

NAS QUESTION PAPER WORKSHOP - CHEMISTRY

1. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന സമവാക്യങ്ങളിൽ നിന്നും ഓക്സീകരണസമവാക്യം തിരഞ്ഞെടുക്കുക.

- i) $K \rightarrow K^+ + 1e^-$
- ii) $F + 1e^- \rightarrow F^-$
- iii) $Cl + 1e^- \rightarrow Cl^-$
- iv) $Br + 1e^- \rightarrow Br^-$
- v) $I^- \rightarrow I + 1e^-$

- a) i, ii ശരി b) ii, iii ശരി c) i, iv ശരി d) i, v ശരി

Ans : d) i, v ശരി.

2. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന സമവാക്യത്തിൽ ഓക്സീകരണം നിരോക്സീകരണം എന്നിവ സംഭവിക്കുന്ന ആറ്റങ്ങൾ ഏവ?



- i) ടൈറ്റാനിയം, ഓക്സിജൻ
- ii) ഓക്സിജൻ, ടൈറ്റാനിയം
- iii) ടൈറ്റാനിയം, ടൈറ്റാനിയം
- iv) ഇവയെല്ലാം.

- a) i ശരി b) ii ശരി c) iii ശരി d) iv ശരി

Ans a) i ശരി.

3. H_2SO_3 ന്റെ സൾഫറിന്റെ ഓക്സീഡേഷൻ നമ്പർ കണ്ടെത്തുക.

(സൂചന $H = +1, O = -2$)

- a) 6 b) 4 c) -6 d) -4

Ans : b .

4. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന രാസ പ്രവർത്തനത്തിൽ ഓക്സീകരണ നിരോക്സീകരണ എന്നിവ കണ്ടെത്തുക.



- a) ടൈറ്റാനിയം, ഓക്സിജൻ
- b) ഓക്സിജൻ, ടൈറ്റാനിയം

c) രാസം ചൈതല്യം

d) രാസം ജോയിൻ

Ans : b

5. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന രാസസമവാക്യത്തിൽ മറ്റ് നീച്ചിത്തല
രാക്സീകരണാവസ്ഥയ്ക്കനുസരിച്ചു മാറ്റം ചെയ്യാതിരി



a) 0, +2

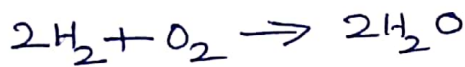
b) 0, -2

c) 2, 0

d) -2 0

Ans a.

6. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന രാസസമവാക്യത്തിൽ അടികാക്ക
തന്മയകളുടെ എണ്ണം എത്ര?



a) 4

b) 6

c) 3

d) 5

Ans C) 3.

7. P, Q, R എന്നീ മൂലകങ്ങളുടെ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം
തന്നിരിക്കുന്നു. (ഒരീക്കം ചുവടെ)

P - 2, 8, 6 Q - 2, 8, 1 R - 2, 8, 8

സ്ഥിരതകൂടിയ മൂലകം ഏത്?

a) P

b) Q

c) R

d) ഇവയല്ലാം.

Ans c) R.

8. A എന്ന മൂലകത്തിന്റെ ഇലക്ട്രോൺവിന്യാസം 2, 8,

B എന്ന മൂലകത്തിന്റെ ഇലക്ട്രോൺവിന്യാസം 2, 7.

A യും B യും ലോഹങ്ങൾ ആകുന്ന സാഹചര്യത്തിൽ
രാസസംയുക്തം എങ്ങനെയാകും?

- a) A_2B b) AB_2 c) AB d) $(AB)_2$

9. പൊട്ടാശ്യം അറ്റോമിക നമ്പർ 19, ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം 2, 8, 8, 1 ആയ ഒരു മൂലകത്തിന്റെ ചീരിയഡ് നമ്പർ, ബ്രൂക്ക് നമ്പർ എന്നിവ കണ്ടെത്തുക.

- a) 2-ാം ചീരിയഡ് , 1-ാം ബ്രൂക്ക്
 b) 1-ാം ചീരിയഡ് , 4-ാം ബ്രൂക്ക്
 c) 4-ാം ചീരിയഡ് , 1-ാം ബ്രൂക്ക്
 d) 3-ാം ചീരിയഡ് , 2-ാം ബ്രൂക്ക്.

Ans C.

10. പ്രകാശത്തിന്റെ പാത ദൃശ്യമാറ്റം ലഭിക്കാതെ ലഭിക്കാൻ എന്ത്?

