) ਈਥੀਨ
c) ਈਥਾਇਨ d) ਪ੍ਰੋਪੇਨ
13. ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਜਿਸ ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ?
a) Conc HCl b) Conc H_2SO_4
c) Conc HNO_3 d) Conc H_3PO_4
14. ਇਥਨੋਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ
a) ਇਥਾਓਨ b) ਇਥਾਨਲ
c) ਇਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ d) ਈਥਰ
15. ਐਲਕੋਹਲ ਕਾਰਬਨਿਕ ਤੇਜਾਬਾਂ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦੇ ਹਨ :
a) ਐਸਟਰ b) ਈਥਰ
c) ਇਥਨੋਇਕ ਐਸਿਡ d) ਈਥਾਓਲ
16. ਇਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇਥਨੋਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ
a) ਮੀਥਾਇਲ ਇਥਾਨੋਏਟ
b) ਈਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਏਟ
c) ਈਥਾਇਲ ਇਥਾਨੋਏਟ
d) ਮੀਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਏਟ
17. ਬੀਅਰ ਤੇ ਸ਼ਰਾਬ ਦੇ ਖਮੀਰਨ ਤੋਂ ਬਣਦੇ ਹਨ
a) ਸੰਤਰਾ + ਜੌਆਂ ਦਾ ਰਸ
b) ਜੌ ਤੇ ਸੰਤਰੇ ਦਾ ਜਸ

- c) ਸੰਤਰਾ + ਅੰਗੂਰ ਦਾ ਰਸ
d) ਜੌਂ + ਅੰਗੂਰ ਰਸ
18. ਮਨੁੱਖੀ ਸ਼ਰੀਰ ਵਿੱਚ ਐਲਕੋਹਲ ਦਾ CO_2 ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਅਪਘਟਨ ਦੇ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?
a) ਛੋਟੀ ਆਂਦਰ ਵਿੱਚ
b) ਮਿਹਦੇ ਵਿੱਚ
c) ਵੱਡੀ ਆਂਦਰ ਵਿੱਚ
d) ਜਿਗਰ ਵਿੱਚ
19. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੇ ਜੈਵ ਅਵਿਘਟਨਹੀਲ ਪਦਾਰਥ ਹਨ
a) ਅੰਡੇ ਦੇ ਖੋਲ
b) ਚਮੜਾ
c) ਨਾਈਲੋਨ
d) ਕਾਗਜ਼
20. ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੇ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧ ਰੱਖਦੇ ਹਨ
a) ਈਥਰ
b) ਐਸਟਰ
c) ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਯੋਗਿਕ
d) ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ
21. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਚਾਰਕੋਲ ਦਾ ਰੂਪ ਨਹੀਂ ਹੈ।
a) ਹਡੀ
b) ਲਹੁ
c) ਚੀਨੀ
d) ਲਕੜੀ
22. ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹਨ :
a) $\begin{array}{c} \text{R} \\ \diagdown \\ \text{C} - \text{HO} \\ \diagup \\ \text{R}_1 \end{array}$
b) $\begin{array}{c} \text{R} \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{H} \end{array}$
c) $\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{R} \\ \diagup \\ \text{H} \end{array}$
d) $\begin{array}{c} \text{R}_1 \\ \diagdown \\ \text{C} - \text{OH} \\ \diagup \\ \text{R} \end{array}$
23. ਮੀਥਾਨਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ :
a) ਮੀਥੇਨ
b) ਈਥੇਨ
c) ਮਿਥਾਨੋਲ
d) ਇਥਾਨੋਲ
24. ਮੀਥਾਨਲ ਦੇ ਨਿਰਜਲੀਕਰਨ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ?
a) $(\text{HCOO})_2\text{Ca}$
b) CaHCO_3
c) CaCO_3
d) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$
25. 40% ਮਿਥਾਨਲ ਦਾ ਘੋਲ ਅਖਵਾਉਂਦਾ ਹੈ :
a) ਫਾਰਮੈਲਡੇਹਾਈਡ
b) ਫਾਰਮੇਲਿਨ
c) ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ
d) ਫਾਰਮਾਈਡ
26. ਮਿਥਾਨਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ?
