



വാർഷിക മൂല്യനിർണ്ണയം 2019

രസതന്ത്രം

Std: IX

ആകെ സ്കോർ : 40
സമയം: 1½ മണിക്കൂർ

നിർദ്ദേശങ്ങൾ

- ആദ്യത്തെ 15 മിനിറ്റ് സമാശ്വാസ സമയമാണ്. ഈ സമയത്ത് ചോദ്യങ്ങൾ നന്നായി വായിച്ചു മനസ്സിലാക്കണം.
- ചോദ്യങ്ങൾക്കനുസരിച്ച് ഉത്തരം എഴുതുക.
- ചോദ്യത്തിന്റെ സ്കോറും സമയവും പരിഗണിച്ച് ഉത്തരമെഴുതുക.

1 മുതൽ 5 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് മാത്രം ഉത്തരം എഴുതുക. 1 സ്കോർ വീതം. (4x1=4)

1. സമ്പർക്കപ്രക്രിയയുടെ ഒരു ഘട്ടത്തിലുണ്ടാകുന്ന സംയുക്തമാണ് $H_2S_2O_7$. ഇത്

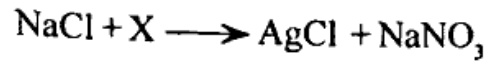
$$\begin{array}{c} \text{-----} \\ \text{O} \quad \text{O} \end{array}$$
എന്ന പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്നു. (1)
2. $H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2H^+ + 2Cl^-$ ഈ രാസപ്രവർത്തനത്തിലെ ഓക്സീകാരി ഏത്? (1)
3. ബന്ധം കണ്ടെത്തി പൂരിപ്പിക്കുക.
 ഡൊബറൈൻ : ത്രികങ്ങൾ
 : അഷ്ടകനിയമം (1)
4. കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾക്ക് പരസ്പരം സംയോജിക്കാനുള്ള കഴിവുണ്ട്. ഈ കഴിവ് ഏത് പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്നു? (1)
5. സസ്യങ്ങളിലെ പദാർഥവിനിമയം തിരിച്ചറിയാനുള്ള ട്രെയ്സറായി ഉപയോഗിക്കുന്ന ഐസോടോപ്പ് ഏത്?
 (C-14 P-31 I-131 U-235) (1)

6 മുതൽ 10 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് മാത്രം ഉത്തരം എഴുതുക. 2 സ്കോർ വീതം. (4x2=8)

6. ഏതാനും ചില ഓക്സൈഡുകൾ ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു.
 i) Na_2O ii) NO_2 iii) CO_2 iv) MgO
 a) ഇവയിൽ ബേസിക് ഓക്സൈഡുകൾ ഏതെല്ലാം? (1)
 b) കാർബൺ ഡൈഓക്സൈഡിന്റെ ജന്മിയ ലായനിയുടെ പേരെന്ത്? (1)

