**Test de evaluare curentă**

**la tema: „ Nemetale” cl 10 um.** Aprilie

**timp de lucru 40 min.**

**V- 1**

**1.**Scrieţi propoziţia pînă la sfîrşit:

Atomii nemetalelor se leagă între ei prin legături...........................................................2p.

**2.**Alegeţi răspunsuri corecte:

a) carbonat-ion poate fi identificat cu acid clorhidric;

b) oxidul superior a sulfului are formula SO2;

c) bromul în condiţii normale se află în stare lichidă;

d) metanul nu este inert din punctul de vedere chimic. 4p.

**3.**Propuneţi structura electronică al atomului de fosfor , incercuiţi electronii de valenţă, scrieţi

formula compusului cu hidrogenul, formula oxidului şi hidroxidului superior, indicaţi

caracterul lor. 8p.

**4.** Care din următoarele proprietăţi sunt caracteristice nemetalelor:

A.F. Au luciu metalic;

A.F. Conduc curentul electric;

A.F. Se găsesc în toate trei stări de agregare;

A.F. Au temperaturi joase de topire şi fierbere. 4p .

**5.** Terminaţi următoarele reacţii chimice, denumiţi toate substanţele participante, propuneţi forme ionice - completă şi redusă:

Na2CO3 + HNO3 =

Fe(OH)3 + H2SO4  = 8p.

**6.Problema.** Calculaţi volumul amoniacului , ce se formează la interacţiune 7,4g a hidroxidului de calciu cu clorură de amoniu. 7p.

**V- 1I**

**1.**Scrieţi propoziţia pînă la sfîrşit:

În molecula bromului se prezintă legătura...................................................................2p.

**2.**Alegeţi răspunsuri corecte:

a) sulfat-ion poate fi identificat cu ionii de aluminiu;

b) oxidul superior a fosforului are formula P2O5;

c) fluorul în condiţii normale se află în stare lichidă;

d) amoniacul greu se dizolvă în apă. 4p.

**3.** Propuneţi structura electronică al atomului de azot , incercuiţi electronii de valenţă, scrieţi

formula compusului cu hidrogenul, formula oxidului şi hidroxidului superior, indicaţi

caracterul lor. 8p.

**4.** Care din următoarele proprietăţi sunt caracteristice nemetalelor:

A.F. Au reţea cristalină moleculară;

A.F. Conduc slab căldura;

A.F. Se găsesc în stare solidă ;

A.F. Au în molecule legătura covalentă. 4p .

**5.** Terminaţi următoarele reacţii chimice, denumiţi toate substanţele participante, propuneţi forme ionice - completă şi redusă:

K2CO3 + H2SO4 =

Cu(OH)2 + HCl  = 8p.

**6.Problema.** Calculaţi volumul clorurii de hidrogen , ce se formează la interacţiune 5.85 g a clorurii de sodiu cristalin cu acidul sulfuric concentrat. 7p.

**Baremul**

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

0-3 4-5 6-7 8-11 12-15 16-19 20-22 23-29 30-31 32-33