- a) പാൽ b) പഞ്ചസാരലായനി c) ഖജിനപ്പള്ളി d) പെട്ടെൻ പെട്ടെൻ

Ans. b

11. ഒന്നാം ഗ്രൂപ്പിൽപ്പെട്ട മൂലകമാണ് X ഈ മൂലകം തണുത്ത ജലവുമായി തീവ്രമായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു. ഒന്നാം പിരിയഡിൽ ഉൾപ്പെട്ട മൂലകമാണ് Y ഇത് ധാതുരണമായി രാസപ്രവർത്തനങ്ങളിൽ ഏർപ്പെടുന്നില്ല. X, Y എന്നിവ ഏതെല്ലാം

- a) X-Mg Y-Ne (b) X-Na Y-He
 c) X-K Y-Ar (d) X-Ca Y-He

Ans: b

12. വൈദ്യുതിയെ ഓടത്തിവിടാത്ത കാര്യത്തിന്റെ ക്രിസ്തലീയ രൂപാന്തരമേത്?

- a) ചുട്ടുപുരട്ടൽ (b) പ്രാചൈനം (c) ഡയമണ്ട് (d) ഗ്രാഫിറ്റ്

Ans: c

13. ${}_{19}K$ എന്ന മൂലകത്തിന്റെ ശരിയായ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം കണ്ടെത്തി ഏതുതുക.

- a) 2, 10, 7 (b) 2, 8, 8, 1 (c) 2, 8, 9 (d) ഉപയോഗമില്ല.

Ans: b

14. മർദ്ദത്തിൽ സ്വാധീനമില്ലാത്ത രാസപ്രവർത്തനം താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഏതാണ്?

- (a) $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$ (b) $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$
 (c) $2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$ (d) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$

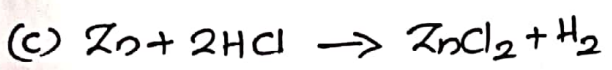
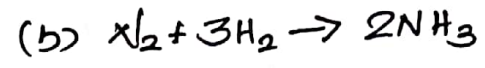
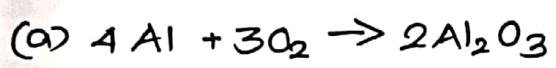
Ans: a

15. ക്രോമിയത്തിന്റെ അറ്റോമിക നമ്പർ 24 ആണ്. ഈ മൂലകത്തിന്റെ ശരിയായ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം ഏത്?

- (a) 2, 8, 12, 2 (b) 2, 8, 11, 3
 (c) 2, 8, 13, 1 (d) 2, 8, 14

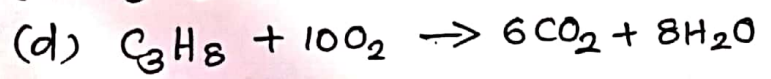
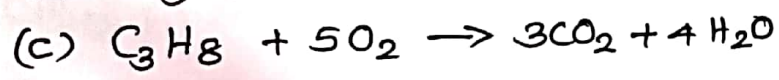
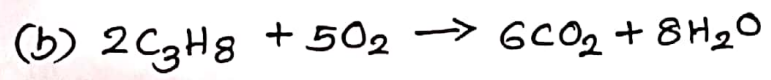
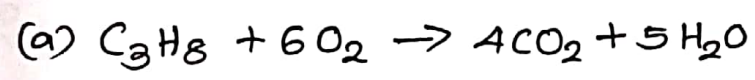
Ans: c

16. താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഓക്സീകരണം സൂചിപ്പിക്കാത്ത സമവാക്യമേത് ?



Ans : d

17. $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ എന്നത് സമീകരിക്കാത്ത ഒരു രാസസമവാക്യമാണ്. ഇതിന്റെ ശരിയായ സമീകരണ സമവാക്യം ഏതാണ്?



Ans : C

18. താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഏൽജോഡി അറ്റോമിക നമ്പറുകളാണ് ഒരേ പീരിയഡിൽ കാണപ്പെടുന്നത്

- (a) 10, 12 (b) 10, 11 (c) 18, 20 (d) 21, 28

Ans : d.