a) ਮਿਥਾਨੋਲ
b) ਮੀਥੇਨ
c) ਮਿਥਨੋਇਕ
d) ਇਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ
27. ਮਿਥਾਨਲ ਦਾ ਲਘੁਕਰਨ ਦੀ ਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ :
a) ਬੇਰੀਅਮ
b) ਵੈਨਾਡੀਅਮ
c) ਕੋਬਾਲਟ
d) ਪਲਾਡੀਅਮ
28. ਮਿਥਾਨਲ ਦੇ ਲਘੁਕਰਨ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?
a) ਮਿਥਾਨੋਲ
b) ਮੀਥੇਨ
c) ਮੀਥਾਉਨ
d) ਮਿਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ
29. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਸ਼ਬਦ ਹੈ
a) ਲੋਹਾ
b) ਹੀਰਾ
c) ਕੋਅਲਾ
d) ਪੱਥਰ
30. ਡ੍ਰਿਨਕੋਲਡ ਹੈ।
a) ਸੋਲਿਡ CO_2
b) ਇਥਰ ਅਤੇ ਡਰਾਇ ਆਇਸ
c) ਡਰਾਇ ਆਇਸ ਅਤੇ ਐਲਕੋਹਲ
d) ਡਰਾਇ ਆਇਸ ਅਤੇ ਐਸਿਟੋਨ
31. ਚਾਂਦੀ ਦਾ ਦਰਪਣ, ਮਿਥਾਨਲ ਦੀ ਕਿਸ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਾਰਨ ਬਣਦਾ ਹੈ :
a) ਸਕਿਫਸ ਰੇਜਿੰਟ
b) ਫਿਹਲਿੰਗ ਘੋਲ
c) ਵੈਨਕਲਿਨ ਰੇਜਿੰਟ
d) ਟੇਲੂਈਨ ਰੇਜਿੰਟ
32. 40% ਫਾਰਮੈਲਡੀਹਾਈਡ ਦਾ ਘੋਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।
a) ਕ੍ਰਿਮੀਨਾਸ਼ਕ
b) ਕੀਟਨਾਸ਼ਕ
c) ਨਦੀਨਾਸ਼ਕ
d) ਸਾਰੇ
33. ਬੈਕੇਲਾਈਟ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।
a) ਫਾਰਮੈਲਡੇਹਾਈਡ
b) ਐਸੀਟੋਲਡੀਹਾਈਡ
c) ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ
d) ਐਸਟਿਕ ਐਸਿਡ
34. ਕੈਟਿਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰੋਪਟੀ ਦਿਖਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
a) H
b) O
c) C
d) N

35. ਦਾ IUPAC ਨਾਂ ਹੈ
 $\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2\text{CH}_3$
 $\quad \quad |$
 $\quad \quad \text{OH}$
 a) ਬਿਊਟੇਨ-2-ਵਨ b) ਬਿਊਟੇਨ-3-ਵਨ
 c) ਬਿਊਟੇਨ-2-ਅਲ d) ਬਿਊਟੇਨ-3-ਅਲ
36. ਪ੍ਰੋਪੇਨੋਨ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ
 a) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਫਾਰਮੇਟ
 b) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ
 c) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਪ੍ਰੋਪੇਨੋਏਟ
 d) ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ
37. ਇਹਨਾਂ ਵਿਚੋਂ ਕਿਹੜਾ crystalline ਦੀ form ਹੈ
 a) ਗੀਰਾ b) ਕੋਕ
 c) ਬੋਨ ਚਾਰਕੋਲ d) ਗੈਸ ਕਾਰਬਨ
38. ਪ੍ਰੋਪੇਨੋਨ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ :
 a) ਮਿਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ
 b) ਇਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ
 c) ਪ੍ਰੋਪਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ
 d) ਇਹਨਾਂ ਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ
39. ਕੀਟੋਨ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ :
 a) ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ
 b) NaBH_4
 c) ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ
 d) NaOH
40. ਬਾਇਓ ਗੈਸ ਦਾ ਖਾਸ ਹਿੱਸਾ।
 a) ਮੀਥੇਨ b) ਇਥੇਨ
 c) ਅਮੋਨੀਆ d) ਹੈਕਸੇਨ
41. ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਲਿਟਮਸ ਨਾਲ ਕੀ ਕਿਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ?
