

പാഠ വാർഷിക പരീക്ഷ - രസതന്ത്രം - ഉത്തര സൂചിക

STD:10

1)s

2)ലാൻതനോയിഡുകൾ

3)22.4lit

4) H_3PO_4

5)2

6)2d. രണ്ടാമത്തെ ഷെല്ലിൽ ഡി സബ് ഷെൽ സാധ്യമല്ല

7) a,c

8) $220/44=5 \text{ mol}$

9)a)1:3

b)15

10)a) രണ്ടാമത്തെ

b) ഗാഢത കൂടുമ്പോൾ രാസപ്രവർത്തന വേഗത കൂടുന്നു

11)a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

b)11

c) X_2Y

12)a) രണ്ടാമത്തെ .പ്രതല വിസ്തീർണം കൂടുമ്പോൾ രാസപ്രവർത്തന വേഗത കൂടുന്നു

b) കാർബൺ ഡൈഓക്സൈഡ്

13)a)1

b)0.5

14)a) രണ്ടാമത്തെ.ഡി സബ്ഷെല്ലിൽ പകുതി ഇലക്ട്രോൺ ആയാൽ സ്ഥിരത ലഭിക്കുന്നു

b) $[\text{Ar}]3d^54s^1$

15)a) $56/28=2 \text{ mol}$

b) 2

c) 4

16)a) ബോയിലിംഗ് പ്ലാറ്റ്, സോഡിയം തയോ സൾഫേറ്റ്, ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ്, ജലം, സ്പിരിറ്റ് ലാമ്പ്

b) രണ്ടു ടെസ്റ്റ് ട്യൂബുകളിൽ തുല്യ അളവ് സോഡിയം തയോ സൾഫേറ്റ് ലായിനി എടുക്കുക. ഒന്നിനെ ചൂടാക്കുക. രണ്ടിലും ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ് ഒഴിക്കുക. ചൂടാക്കിയ ടെസ്റ്റ് ട്യൂബിൽ രാസപ്രവർത്തനം വേഗം നടക്കുന്നത് കാണാം

c) സൾഫർ

17) FeCl_2 വിൽ +2 FeCl_3 യിൽ +3

b) $1s^22s^22p^63s^23p^64s^23d^6$

c) $1s^22s^22p^63s^23p^63d^5$

18)a) S

b) Q

c) block=s, period=3

d) P, R

19)a) $112/22.4=5 \text{ mol}$

b) $5 \times 6.02 \times 10^{23}$

c) $5 \times 17=85 \text{ gm}$

20)a) 1

b) 71 gm

c) 89.6 lit