19. ഒരു ട്രസ്റ്റ് ട്യൂബിൽ ഘട്ടംതോറോ ലവണ ലായനികളോട് 2 തുളച്ചി സിൽവർ ഖാനാറ്റേറ്റ് ചേർക്കുമ്പോൾ വെളുത്ത തൈരുപോലെയുള്ള ഒരു അവക്ഷിപ്തം ലഭിക്കുന്നു. ഇത് അടയാണിപ്പം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ലായനിയിൽ ലയിക്കും. ഈ ലവണത്തിന്റെ പേര് എന്ത്?

- (a) Na_2SO_4 (b) $NaCl$ (c) $NaNO_3$ (d) Na_2CO_3 .

Ans : b

20. $H_2S_2O_7$ യെ സൾഫറിന്റെ ഓക്സീകരണാവസ്ഥ എത്ര ?

- (a) +6 (b) -6 (c) +12 (d) -11

Ans : a.

21 7 NH₃ ന്റെ തന്മാത്രകളിലെ ഔട്ടർഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ എണ്ണം എത്ര?

- a 7
- b 4
- c 28
- d 21

Ans. c

22 5 HNO₃ മൂലപ്പെടുത്തുന്ന ഓക്സിജൻ ഔട്ടർഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ എണ്ണം എത്ര?

- a 5
- b 3
- c 15
- d 8

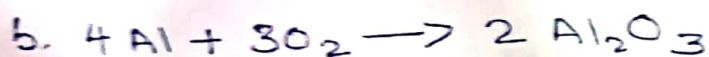
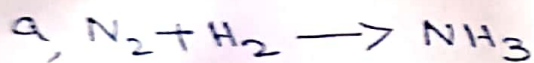
Ans. c

23 5 Cl₂ ന്റെ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഔട്ടർഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ എണ്ണം എത്ര?

- a, 5, 10
- b, 10, 5
- c 5, 2
- d 2, 5

Ans. b

24 താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ സമീകൃത സമവാക്യങ്ങൾ കണ്ടെത്തുക:



Ans. c

Ⓐ b മാത്രം Ⓑ രണ്ടും Ⓒ b യും c യും Ⓓ b യും d യും



20

ഈ രാസസമവാക്യത്തിൽ ഉള്ള അറ്റോമിക തന്മാത്രകളുടെ ആകെ എണ്ണം

a, 4

b 2

c 8

d 3

Ans. a

26 ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്നവയിൽ നേർപ്പിച്ച HCl കൂട്ടി രാസപ്രവർത്തനത്തിൽ ഘടകപ്പെടാത്ത ലോഹം ഏത്?

a Zn

b Mg

c Cu

d Al

Ans c

27 ലോഹങ്ങൾ ആസിഡുകളിൽ പ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ഉണ്ടാകുന്ന വാതകം ഏത്?

a, ടാക്സിജൻ

b, ഹൈഡ്രജൻ

c, ക്ലോറിൻ ഡയോക്സൈഡ്

d, നൈട്രജൻ

Ans. b

28 ലോഹങ്ങളെ അടിച്ചുപറഞ്ഞി തകിടുകയാണെങ്കിൽ മാറ്റാൻ സാധിക്കുന്ന സവിശേഷത ഏത്?

a. മാലിഖണ്ഡിതത്വം

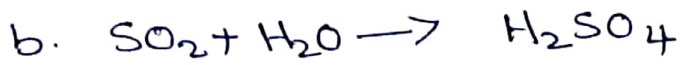
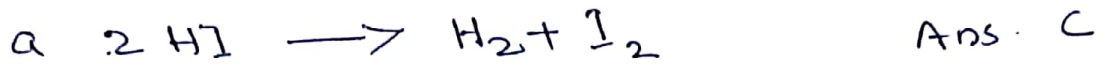
b. ലോഹദൃഢത

c ഡക്ടിലിറ്റി

d സൊണോലിറ്റി

Ans. a

29 ചുവടെ തന്നിരിക്കുന്ന രാസപ്രവർത്തനങ്ങളിൽ ഏതാണ് ദ്രവീകരണ രാസപ്രവർത്തനം എഴുതുക:



30 താഴെപ്പറയുന്നവയിൽ ഏതാണ് ജലീയ ലോഹം എന്ന്:

a, പ്ലാറ്റിനം

b, സ്വർണം

c, സെന്റുറം

d, അലൂമിനിയം

Ans. b

31 ലോഹങ്ങളെ വലിച്ചു നീട്ടി നേർത്തു കമ്പിളിയാക്കി മാറ്റാൻ കഴിയുന്ന സവിശേഷത എന്താണ്:

a, ലോഹ ദൃഢത.