 a) ਕੋਈ ਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ
 b) ਨੀਲੇ ਲਿਟਮਸ ਨੂੰ ਲਾਲ ਕਰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ
 c) ਲਾਲ ਲਿਟਮਸ ਨੂੰ ਨੀਲਾ ਕਰਦੀ ਹੈ
 d) ਨੀਲੇ ਲਿਟਮਸ ਨੂੰ ਹਰਾ ਕਰਦੀ ਹੈ
42. ਖਾਣਾ ਪਕਾਉਣ ਵਾਲੇ ਨਾਲ ਸਟਿਕ ਬਰਤਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
 a) ਟੈਫਲੋਨ b) ਪਾਲੀਈਥੀਨ
 c) ਪਾਲੀਪ੍ਰੋਪੀਨ d) ਬਿਊਨਾ-S-ਰਬੜ
43. $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ ਦਾ IUPAC ਨਾਂ ਹੈ :
 a) ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ b) ਮਿਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ
 c) ਇਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ d) ਐਸਟਿਕ ਐਸਿਡ
44. ਇਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ, ਮਿਥਾਈਲ ਸਾਇਨੇਟ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ?
 a) ਇਸ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨਾਲ
 b) ਇਸਦੇ ਲਘੂਕਰਨ ਨਾਲ
 c) ਇਸਦੇ ਨਿਰਜਲੀਕਰਨ ਨਾਲ
 d) ਇਸ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲੇਸਿਸ ਨਾਲ
45. ਮਿਥਾਨੋਇਲ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਮਿਥਨੋਲ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ :
 a) ਮਿਥਾਇਲ ਮਿਥਨੋਏਟ
 b) ਈਥਾਇਲ ਮਿਥਨੋਏਟ
 c) ਈਥਾਈਲ ਇਥਨੋਏਟ
 d) ਮੀਥਾਇਲ ਇਥਨੋਏਟ
46. ਇਥਨੋਇਕ ਐਸਿਡ NH_3 ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ :
 a) ਇਥਾਇਲ ਅਮਾਇਨ
 b) ਇਥਾਇਲ ਸਾਇਨਾਈਡ
 c) ਇਥਾਇਲ ਅਮਾਇਡ
 d) ਇਥਾਇਲ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ
47. ਖੰਡ ਦੇ ਖਮੀਰਨ ਨਾਲ ਇਥਾਨੋਲ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਇੱਕ ਹੈ
 a) ਸੰਘਣਨ ਕਿਰਿਆ
 b) ਤਾਪ ਨਿਕਾਸੀ ਕਿਰਿਆ
 c) ਤਾਪ ਸੋਖੀ ਕਿਰਿਆ
 d) ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਿਰਿਆ
48. ਐਸਟਿਕ ਐਲਹਾਈਡਰਾਈਡ ਕਿਸ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?
 a) ਇਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ b) ਐਸੀਟੋਨ
 c) ਇਥਾਨੋਲ d) ਐਸੀਟਾਮਾਈਡ
49. ਬਹੁਲਕੀਕਰਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਜਾਂ ਦੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਰਸਾਇਣਿਕ ਤੌਰ ਤੇ ਵੱਖ ਇਕਲਕਾ ਹਿੱਸਾ ਲੈਣ ਅਥਵਾਉਂਦਾ ਹੈ ?
