**Test de evaluare**

**la tema: „Metale şi nemetale” cl 10 um.**

 **timp de lucru 40 min.**

 **V- 1**

1. Toate metalele se găsesc :

a) în stare solidă; b)în stare solidă,cu excepţia mercurului,care se găseşte în stare lichidă; c) în toate trei stări de agregare. 3p

2.Completaţi tabelul de mai jos:

 7p.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nr | Caracteristic | Simbolulchimic |
| 1 | Element, ce are repartizarea electronilor pe niveluri energetice: ) ) )  2е 8е 2е   |  |
| 2 | Element nemetalic |  |
| 3 | Element ce are în nucleu 19 protoni |  |
| 4 | Element ce formează oxid superior cu compoziţia R2O3 |  |
| 5 | Element ce manifestă valenţă constantă II |  |
| 6 | Element ce formează hidroxid cu compoziţia RОН |  |
| 7 | Element ce formează oxid acid |  |

 3. Din substanţele propuse de mai jos alege formulele oxizilor bacizi:

H3PO4, P2O5, Cu(OH)2, FeO, H2S, Na2O, K2CO3, HNO3, MgO, NaOH, SO3, CaO, SiO2, 4p.

4. Încercuiţi afirmaţiile corecte:

A.F. Cuprul substituie hidrogenul din soluţia de acid sulfuric;

A .F. Toate nemetalele în condiţii normale se găsesc în trei stări de agregare;

A. F. În şirul Na - Mg - Al elementele sînt plasate în ordinea creşterii proprietăţilor metalice.;

A. F. Soluţia de clorură de hidrogen are mediul bazic. 4p.

5. Terminaţi reacţii chimice.Scrieţi o ecuaţie în trei forme:

Mg(OH)2 ↓+ HNO3 → **7p**.

 NaOH + CO2→

6.Calculează volumul hidrogenului,care se elimină la interacţiune a 13 g de zinc cu acid clorhidric? 7p

 **BAREMUL:**

 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

0-2 3-4 5- 6 7 -8 9-12 13-16 17- 19 20-21 22-23 24-25

**Test de evaluare**

**la tema: „Metale şi nemetale” cl 10 um.**

 **timp de lucru 40 min.**

 **V- II**

1. Toate nemetalele se găsesc :

a) în stare solidă; b)în stare solidă şi gazoasă; c) în toate trei stări de agregare. 3p

2.Completaţi tabelul de mai jos:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nr | Caracteristica | Simbolulchimic |
| 1 | Element, ce are repartizarea electronilor pe niveluri energetice: ) ) )  2е 8е 5е  |  |
| 2 | Element metalic |  |
| 3 | Element ce are în nucleu 14 protoni |  |
| 4 | Element ce formează oxid superior cu compoziţia R2O5 |  |
| 5 | Element ce manifestă valenţă constantă II |  |
| 6 | Element ce formează hidroxid cu compoziţia HRO3 |  |
| 7 | Element ce formează oxid bazic |  |

3. Din substanţele propuse de mai jos alege formulele bazelor:

H3PO4, P2O5, Cu(OH)2, Fe(OH)2, H2S, K2CO3, HNO3, MgO, NaOH, SO3, Ca(OH)2, SiO2, 4p.

4. Încercuiţi afirmaţiile corecte:

A.F. În şirul Ca - Sr - Ba elementele sînt plasate în ordinea creşterii proprietăţilor nemetalice.;

A.F. Mercur nu substituie hidrogenul din soluţia de acid sulfuric

A. F. Metalele la interacţiunea cu nemetale sînt reducători;

A. F. Soluţia de amoniac are mediul bazic. 4p.

5. Terminaţi reacţii chimice.Scrieţi o ecuaţie în trei forme: 7p.

Cu(OH)2 ↓+ H2SO4 →

 HNO3 + CaO→

6.Calculează volumul de hidrogen, care se elimină la interacţiune a 5,4g de aluminiu cu acid sulfuric diluat**.**

 7p.

 **BAREMUL:**

 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

0-2 3-4 5- 6 7 -8 9-12 13-16 17- 19 20-21 22-23 24-25