b സെലിനോരിറ്റി

c, ഡക്ടൈലിറ്റി

d, താഴെപ്പറയുന്നവയിൽ

Ans. c

32 ഡക്ടൈലിറ്റി ഏതാണ് ജലീയ ലോഹം

a, സ്വർണം

b, പ്ലാറ്റിനം

c, സെന്റുറം

d കോപ്പർ

Ans. b

33 ചർവത നൽകിയിരിക്കുന്നവയിൽ ഏത് ശുദ്ധത്തിനാണ് അതിന്റെ ലാറ്റിൻ നാമത്തിൽ നിന്ന് പ്രതീകം ലഭിച്ചത്:

- a, ക്വാർട്ടൺ
- b, ക്രോമിയം
- c, സോഡിയം
- d, സ്ത്രോന്ത്യം

Ans. C

34 ചൂവത നൽകിയിരിക്കുന്നവയിൽ അലോചനയിൽ ഉൾപ്പെടുത്തിയിട്ടുള്ളതല്ലാത്ത സവിശേഷത ഏതാണ്:

- a. ഉയർന്ന ദ്രവണാങ്കം
- b. വലിയ ബിരിട്ടി
- c. താഴ്ന്ന ദ്രവണാങ്കം
- d. വൈദ്യുത ചാലകത

Ans C

35 ചർവത നൽകിയിരിക്കുന്നവയിൽ ഉപയോഗത്തിന് വിധേയമാകുന്ന പദാർത്ഥം ഏതാണ്:

- a, ക്വെർട്ട്സ്
- b, അമോണിയം ക്ലോറൈഡ്
- c, പൊട്ടാസ്യം ക്ലോറൈഡ്
- d, മൂൺ

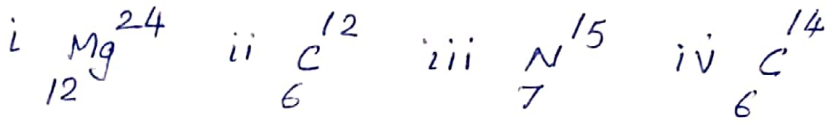
Ans. b

36 താഴെ ചുവടെ നൽകിയ സംക്രമണശൃംഖലകളിൽ ഏതാണ് ശരിയായത് ?

- a. 2, 8, 8, 1
- b. 2, 8, 9, 2
- c. 2, 8, 8, 2
- d. 2, 8, 1

Ans. b

37 ചില മൂലകങ്ങളുടെ ഡിസ്പോസിഷൻ നൽകിയിരിക്കുന്നു. ഇവയിൽ നിന്നും അനുയോജ്യമായ ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ജോഡി കണ്ടെത്തുക



- a. i, ii
- b. ii, iii
- c. ii, iv
- d. i, iv

Ans. c

38 ദ്രവ മൂലകങ്ങളുടെ ബാഹ്യതലതലങ്ങളിൽ 3 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്. ബാഹ്യതല തലത്തിൽ M ആണ്. ഈ മൂലകങ്ങളിൽ അറ്റോമിക നമ്പർ കിന്തി?

- a. 5
- b. 13
- c. 10
- d. 8

Ans. b.

39. ദിനോം ശ്രേഷ്ഠിലും, മുന്നോ ചിരിയവിലും വരുന്ന
 ഒരു മുലകമാണ് M. ഈ മുലകത്തിന്റെ
 ഇലകളോണ് വിന്യാസം മെഴുതുക.

- a. 2, 8, 8, 1
- b. 2, 8, 3
- c. 2, 8, 1
- d. 2, 8, 8, 3

Ans. c.

40. P, Q മണി മുലകങ്ങളുടെ അറ്റോമിക നമ്പറുകൾ
 യഥാക്രമം 9, 12 മണിങ്ങനെയാണ്. ഇവ ചേർന്നു
 ണ്ടാകുന്ന സംയുക്തത്തിന്റെ രാസ സൂത്രം മെഴുതുക.

- a. P_2
- b. Q_2P
- c. PQ_2
- d. QP

Ans. (a)

41. Cr_2O_3 ലിൻ ക്രോമിയം(Cr) ന്റെ ഓക്സീഡേഷൻ നമ്പർ ചിന്തി

- a. +3
- b. -3
- c. +2
- d. -2

Ans (a)

42. $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$. ഈ രാസപ്രവർത്തനത്തി
 ലെ ഓക്സീകാരി ഓക്ക?

