

അർദ്ധസാർവ്വത്രികപരീക്ഷ

STD: 9

രസതന്ത്രം

സമയം: 40

- 1) a) ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ്ജ് വർദ്ധിക്കുന്നതിനാൽ. (2)
- b) ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ - 2 പ്രോട്ടോൺ - 4 (2)
- 2) a) A - $KMnO_4$ (1)
- b) ഹൈഡ്രജൻ പരമ്പരയിൽ ക്രോമിയം ചാർജ്ജ് സംഖ്യ (1)
- c) ദ്രവീകരിച്ച സാധുവിനെ അംശികവ്യയനം നടത്തി. (1)
- 3) ii) ഹീരിയത്തിൽ ഇടത് നിന്ന് വലത്തോട്ടു പോകും തോറോ അയോണി കരണ ഉറപ്പാക്കും കൂടുന്നു. (1)
- iii) അയോണി കരണ ഉറപ്പാക്കും കൂടാതെ ഓക്സീജൻ സ്വഭാവം കുറയും. (1)
- 4) a) Ar b) Cu, Mn c) Mg d) Mg, Ar (4)
- 5) a) അയോണിയം ക്ലോറൈഡ്, സോഡിയം നൈട്രേറ്റ് (1)
- b) അയോണിയം നൈട്രേറ്റ് (1)
- c) വെള്ളം നിർമ്മിക്കാൻ, സഹനങ്ങൾ ഉണ്ടായ കൃത്യമായ നിറങ്ങൾ. (2)
- 6) a) $H_2CO_3 \rightarrow H^+ + HCO_3^-$
- A $\rightarrow H^+ + CO_3^{2-}$ (2)
- b) ഡൈസോക്സിജൻ (1)
- c) കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ് (1)
- 7) a) സഹോടന സ്വഭാവം സംഭരിക്കാനും വിതരണം ചെയ്യുന്ന മുഴുവൻ പ്രയാസം. (1)
- b) D_2O - ന്യൂക്ലിയർ റിയാക്റ്ററിൽ ഉപയോഗിക്കാൻ. (1)

8) a) വിനാശിതി b) ചൂണാമ്പ് വെളുപ്പ്

c) മണ്ണിൻ്റെ സ്വഭാവം തിരിച്ചറിയാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു. (3)

OR

b) a) c b) B c) A (3)

9) a) NH_4Cl , $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (1)

b) CaO (1)

c) സാധ്യവിനാശകാർഷ്വക സാമ്രാജ്യം ഉപയോഗിക്കുന്നു (1)

10) (i) Mg^{2+} (ii) Cl^- (iii) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ (3)

11) a) H_2SO_3 (1)

b) $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$ (1)

12) a) 2 b) 5 c) X d) കേന്ദ്രീകൃതമാക്കുന്നു (4)

13) ഓക്സൈഡ് പ്രകൃതിയെ നശിപ്പിക്കുന്ന രാസവസ്തുവാണ്.

ഇത് ഓക്സൈഡിനെ വിശദീകരിച്ച് ഓക്സീജനാക്കി

മാറ്റുന്നു. (2)