

Data.....
Numele și prenumele elevului
Clasa.....

Test de evaluare inițială
Clasa a IX-a

Subiecte:

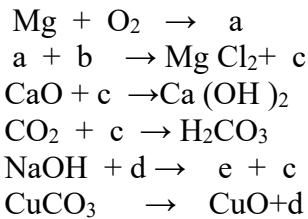
1. Scrieți formulele chimice ale următoarelor substanțe : acid azotic , oxid de aluminiu , carbonat de calciu , clor , sulfat de cupru , hidroxid de potasiu , zinc , azotat de bariu , acid sulfuric , oxigen..... **10 p**

2 . Completați spațiile neocupate în tabelul de mai jos și elementul indicat în prima coloană : **10 p**

Elementul	Oxid	Acid	Bază	Sare
<i>K</i>		----		
<i>S</i>		H ₂ SO ₃	-----	
		----		Al(NO ₃) ₃
	N ₂ O ₅		----	-----

Obs. : În căsuțele în care e trasă linie ,nu scrieți nimic .

3. Completați ecuațiile reacțiilor chimice. Denumiți produșii de reacție. **25 p**



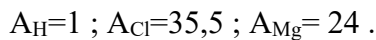
4. Completați punctele din afirmațiile de mai jos : **15 p**

a) partea centrală a atomului este încărcat ; b) particulele încărcate negativ sunt și se află în ; c) numărul atomic *Z* indică , d) 2 dintre metalele alcaline sunt , e) 2 dintre nemetalele monovalente sunt ; f) 2 dintre nemetale solide pot fi

5 . Calculați cantitățile de sare și apă necesare preparării a 300 g soluție de NaCl de concentrație 5% . **10 p**

6. Ce masă de soluție de HCl de concentrație 7,3% reacționează cu 60 g Mg ?

Se dau :



20 p

Notă : Se acordă 10 puncte din oficiu . Total - 100p

Toate subiectele sunt obligatorii .

TEST INITIAL - CLASA A IX -A - SEPT. 2013 - BAREM DE NOTARE

1. 10 formule x 1p = **10 p**
 2. 10 formule x 1p = **10 p**
 3. **25 p** = 10 p (5 formule necunoscute x 2 p) + 15p pentru cele 6 ecuații chimice
 4. **15 p** = 6 x 2,5 p
 5. **10 p** = 2,5p formula conc. + 2,5 p masa de apă + 5 p md
 6. **20 p** = 5p ec.rc . + 5p masa HCl pe ec. + formula conc. + 5p masa soluției de acid
- Total - **100p**