- a. H
- b. Cl
- c. HCl
- d. Zn

Ans. (b)

43. ദുർബ്ബ മുലകത്തിന്റെ മെല്ലാ ഗുണങ്ങളും ഉള്ള മറ്റൊരു
 ചെറിയ കണിക മെക്ക?

- a. തൻമാത്ര
- b. സംയുക്തം
- c. വിശിതം
- d. ആറ്റം

Ans (d) .

4. നാഴ്യ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ നാസമാർഗ്ഗത്തിൽ ഉദാഹരണമേന്ത്?

- a. ഐസ് ഉറുകുന്നത്
- b. ഇൻഡ് തർന്നിയിൽ
- c. പഞ്ചസാര ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നു
- d. ജലം തിളപ്പ് നീരാവി ആകുന്നു.

Ans. (b)

45. നാഴ്യ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റിവിറ്റി ഏറ്റവും കൂടിയ മൂലകം ഏത്?

- a. ഫ്ലൂറിൻ, ഡിസോഡിയം
- b. ഓക്സിജൻ (d) ഹൈഡ്രജൻ

Ans. (a)

46. സൾഫൂറിക് അസിഡിന്റെ നിർമ്മാണ പ്രക്രിയയിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഉൽപ്രദനം ഏത്?

- a) ഇൻഡ് (b) വനേഡിയം പെന്റാക്സൈഡ്
- c. ഷാറ്റിനം (d) മംഗനീസ് ഡയോക്സൈഡ്

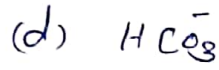
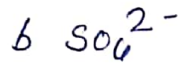
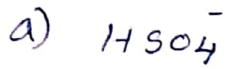
Ans (b)

47. മോസിലകളുടെ കാലചുറ്റം നിർമ്മിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഐസോടോപ്പ് ഏത്?

- a. ക്രോബാക്ട് - 60 (b) അഡിയൽ - 131
- c. ക്വാർട്ടേഴ്സ് - 12 (d) ക്വാർട്ടേഴ്സ് - 14

Ans. (d)

48. താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഞെബ സൾഫേറ്റിന് അയണമടയാക്കൂ.



Ans. (a)

49. ബക്കി ബോൾസ് മണനിലപ്പെടുന്ന കാരണത്തിന്റെ നല്ലാണരം മടയാക്കൂ.

a. വജം

b. ത്രാമൈറ്റം

c. മെജുരിൽ

d. കൂമിൽ

Ans (c)

50. ആഗോള താപനത്തിന് കാരണമായ വികിരണം മടയാക്കൂ.

a. X-Ray (മെക്സ്.റേ)

b. ഇൻഫ്രാറെഡ് രശ്മി

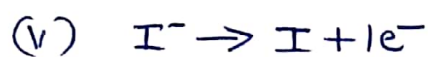
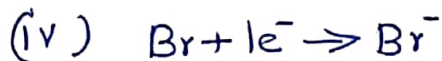
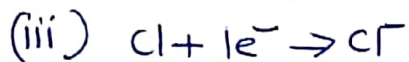
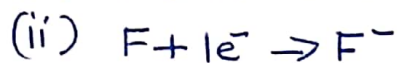
c. അൾട്രാവയലറ്റ് രശ്മി

d. ഗാമാ രശ്മി.

Ans. (b).

NAS QUESTION PAPER WORKSHOP - CHEMISTRY

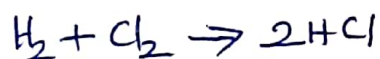
1. Find out the oxidation reaction from the following chemical equations



a) i, ii b) ii, iii c) i, iv d) i, v

Ans i, v

2. From the following chemical equation find out the atoms in which oxidation and reduction occurs



i Hydrogen, Chlorine

ii Chlorine, Hydrogen

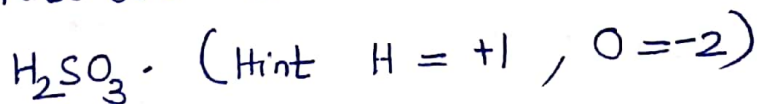
iii Hydrogen, Hydrogen chloride

iv All of the above.

a) i b) ii c) iii d) iv

Ans a) i

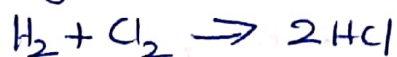
3. Find out the oxidation number of Sulphur (S) in



a) 6 b) 4 c) -6 d) -4

Ans : b.

