



Test inițial la CHIMIE- clasa a IX-a
Varianta 1

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

- ◆ Pentru orice soluție corectă, chiar dacă este diferită de cea din barem, se acordă punctajul corespunzător.
- ◆ Nu se acordă fracțiuni de punct, dar se pot acorda punctaje intermediare pentru rezolvări parțiale, în limitele punctajului indicat în barem.
- ◆ Se acordă 10 puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea punctajului obținut la 10.

Subiectul A - 5 puncte	1. A; 2. F; 3. F; 4. F; 5. A.	1p 1p 1p 1p 1p
Subiectul B - 15 puncte	1. a; 2. b; 3. c; 4. b; 5. c.	3p 3p 3p 3p 3p
Subiectul C - 20 puncte	1. 4 reactanți / produși identificați x 1 punct fiecare 4 reacții chimice egalate x 2 p fiecare 2. 4 precizări (tipul reacției chimice) x 2 puncte	12 puncte 4p 8p 8 puncte
Subiectul D - 32 puncte	1. 8 formule chimice x 1punct 8 denumiri chimice x 1punct 2. 16 formule chimice clasificate corect x 1 punct fiecare	16 puncte 8p 8p 16 puncte
Subiectul E - 18 puncte	2. a. ecuația reacției chimice (reactanți, produși, egalare /5 precizări x 1p) b. -calculul masei de magneziu pur / 2,4 g Mg _{pur} -calculul masei de acid clorhidric/ 7,3 g HCl -calculul masei de soluție de acid clorhidric 9,125% / 80 g sol. HCl 9,125% 1. a. ecuația reacției chimice (reactant, produși, egalare /4 precizări x 1p) b. -calculul cantității de clorat de potasiu introduse / 0,1 kmoli KClO ₃ introdus -calculul cantității de oxigen obținute/ 0,12 kmoli O ₂ -calculul cantității de clorat de potasiu transformate / 0,08 kmoli -calculul randamentului / 80%	10 puncte 5 puncte 5 puncte 1p 2p 2p 8 puncte 4 puncte 4 puncte 1p 1p 1p 1p