 a) ਜੋੜਾਤਮਕ ਬਹੁਲਕੀਕਰਨ
 b) ਸਹਿ ਬਹੁਲਕੀ ਕਰਨ
 c) ਲੜੀਬੱਧ ਬਹੁਲਕੀਕਰਨ
 d) ਇਨ੍ਹਾਂ ਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ

50. ਉੱਚ ਬਹੁਲਕਾ ਦੀਆਂ ਬਣਤਰੀ ਇਕਾਈਆਂ ਅਖਵਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ :
a) ਰੇਸ਼ੇ b) ਥਰਮੋ ਇਕਾਈਆਂ
c) ਇਕਲਕਾ d) ਕੱਪੜਾ
51. ਅਜਿਹੇ ਬਹੁਲਕ ਜੋ ਇੱਕੋ ਤਰਾਂ ਦੇ ਇਕਲਕਾ ਤੇ ਬਣੇ ਹੋਣ ਅਖਵਾਉਂਦੇ ਹਨ
a) ਸਮਅੰਗੀ ਬਹੁਲਕ b) ਬਿਖਮਅੰਗੀ ਬਹੁਲਕ
c) ਸਹਿ-ਬਹੁਲਕ d) ਇਹਨਾਂ ਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ
52. ਕੁਦਰਤੀ ਰਬੜ ਕਿਸ ਦਾ ਬਹੁਲਕ ਹੈ
a) ਕਲੋਰੋਪੀਨ b) ਆਈਸੋਪੀਨ
c) ਪ੍ਰੋਪਲੀਨ d) ਇਥਾਈਲੀਨ
53. ਪਾਲੀਪ੍ਰੋਪੀਲੀਨ ਕਿਸ ਦੇ ਬਹੁਲਕੀਕਰਨ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ?
a) ਪ੍ਰੋਪਾਇਨ b) ਪ੍ਰੋਪੇਨ
c) ਪ੍ਰੋਪੀਨ d) ਇਨ੍ਹਾਂ ਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ
54. ਬੂਨਾ S ਕਿਸ ਦਾ ਸਹੀ ਬਹੁਲਕ ਹੈ ?
a) 1,3 ਬਿਊਟਾਡਾਈਨ + ਸਟਾਈਰੀਨ
b) 1,2 ਬਿਊਟਾਡਾਈਨ + ਸਟਾਈਰੀਨ
c) 1,4 ਬਿਊਟਾਡਾਈਨ + ਐਸਟਰ
d) 1,2 ਬਿਊਟਾਡਾਈਨ + ਐਸਟਰ
55. ਟੈਫਲੋਨ ਹੈ :
a) ਪਾਲੀ ਟੈਟਰਾ ਫਲੋਰੋਇਥਲੀਨ
b) ਪਾਲੀ ਟੈਟਰਾ ਫਲੋਰੀਨ
c) ਪਾਲੀ ਟੈਟਰਾ ਫਲੋਰੋ ਇਥਾਇਨ
d) ਪਾਲੀ ਫਲੋਰੋ ਇਥੇਨ
56. $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{OH}$ ਦਾ ਆਮ ਨਾਂ ਹੈ।
a) ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ b) ਐਸਟਿਕ ਐਸਿਡ
c) ਬਿਊਟੇਰਿਕ ਐਸਿਡ d) ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ
57. ਰਬੜ ਟਾਅਰ ਵਿੱਚ ਫਿਲਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਇਸਤੇਮਾਲ ਹੋਣ ਵਾਲਾ -
a) ਗ੍ਰੇਫਾਇਟ b) ਕੋਅਲਾ
c) ਕੋਕ d) ਕਾਬਨ ਬਲੈਕ
58. ਨਾਈਨੋਲ ਕਿਸ ਦਾ ਸਹੀ-ਬਹੁਲਕ ਹੈ ?