4. Find out the oxidising and reducing agent with following chemical equation



a) Hydrogen, Chlorine

b) Chlorine, Hydrogen

- c) Both are Hydrogen
d) Both are chlorine

Ans : b.

5 In the following chemical equation oxidation number of Magnesium changes from — to —.



a) 0, +2

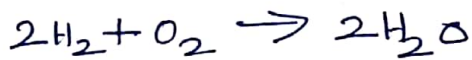
b) 0, -2

c) 2, 0

d) -2, 0

Ans : a

6. Find the number of reactant molecules in the chemical equation



a) 4 b) 6 c) 3 d) 5

Ans c

7. The electronic configuration of the elements P, Q and R are given below (Symbols not real)

P - 2, 8, 6 Q - 2, 8, 1 R - 2, 8, 8

which is the stable element?

a) P b) Q c) R d) All above.

Ans c

8 The electronic configuration of element A is 2, 8, 2 and B is 2, 7. What is the chemical formula of the compound formed

from A and B .

- a) A_2B b) AB_2 c) AB d) $(AB)_2$

Ans a) A_2B .

9 The electronic configuration of Potassium is 2, 8, 8, 1. Find the Period number and the group number.

- a) 2nd period 1st group.
b) 1st Period 1st group.
c) 4th Period 1st group.
d) 3rd Period 2nd group.

Ans. c

10. In which of these solutions the path of the light beam is not visible?

- a) milk b) sugar solution c) muddy water
d) Mixture of water and chalk powder

Ans. b

11. The element 'x' belongs to first group. It reacts vigorously with cold water. The element 'y' is first period element usually it does not take part in chemical reaction. Identify x and y

- a) X - Mg Y - Ne
- b) X - Na Y - He
- c) X - K Y - Ar
- d) X - Ca Y - He

Ans : b

12. Which crystalline forms of carbon does not conduct electricity?

- a) Fullerene b) Graphite c) Diamond
- d) Graphene

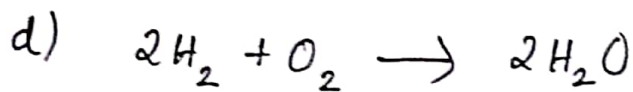
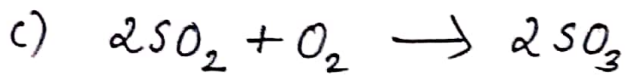
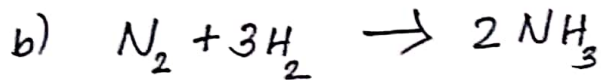
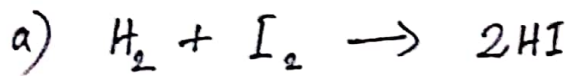
Ans : c

13. Which one of the following is the correct orbit electron configuration of ${}_{19}\text{K}$.

- a) 2, 10, 7 b) 2, 8, 8, 1, c) 2, 8, 9
- d) none of these

Ans : b

14. Which reaction does not affect an increase in pressure?



Ans: a

15. Atomic number of Chromium is 24. Choose the correct orbit electron configuration from the following.

(a) 2, 8, 12, 2

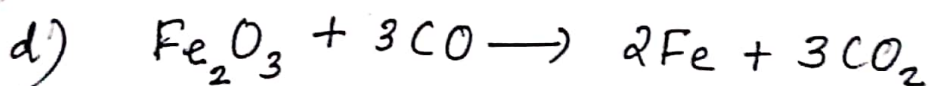
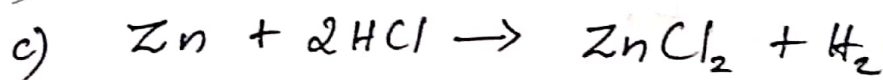
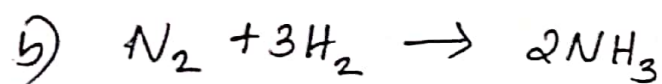
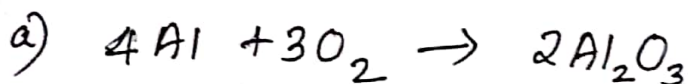
b) 2, 8, 11, 3

