



Test inițial la CHIMIE- clasa a IX-a
Varianta 2

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. A; 4. F; 5. A.	1p 1p 1p 1p 1p
Subiectul B - 15 puncte	1. a; 2. c; 3. b; 4. a; 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	1. a. ecuația reacției chimice (reactanți, produși, egalare /5 precizări x 1p) b. -calculul masei de aluminiu pur / 5,4 g Al _{pur} -calculul masei de acid clorhidric/ 21,9 g HCl -calculul masei de soluție de acid clorhidric 18,25% / 120 g sol. HCl 18,25% 2. a. ecuația reacției chimice (reactant, produși, egalare /4 precizări x 1p) b. -calculul cantității de clorat de potasiu introduse / 0,2 kmoli KClO ₃ introdus -calculul cantității de oxigen obținute/ 0,24 kmoli O ₂ -calculul cantității de clorat de potasiu transformate / 0,16 kmoli -calculul randamentului / 80%	10 puncte 5 puncte 5 puncte 1p 2p 2p 8 puncte 4 puncte 4 puncte 1p 1p 1p 1p