a) ਡਾਈਅਮੀਨ ਤੇ ਡਾਈਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ
b) ਮੋਨੋਅਮੀਨ ਤੇ ਮੋਨੋਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ
c) ਡਾਈਅਮੀਨ ਤੇ ਮੋਨੋਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ
d) ਮੋਨੋਅਮੀਨ ਤੇ ਡਾਈਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ
59. Functional group of Aldehyde is
a) $-\text{COOH}$ b) $-\text{C} \equiv \text{N}$
c) $-\text{CHO}$ d) ਇਹਨਾਂ ਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ
60. ਸਾਬਣ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ
a) ਬਨਸਪਤੀ ਤੇਲ ਨੂੰ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ਨਾਲ
b) ਬਨਸਪਤੀ ਤੇਲ ਨੂੰ NaOH ਨਾਲ
c) ਬਨਸਪਤੀ ਤੇਲ ਨੂੰ $\text{Mg}(\text{OH})_2$
d) ਬਨਸਪਤੀ ਤੇਲ ਨੂੰ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
61. ਸਾਬਣ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਧਕੇਲਣ ਵਾਲਾ ਹਿੱਸਾ ਕਿਸ ਵੱਲ ਆਕਰਸ਼ਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ
a) ਪਾਣੀ b) ਗਰੀਸ ਜਾਂ ਤੇਲ
c) ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਵੱਲ
d) ਇਹਨਾਂ ਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ
62. ਪਾਣੀ ਵਿਚਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਹਨ
a) ਜਲ ਵਿਰੋਧੀ b) ਉਦਾਸੀਨ
c) ਜਲ ਸਨੇਹੀ d) ਖਾਰੀ
63. ਕਲੋਰੋਫੋਮ ਦਾ ਕੈਮਿਕਲ ਫੋਰਮੂਲਾ ਹੈ।
a) CaCl_3 b) CHCl_3
c) CoCl_2 d) CCl_4
64. ਬੈਕੇਲਾਈਟ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ?
a) ਫੀਨਾਇਲ + ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ
b) ਫੀਨਾਇਲ + ਫਾਰਮੇਲਡੀ ਹਾਈਡ
c) ਇਥਾਨੋਲ + ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ
d) ਇਥਾਨੋਲ + ਫਾਰਮੇਲਡੀ ਹਾਈਡ
65. ਸਿਰਕਾ ਹੈ :
a) ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ
b) ਐਸਟਿਕ ਐਸਿਡ
c) ਪ੍ਰੋਪੇਨਿਕ ਐਸਿਡ
d) ਬਿਊਟਨੋਇਕ ਐਸਿਡ
66. ਕੁਦਰਤੀ ਰਬੜ ਕਿਸ ਦਾ ਬਹੁਲਕ ਹੈ :
a) ਕਲੋਰੋਪੀਨ
b) ਆਈਸੋਪੀਨ
c) ਪ੍ਰੋਪੀਨ
d) ਨਿਊਪੀਨ
67. ਸਾਬਣੀਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਉਤਪਾਦ ਹੈ :
a) ਗਲਿਸਰੋਲ b) ਮਿਥਾਨੋਲ
c) ਇਥਾਨੋਲ d) ਸਟੀਰਿਕ ਐਸਿਡ

68. ਸਾਬਣ ਹਨ :
- ਇਥਨੋਲ ਦੇ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ
 - ਮਿਥਨੋਲ ਦੇ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ
 - ਪ੍ਰੋਪਨੋਲ ਦੇ ਸੋਡੀਅਮ
 - ਉੱਚ ਫੈਟੀ ਐਸਿਡਾਂ ਦੇ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ
69. $-\text{CHO}$ ਗਰੁੱਪ ਹੈ
- ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ
 - ਐਲਕੋਹਲਿਕ ਗਰੁੱਪ
 - ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ
 - ਐਸਿਡਿਕ ਗਰੁੱਪ
70. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ਵਿੱਚ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਕਿਹੜਾ ਹੈ :
- ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ
 - ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ
 - ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ
 - ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ
71. ਗੰਨੇ ਦੇ ਖਮੀਰਨ ਤੋਂ ਇਥਨੋਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਿਹੜੇ ਐਨਜਾਇਮ ਲੋੜੀਂਦੇ ਹਨ
- ਮਾਲਟੇਜ ਤੇ ਲੈਕਟੇਜ
 - ਇਨਵਰਟੇਜ ਤੇ ਮਾਲਟੇਜ
 - ਇਨਵਰਟੇਜ ਤੇ ਜਾਈਮੇਜ
 - ਮਾਲਟੇਜ ਤੇ ਜਾਈਮੇਜ
72. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆਂ ਚੋਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਕਿਹੜਾ ਹੈ
- $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ -\text{C}=\text{CH}_2 \end{array}$
 - $-\text{OH}$
 - $\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ -\text{C}-\text{OH} \end{array}$
 - $-\text{C}=\text{O}$
73. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ?
