**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