

ഉത്തരസൂചിക
രസതന്ത്രം -std:9

1) ചാർജ് ഇല്ല

2) 7

3) ത്രിബന്ധനം

4) CO_2

5) N_2

6) KMnO_4

7) ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നു .

ഉരുകിയ അവസ്ഥയിലും ലായിനി രൂപത്തിലും വൈദ്യുതിയെ കടത്തിവിടുന്നു .

8) ഉയർന്ന കലോറിക മൂല്യം .

മലിനീകരണം ഇല്ല .

9) a) C-14

b) ഡ്യൂറ്റീരിയം

10) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$

$\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}$

11) കണ്ടുപിടിക്കാനുള്ള മൂലകങ്ങളുടെ പ്രത്യേകത പ്രവചിച്ചു .

ഒരേ ഗുണമുള്ള മൂലകങ്ങളെ ഒരേ ഗ്രൂപ്പിൽ പെടുത്തി .

12) സുതാര്യം.

കാഠിന്യം കൂടുതൽ .

13) a) ബീക്കർ -B.

b) പ്രതലപരപ്പളവ് .

c) ആസിഡിന്റെ ഗാഢത കൂട്ടുക.

14) a) റൂഥർഫോർഡ് .

b) j j തോംസൺ.

c) ജെയിംസ് ചാഡ്വിക് .

15) a) C

b) D

c) A

16) a) BaCl_2

b) 2

c) ക്ലോറൈഡ് അയോൺ

17) a) Cl

b) Al

c) 2, 8, 8

18) a) പ്രകാശ സംശ്ലേഷണം

b) ഡ്രൈ ഐസ് . ശീതീകാരി .

19) a) 17

b) $35 - 17 = 18$

c) +17

d) M

20) a) Cl_2

b) H_2SO_4

c) HOCl

d) അണുനാശിനി

21) a) P, R

b) R

c) O

d) 3

22) a) Na

b) 2, 8

c) അയോണിക ബന്ധനം

d) Na_2O

23) a) NaCl

b) നിർവിരീകരണം

c) ആൽക്കലി --- Ca(OH)_2

ആസിഡ് --- H_2SO_4

24) a) Mg, HCl

b) Mg

c) ആണ്. കാരണം ഓക്സീകരണവും നിരോക്സീകരണവും ഒരുമിച്ചു നടക്കുന്നു .

d) Mg