- ਈਥੇਨ
 - ਪ੍ਰੋਪੇਨ
 - ਇਥਾਨੋਲ
 - ਈਥੀਨ
74. ਸੁਰੱਖਿਅਕ (ਪ੍ਰੀਜ਼ਰਵੇਟਿਵ) ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।
- ਅਸੀਟੋਨ
 - ਮੀਥਾਨਲ
 - ਈਥਾਨੋਲ
 - ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ
75. ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਅਜਿਹੇ ਯੋਗਿਕ ਹਨ ਜੋ ਤੋਂ ਮਿਲ ਕੇ ਬਣੇ ਹਨ
- C ਤੇ H
 - C ਤੇ O
 - C ਤੇ H_2O
 - C ਤੇ He
76. ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਿਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ
- ਇਥਾਨੋਲ
 - ਇਥਾਇਲੀਨ
 - ਫਾਰਮੈਲਡੇਹਾਈਡ
 - ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ
77. ਕਾਰਬਨ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਕਿਸ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਹੈ ?
- IV
 - III
 - II
 - I
78. ਅਜਿਹੇ ਤੱਤ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਰਸਾਇਣਿਕ ਗੁਣ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹੋਣ ਪਰੰਤੂ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋਣ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਕੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ?
- ਆਈਸੋਮਰ
 - ਆਈਸੋਬਾਰ
 - ਮੀਜੋਮਰ
 - ਐਲੋਟਰੋਪ (ਭਿੰਨ ਰੂਪ)
79. ਸਾਬਣ ਨਾਲ ਭਾਰਾ ਪਾਣੀ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ
- ਝੱਗ ਨਹੀਂ ਬਣਾਉਂਦਾ
 - ਝੱਗ
 - ਬੁਲਬੁਲੇ
 - ਕੋਈ ਨਹੀਂ
80. ਗਲੈਸਰੀਨ ਦਾ ਰਸਾਇਣਿਕ ਸੂਤਰ ਹੈ ?
- CH_3OH
 - $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ | \\ \text{COOH} \\ | \\ \text{COOH} \end{array}$
 - $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ | \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$
 - $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ | \\ \text{CHOH} \\ | \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$
81. ਸਾਰੇ ਕਾਰਬਨਿਕ ਯੋਗਿਕਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਸੰਯੋਜਕਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ?
- ਤਿੰਨ
 - ਇੱਕ
 - ਦੋ
 - ਚਾਰ
82. ਹੇਠ ਲਿਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਸੰਘਣੇ H_2SO_4 ਦੀ ਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਐਸਟਰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ?