(c) 2, 8, 13, 1

d) 2, 8, 14

Ans: c

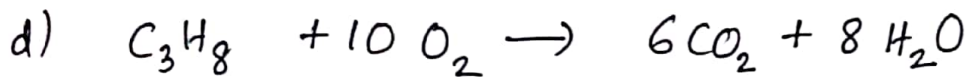
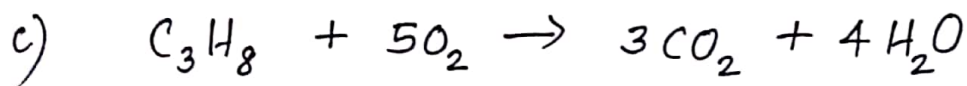
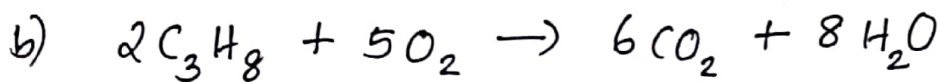
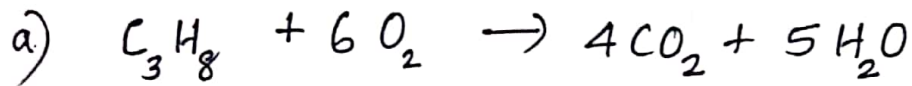
16. Choose the reaction does not belong oxidation from the following



Ans: d

17 $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ is an unbalanced chemical equation.

Find the correct balanced chemical equation from the following.



Ans: c

18 Which of the following pairs of atomic numbers represent elements belongs to the same period

a) 10, 12 b) 10, 11, c) 18, 20 d) 21, 28

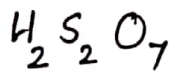
Ans: d

19. Take 2ml of salt solution in a test tube, add 2 or 3 drops of silver nitrate solution into it. A white curdy precipitate, which is soluble in ammonium hydroxide solution. Name the salt taken.

a) Na_2SO_4 b) NaCl c) NaNO_3 d) Na_2CO_3

Ans : b

20. Which one of the following is the correct oxidation no. of sulphur in



a) +6 b) -6 c) +12 d) -11

Ans : a

21 Total number of atoms present in 7NH_3 molecules.

a, 7

Ans. C

b, 4

c, 28

d, 21

22 Number of Oxygen atoms present in 5HNO_3 molecules.

a, 5

Ans. C

b, 3

c, 15

d, 8

23 Number of atoms and molecules present in $5\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$ molecules.

a, 5, 10

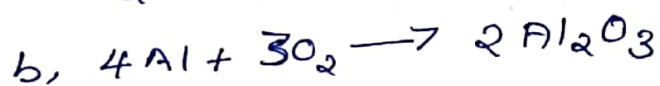
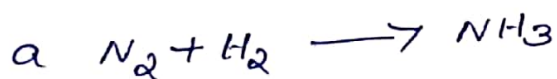
Ans. B

b, 10, 5

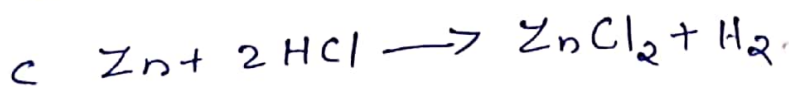
c, 5, 2

d, 2, 5

24 From the following chemical equations, find the balanced chemical equations



Ans. C

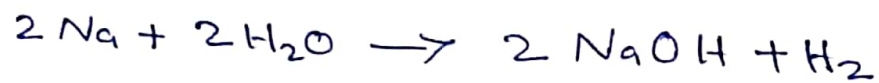


(a) b only (b) a and b (c) b and c (d) b and d



25 Find out the total number of reactant molecules present in the following chemical equation.

Ans. (a)



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

26 which of the following metal does not react with dil HCl

Ans. (c)

