

മോഡൽ പരീക്ഷയുടെ ഉത്തരങ്ങൾ

രസതന്ത്രം (Answer Key for model exam chemistry.)

1. S, P, d

2. 6.022×10^{23}

3. Mg

4. ഹേമറ്റൈറ്റ് or Fe_2O_3

5. സ്വേദനം (distillation).

6. C_nH_{2n+2}

7. polyvinyl chloride

8. CO_2 . (Carbon dioxide

9. (a). $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^1$

(b). $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^9$

10(a). 1&2

(b). 3 to 12 group

11. (a). ഘ്രവനപ്രക്രിയ. (froth floatation)

12. (a). $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4Cl$

(b). NH_4Cl

13. B. $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$

C. $2NH_3 \rightarrow N_2 + 3H_2$

14. (a) . എല്ലാം വാതങ്ങളാവണം (Reactants and Products should be in gaseous state)

(b) . അഭികാര കങ്ങളുടെ വശത്തെയും ഉൽപന്നങ്ങളുടെ വശത്തെയും വാതക തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണത്തിൽ വ്യത്യാസമുണ്ടാവരുത്. (there should be no change in gaseous molecules in the reactant and product side).

15. (a) C_nH_{2n-2}

(b) ദ്വിബന്ധനം (Double bond)

16. (a) Butane

(b) 2 - Pentene or pent - 2 - ene

17. (a) In MnO_2 , Oxidation state of Mn = +4

In Mn_2O_7 , Oxidation state of Mn = +7

(b) d block

18. Cl-17 ____ $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$.

Block_p, period_3, Group_17.

19. (a). വ്യാപ്തം കെൽവിൻ സ്കെയിലിലെ ഊഷ്മാവിന് നേർ അനുപാതം . (volume is directly propotiona to Kelvin scale temperature.)

(b). ചാൾസ് നിയമം (Charles law).

(c). $V \propto T$

20. (a). (ii) $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e$

(b). $Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$.

(c). കുറയുന്നു. (Decreases)

21. (a). Mg

(b). Ag മഗ്നീഷ്യത്തിൽ നിന്ന് മാറ്റി പിടിക്കുന്നു. (Silver is displaced by magnesium)

(c). ആദേശ രാസപ്രവർത്തനം (displacement reaction)

22. (a) ഉരുക്കി വേർതിരിക്കൽ , സ്വേദനം, വൈദ്യുത വിശ്ലേഷണം.
(Liquation, distillation, electrolysis.)

(b). വൈദ്യുത വിശ്ലേഷണം (electrolysis)

(c). ഉരുക്കി വേർതിരിക്കൽ (Liquation).

23. (a). C_6H_{14}

(b). $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-CH_2-CH_3$

(c). 2-Methyl pentane

24.(a).(i) ആദേശം(Substitution). 1 score.

(ii)Addition.1

(b).ethane.

25.(a)1NA

(b)44

(c)10 mol.

(d).16g.

26.(a)200

(b)2

(c)1

(d)200

27.(a).Atomic No.26

(b).d block

(c). ഏതെങ്കിലും 2 പ്രത്യേകതകൾ (any two properties)

28.(a)Anode_Mg_____1score

Cathode_Cu_____1,,

(b)Mg_to_Cu

(c) രാസോർജ്ജം വൈദ്യുതോർജ്ജമാകുന്നു. (chemica energy to electrical energy)

29. (a) . നിർവ്വചനം (Defnition for roasting)

(b).CO

(c)CaO

(d)Calcium silicate.

30.(a)Ca(OH)₂&NH₄Cl_____2 score

(b) ഇൗർപ്പരഹിതമാക്കാൻ (To remove water)

(c) അമോണിയക്ക് വായുവിനേക്കാൾ സാന്ദ്രത കുറവായതിനാൽ (NH₃ is lighter than air)

31.(a)C₄H₁₀

(b)OH

(c)-o-

(d)functional.

32.(i).b

(ii)a

(iii)d

(iv)c