- ਐਲਕੋਹਲ
 - ਐਲਡੀਹਾਈਡ
 - ਐਲਕੀਨ
 - ਐਲਕਾਈਨ

46 Chemistry

83. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਯੀਸਟ ਵਿਚਲੇ ਐਨਜਾਈਮਾਂ ਦੁਆਰਾ ਖੰਡ ਜਾ ਸਟਾਰਚ ਦੇ ਖਮੀਰਨ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ।
a) ਇਬਾਨੋਲ b) ਇਬਾਨੋਇਕ
c) ਇਬਾਨਲ d) ਈਬੀਨ
84. ਇਬਨੋਲ, ਤੇਜਾਬੀ KMnO_4 ਦੀ ਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕ੍ਰਿਤ ਹੋ ਕੇ ਦਿੰਦਾ ਹੈ
a) ਇਬਨੋਲ b) ਇਬਨੋਇਕ ਐਸਿਡ
c) ਈਬੀਨ d) ਈਬਾਇਨ
85. ਸਾਬਣ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਕੇ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ :
a) ਤੁਪਕੇ b) ਮੀਸੋਲ
c) ਝੰਗ d) ਮੈਲ
86. ਸਮਜਾਤੀ ਲੜੀਆਂ ਦੇ ਯੋਗਿਕ ਹਨ
a) CH_3OH ਤੇ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
b) CH_4 ਤੇ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
c) CH_4 ਤੇ C_2H_2 d) C_2H_2 ਤੇ C_4H_6
87. ਇਹਨਾਂ ਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਨੀਲੇ ਲਿਟਮਸ ਨੂੰ ਲਾਲ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ
a) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ b) CH_3COOH
c) CH_4 d) HCHO
88. Antifreeze is a mixture of water and
a) ਐਸਟਿਕ ਐਸਿਡ
b) ਈਥਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ
c) ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ
d) ਮੀਥਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ
89. P.V.C. ਹੈ :
a) ਕਾਰਬੋਹਾਈਡ੍ਰੇਟ b) ਮੈਲਨਿਵਾਰਕ
c) ਬਹੁਲਕ d) ਸੰਸਲਿਸ਼ਟ ਰੇਸ਼ਾ
90. ਟੈਫਲੋਨ ਦਾ ਰਸਾਇਣਿਕ ਸੂਤਰ ਹੈ :
a) $(-\text{CF}_2-\text{CF}_2-)_n$
b) $(\text{CF}_2-\text{CF}_2-)_n$
c) CF_2-CF_2
d) $(-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$
91. ਨਾਈਲੋਨ ਦਾ ਬਹੁਲਕ ਹੈ
a) ਐਡੀਪਿਕ ਐਸਿਡ + ਹੈਕਸਾਮਿਥਲੀਨ ਡਾਈਅਮੀਨ
b) ਐਸਟਿਕ ਐਸਿਡ + ਹੈਕਸਾਇਥਲੀਨ ਡਾਈਅਮੀਨ
c) ਐਡੀਪਿਕ ਐਸਿਡ + ਹੈਕਸਾਇਥਲੀਨ
d) ਐਸਟਿਕ ਐਸਿਡ + ਹੈਕਸਾਮੀਥੇਨ
92. ਪਾਲੀਥੀਨ ਦਾ ਸੂਤਰ ਹੈ :
a) $(-\text{CH}=\text{CH}-)_n$
b) $(-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$
c) $(-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-)_n$
d) $(-\text{CF}_2-\text{CF}_2-)_n$
93. ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਇੱਕ ਬਿਜਲੀ ਦਾ ਵਧੀਆ ਸਾਧਨ ਹੈ।
a) ਹੀਰਾ b) ਕੋਅਲਾ
c) ਕਾਰਬਨ d) ਗ੍ਰੈਫਾਈਟ

ANSWER KEY

1	A	26	C	51	A	76	D
2	B	27	D	52	A	77	A
3	C	28	A	53	C	78	D
4	D	29	B	54	A	79	A
5	B	30	A	55	A	80	D
6	B	31	A	56	B	81	D
7	B	32	A	57	D	82	A
8	B	33	A	58	A	83	A
9	C	34	C	59	C	84	B
10	C	35	A	60	B	85	B
11	D	36	B	61	B	86	A
12	B	37	A	62	A	87	B
13	B	38	B	63	B	88	C
14	B	39	C	64	B	89	C
15	A	40	A	65	B	90	B
16	C	41	A	66	B	91	A
17	D	42	A	67	A	92	B
18	D	43	C	68	D	93	D
19	C	44	D	69	A		
20	C	45	A	70	B		
21	B	46	C	71	C		
22	B	47	B	72	B		
23	C	48	A	73	C		
24	A	49	B	74	D		
25	B	50	C	75	A		