7. അപ്പകാരം, അലക്കുകാരം എന്നിവ കാർബൺ അടങ്ങിയ സംയുക്തങ്ങളാണ്.
- അപ്പകാരത്തിന്റെ രാസസൂത്രം എഴുതുക. (1)
 - ഈ സംയുക്തങ്ങൾ ആസിഡുമായി പ്രവർത്തിച്ചാൽ ഉണ്ടാകുന്ന വാതകം ഏത്? (1)
8. ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്ന സമവാക്യങ്ങൾ പൂർത്തീകരിക്കുക.
- $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{NaHSO}_4 + \dots\dots\dots \text{X}$ (1)
 - $\text{X} + \text{NH}_3 \longrightarrow \dots\dots\dots \text{Y}$ (1)
9. ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്ന പ്രസ്താവനകളിൽ ഗ്രാഫൈറ്റിന് അനുയോജ്യമായവതെരഞ്ഞെടുത്ത് എഴുതുക.
- വൈദ്യുത ചാലകമാണ്.
 - കാഠിന്യം വളരെ കൂടുതലാണ്.
 - ബാഷ്പീകരണ ശീലമില്ല.
 - ഉയർന്ന താപചാലകത ഉണ്ട്. (2)
10. $4\text{HNO}_3 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 4 \dots\dots\dots \text{A} + \text{O}_2$
- A എന്തെന്ന് എഴുതുക. (1)
 - ഉൽപന്നം A യുടെ ഏതെങ്കിലും ഒരു സവിശേഷത എഴുതുക. (1)
- 11 മുതൽ 15 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് മാത്രം ഉത്തരം എഴുതുക. 3സ്കോർ വീതം. (4x3=12)
11. ഒരു മൂലകത്തെ താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന വിധം സൂചിപ്പിക്കുന്നു. (പ്രതീകം യഥാർത്ഥമല്ല)
- $$\begin{matrix} 27 \\ 13 \end{matrix} \text{X}$$
- ഈ മൂലകത്തിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം എഴുതുക. (1)
 - ഏറ്റവും ഊർജ്ജം കൂടിയ ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം എത്ര? (1)
 - ഈ ആറ്റത്തിലെ ന്യൂട്രോണുകളുടെ എണ്ണം കണ്ടെത്തി എഴുതുക. (1)
12. ഏതാനും ചില ഹൈഡ്രോകാർബണുകളുടെ രാസസൂത്രങ്ങൾ നൽകിയിരിക്കുന്നു
- i) C_3H_8 ii) C_3H_6 iii) C_4H_8 iv) C_4H_6
- ഇവയിൽ ഒരേ ഹോമലോഗസ് സീരീസിൽ ഉൾപ്പെടുന്നവ ഏതെല്ലാം? (1)
 - ഈ സീരീസിന്റെ പൊതു സമവാക്യം എന്ത്? (1)
 - C_3H_8 ന്റെ IUPAC നാമം എഴുതുക. (1)

13. ഒരു ലവണം തിരിച്ചറിയാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന പരീക്ഷണ പ്രവർത്തനത്തിന്റെ രാസസമവാക്യമാണ് ചുവടെ തന്നിരിക്കുന്നത്.



- a) X എന്തെന്ന് എഴുതുക. (1)
- b) ഇവിടെ അവക്ഷിപ്തപ്പെട്ട പദാർത്ഥം ഏത്? (1)
- c) ഈ അവക്ഷിപ്തത്തിലേക്ക് അമോണിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ലായനി ചേർത്താൽ എന്ത് സംഭവിക്കും? (1)
14. ജലത്തിന്റെ വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണം വഴി ഹൈഡ്രജനും ഓക്സിജനും നിർമ്മിക്കാം.
- a) ഓക്സിജൻ വ്യാവസായികമായി നിർമ്മിക്കുന്നത് എങ്ങനെ? (1)
- b) ഘനജലം എന്നാൽ എന്ത്? ഇതിന്റെ ഏതെങ്കിലും 2 ഉപയോഗങ്ങൾ എഴുതുക. (2)
15. രാസവളമായി ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു ലവണമാണ് അമോണിയം സൾഫേറ്റ് $[(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4]$
- a) ഈ ലവണത്തിലെ ആനയോൺ ഏത്? (1)
- b) ഈ ലവണം നിർമ്മിക്കുന്നതിന് ആവശ്യമായ ആസിഡിന്റെ പേര് എഴുതുക. (1)
- c) കുമിൾ നാശിനിയാക്കി ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു സൾഫേറ്റ് ലവണം ഏത്? (1)
- 16 മുതൽ 20വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് മാത്രം ഉത്തരം എഴുതുക. 4 സ്കോർ വീതം. (4x4=16)
16. സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ ഏതാനും ഗുണങ്ങൾ ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു.
- a) ഒരു ശോഷകമാണ്.
- b) ഒരു നിർജ്ജലീകരകമാണ്.
- c) ഓക്സീകരണ ഗുണം പ്രകടിപ്പിക്കുന്നു.
- d) ബാഷ്പശീലമുള്ള ആസിഡുകളെ അവയുടെ ലവണങ്ങളിൽ നിന്ന് ആദേശം ചെയ്യുന്നു.
- ഈ ഗുണങ്ങൾ സാധൂകരിക്കുന്നതിന് ഉചിതമായ ഓരോ ഉദാഹരണങ്ങൾ എഴുതുക. (4)
17. ഏതാനും ചില മൂലകങ്ങളുടെ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം നൽകിയിരിക്കുന്നു. (പ്രതീകങ്ങൾ യഥാർത്ഥമല്ല). ഇവ വിശകലനം ചെയ്ത് ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരം എഴുതുക.