- a) Zn b) Mg c) Cu d) Al

27 Name the gas evolved, when metals react with acids

- a) Oxygen
b) Hydrogen
c) CO_2
d) Nitrogen

Ans. b

28 Metals can be hammered into thin sheets. This property is —

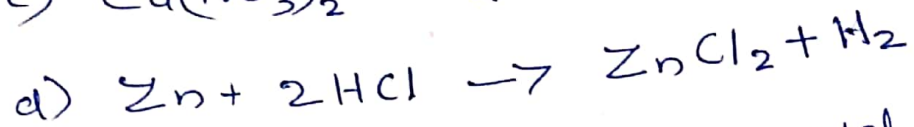
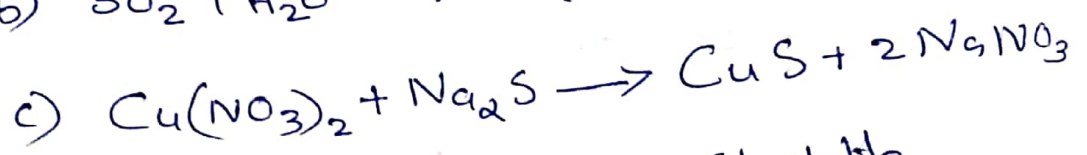
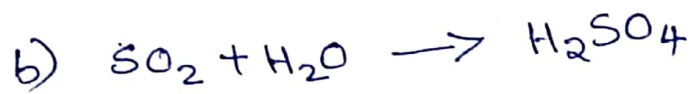
- a) Malleability
b) ductility
c) Metallic lusture
d) Sonority

Ans. (a)

24 29 Identify double decomposition reaction.



Ans. c



30 which is the most malleable metal

a) Platinum b) gold c) tungsten

d) Aluminium

Ans. (b)

31 Metals can be drawn into thin wires.
This property is

a) Metallic lusture

b) Sonosity

c) ductility

d) Malleability

Ans c

32 which is the most ductile metal.

a, gold

b platinum

c, tungsten

d, copper

Ans b

33 which among the following elements got its symbol from Latin name

a, Carbon

b, Chromium

c, Sodium

d Argon

Ans c

34 which among the following is a common property of non metals.

a) high melting point

b) Malleability

c) No Low melting point

d electrical conductivity

Ans c

35 which of the following substance shows the property 'sublimation'

a) Common Salt

b) NH_4Cl

c) KCl

d) Sand

Ans. b

36. Find the Transition Elements from the following

a. 2, 8, 8, 1

b. 2, 8, 9, 2

c. 2, 8, 8, 2

d. 2, 8, 1

Ans. b

37. The symbols of some elements are given

i ${}_{12}^{24}\text{Mg}$ ii ${}_{6}^{12}\text{C}$ iii ${}_{7}^{15}\text{N}$ iv ${}_{6}^{14}\text{C}$. Select a pair of isotopes.

a. i and ii

b. ii and iii

c. ii and iv

d. i and iv

Ans. c

38. If M shell contains 3 electrons, write the atomic number of the element, if the M shell is the outermost shell.

a. 5

b. 13

c. 10

d. 8

Ans. b

39. The element M belongs to 3rd period and group 1. Write the electronic configuration of the element.

a. 2, 8, 8, 1

b. 2, 8, 3

c. 2, 8, 1

d. 2, 8, 8, 3

Ans. C



40 The atomic numbers of P and Q are 9 and 12 respectively. Write the chemical formula of the compound formed.

- a. QP_2
- b. Q_2P
- c. PQ_2
- d. QP

41 ^{Ans. a} Find the oxidation number of Chromium in Cr_2O_3

- a. +3
- b. -3
- c. +2
- d. -2

Ans. +3 (a)

42. $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$. Which is the oxidising agent

- a. H
- b. Cl
- c. HCl
- d. Zn

Ans. b

43. Smallest unit of matter that shows all the properties of an element

- a. molecule
- b. compound
- c. mixture
- d. Atom

Ans. (d).



12. Example of chemical change

- a. Melting of ice
- b. Rusting of iron
- c. Dissolving sugar
- d. Boiling water

Ans. b.

45 Which is the most electronegative element.

- a. Fluorine
- b. Sodium
- c. Oxygen
- d. Hydrogen

Ans. (a)

46 Name the catalyst used in the manufacture of sulphuric acid

- a. Iron
- b. vanadium Pentoxide
- c. platinum
- d. Manganese dioxide

Ans: (b)

47. Which of the following isotope is used to determine the age of fossils.

- a. Cobalt - 60
- b. Iodine - 131
- c. Carbon - 12
- d. Carbon - 14

Ans. d.

48. Find the Bisulphate ion from the following

- a. HSO_4^-
- b. SO_4^{2-}
- c. SO_3^{2-}
- d. HCO_3^-

Ans. (a)

49. Which of the following allotrope of carbon is known as Bucky Balls.

- a. Diamond
- b. Graphite
- c. Fullerene
- d. Graphene

Ans. (c)

50. Which of the following ray causes Global Warming

- a. X-Ray
- b. Infrared Ray
- c. Ultraviolet Ray
- d. Gamma Ray

Ans. (b).

