

9th STD SECOND TERM EXAMINATION 2023-24

Chemistry Answer Key

| | |
|-----|---|
| 1. | He |
| 2. | (b) പ്രസ്താവന (i) ഉം (iii) ഉം ശരിയാണ്. |
| 3. | H ₂ O |
| 4. | ഉപലോഹങ്ങൾ |
| 5. | c. ഇലക്ട്രോൺ നഷ്ടപ്പെടുന്ന പ്രവർത്തനം. |
| 6. | a. അന്തസംക്രമണ മൂലകങ്ങൾ. b. ലാൻഥനോയ്ഡുകൾ |
| 7. | a. 2,8,5 b. 16 |
| 8. | a. 2g b. മാസ് സംരക്ഷണ നിയമം |
| 9. | a. ${}_{14}\text{Si}$ b. 18 |
| 10. | a. X = HSO ₄ ⁻ Y = SO ₄ ²⁻ b. H ₂ SO ₃ or H ₂ CO ₃ |
| 11. | a. സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ്. b. ചുവന്ന ലിറ്റ്മസ് നീല കളറാകുന്നു. ആൽക്കലി സ്വഭാവം |
| 12. | a. B b. A c. A |
| 13. | a. +2 b. അതെ. ഓക്സീകരണ നിരോക്സീകരണ പ്രവർത്തനം ഒരേ സമയം നടക്കുന്നു. |
| 14. | a. Mg ²⁺ b. 2,8 c. ഖരം / ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നു / ലായനി ആയിരിക്കുമ്പോഴും ഉരുകിയ അവസ്ഥയിലും വൈദ്യുതി കടത്തി വിടുന്നു / ഉയർന്ന ദ്രവണാങ്കം & തിളനില. |

| 15. | <p>a. സഹസംയോജക ബന്ധനം.</p> <p>b. 1</p> <p>c. $AlCl_3$</p> | | | | | | | | | | | | | | | |
|------------|--|--|---|---|--------|----------------------|--------------------------|--------|-----------|-----------------------------|------------|------------------------------|--|--------|--------------------------------|-------------------------------|
| 16. | <p>a. മഗ്നീഷ്യം (Mg)</p> <p>b. ക്ലോറിൻ (Cl)</p> <p>c. $Cl + 1e^- \rightarrow Cl$</p> <p>d. $Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2e^-$</p> | | | | | | | | | | | | | | | |
| 17. | <p>a. നിർവ്വീരീകരണം</p> <p>b. NaCl</p> <p>c. നിർവീര്യം</p> <p>d. ആമാശയത്തിലെ അസിഡിറ്റി കുറയ്ക്കാനായി ഉപയോഗിക്കുന്ന ഔഷധങ്ങളായ അന്റാസിഡുകൾ</p> | | | | | | | | | | | | | | | |
| 18. | <p>a. മാർബിൾ പൊടിച്ചത്, നേർപ്പിച്ച HCl. പ്രതല പരപ്പളവ് കൂടുമ്പോൾ രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ വേഗത കൂടുന്നു.</p> <p>b. $CaCO_3 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2$</p> <p>c. അഭികാരകത്തിന്റെ സാന്ദ്രത വർദ്ധിപ്പിക്കുക</p> | | | | | | | | | | | | | | | |
| 19. | <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 25%;">A</th> <th style="width: 40%;">B</th> <th style="width: 35%;">C</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ലവോസിയ</td> <td>ലോഹങ്ങളും അലോഹങ്ങളും</td> <td>ഉപലോഹങ്ങളെ ഉൾപ്പെടുത്താൻ</td> </tr> <tr> <td>ഡൊബറൈൻ</td> <td>ത്രികങ്ങൾ</td> <td>മൂന്ന് മൂലകങ്ങളുടെ ഗ്രൂപ്പ്</td> </tr> <tr> <td>മെൻഡലീയേവ്</td> <td>അറ്റോമിക മാസിന്റെ ആരോഹണക്രമം</td> <td>കണ്ടെത്താനുള്ള മൂലകങ്ങളുടെ ഗുണങ്ങൾ പ്രവചിച്ചു.</td> </tr> <tr> <td>മോസ്ലി</td> <td>അറ്റോമിക നമ്പറിന്റെ ആരോഹണക്രമം</td> <td>18 ഗ്രൂപ്പുകളും 7 പീരിയഡുകളും</td> </tr> </tbody> </table> | A | B | C | ലവോസിയ | ലോഹങ്ങളും അലോഹങ്ങളും | ഉപലോഹങ്ങളെ ഉൾപ്പെടുത്താൻ | ഡൊബറൈൻ | ത്രികങ്ങൾ | മൂന്ന് മൂലകങ്ങളുടെ ഗ്രൂപ്പ് | മെൻഡലീയേവ് | അറ്റോമിക മാസിന്റെ ആരോഹണക്രമം | കണ്ടെത്താനുള്ള മൂലകങ്ങളുടെ ഗുണങ്ങൾ പ്രവചിച്ചു. | മോസ്ലി | അറ്റോമിക നമ്പറിന്റെ ആരോഹണക്രമം | 18 ഗ്രൂപ്പുകളും 7 പീരിയഡുകളും |
| A | B | C | | | | | | | | | | | | | | |
| ലവോസിയ | ലോഹങ്ങളും അലോഹങ്ങളും | ഉപലോഹങ്ങളെ ഉൾപ്പെടുത്താൻ | | | | | | | | | | | | | | |
| ഡൊബറൈൻ | ത്രികങ്ങൾ | മൂന്ന് മൂലകങ്ങളുടെ ഗ്രൂപ്പ് | | | | | | | | | | | | | | |
| മെൻഡലീയേവ് | അറ്റോമിക മാസിന്റെ ആരോഹണക്രമം | കണ്ടെത്താനുള്ള മൂലകങ്ങളുടെ ഗുണങ്ങൾ പ്രവചിച്ചു. | | | | | | | | | | | | | | |
| മോസ്ലി | അറ്റോമിക നമ്പറിന്റെ ആരോഹണക്രമം | 18 ഗ്രൂപ്പുകളും 7 പീരിയഡുകളും | | | | | | | | | | | | | | |
| 20. | <p>a. 15</p> <p>b. 3</p> <p>c. 8.</p> <p>d. 2, 5</p> | | | | | | | | | | | | | | | |