A	-	2, 8, 7
B	-	2, 8, 8
C	-	2, 8, 1
D	-	2, 8, 3

- i) ഇവയിൽ സംയോജകത 1 പ്രകടിപ്പിക്കുന്ന മൂലകങ്ങൾ ഏതെല്ലാം? (1)
- ii) D എന്ന മൂലകം ഏത് ഗ്രൂപ്പിൽ ഉൾപ്പെടുന്നു? (1)
- iii) ഇവയിൽ അയോണീകരണ ഊർജ്ജം ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ മൂലകം ഏത്? എന്തുകൊണ്ട്? (2)

18. നൈട്രജൻ വളങ്ങളുടെ നിർമ്മാണത്തിന് അത്യാവശ്യമായ ഒരു അസംസ്കൃത വസ്തുവാണ് അമോണിയ.

- a) അമോണിയയുടെ ലബോറട്ടറി നിർമ്മാണത്തിന് ആവശ്യമായ അഭികാരകങ്ങൾ ഏതെല്ലാം? (1)
- b) അമോണിയ നിർമ്മാണത്തിൽ ശോഷകാരകമായി ഉപയോഗിക്കുന്ന പദാർഥം ഏത്? (1)
- c) അമോണിയ ശേഖരിക്കുന്നത് ഗ്യാസ് ജാർ തലകീഴായി വച്ചാണ്. എന്തുകൊണ്ട്? (1)
- d) അമോണിയം ലവണങ്ങൾ തിരിച്ചറിയുന്നതിനുള്ള പരീക്ഷണം എഴുതുക. (1)

19. കാർബണും ഓക്സിജനും സംയോജിച്ച് ഉണ്ടാകുന്ന രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളാണ് കാർബൺ മോണോക്സൈഡും, കാർബൺ ഡൈഓക്സൈഡും.

- a) ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്ന ഉപയോഗങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായവ ഏതെല്ലാം എന്ന് എഴുതുക.
 - i) കാർബോജനിന്റെ നിർമ്മാണം.
 - ii) ലോഹനിർമ്മാണ പ്രക്രിയയിലെ നിരോക്സീകാരി. (2)
- b) കാർബൺ മോണോക്സൈഡിന്റെ രൂപീകരണം കാണിക്കുന്ന സമീകൃത രാസസമവാക്യം എഴുതുക. (1)
- c) വാട്ടർ ഗ്യാസ്, പ്രൊഡ്യൂസർ ഗ്യാസ് എന്നിവയിലെ ഘടകങ്ങൾ ഏതെല്ലാം എന്ന് എഴുതുക. (1)

20. ഒരു ഹൈഡ്രാകാർബണിനെ സംബന്ധിക്കുന്ന വിവരങ്ങൾ ചുവടെ ചേർക്കുന്നു.

- * ചെയിനിൽ 5 കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്.
- * ഒന്നാമത്തെയും രണ്ടാമത്തെയും കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിൽ ദ്വിബന്ധനം ഉണ്ട്.

- a) ഈ സംയുക്തം ഏത് വിഭാഗത്തിൽ ഉൾപ്പെടുന്നു. (1)
(ആൽക്കൈൻ, ആൽക്കീൻ, ആൽക്കൈൻ)
- b) ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടനാവാക്യം എഴുതുക. (1)
- d) ഇതേ തന്മാത്രാവാക്യമുള്ള ആമിസൈക്ലിക് സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടനാവാക്യവും IUPAC നാമവും എഴുതുക. (2)