



Test inițial la CHIMIE- clasa a IX-a
Model

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 I - 30 puncte	a) 1. A; 2. F; 3. A; 4. A; 5. F	10 puncte $5 \times 2p = 10p$
	b) 2 asocieri \times 5p fiecare asociere corectă	10 puncte $2 \times 5p = 10p$
	c) 1. C; 2. A	10 puncte $2 \times 5p = 10p$
Subiectul al II-lea - 30 puncte	a) Completarea celor șase cerințe a. Notarea celor trei formule chimice Notarea celor trei denumiri științifice b. Așezarea corespunzătoare a celor șase formule chimice în tabel	6 puncte $3 \times 1p = 3p$ $3 \times 1p = 3p$ $6 \times 1p = 6p$
	b) Scrierea celor patru reactanți/ produși lipsă Egalarea ecuațiilor reacțiilor chimice	16 puncte $4 \times 3p = 12p$ $4 \times 1p = 4p$
	c. Notarea tipului reacției chimice	8 puncte $4 \times 2p = 8p$
Subiectul al III-lea - 30 puncte	a) - scrierea ecuației reacției chimice (reactanți, produși, egalare /5 precizări \times 1p) -calculul masei de magneziu pur: 2,4 g -calculul masei de acid clorhidric: $0,2 \times 36,5 \text{ g HCl} = 7,3 \text{ g HCl}$ -calculul masei de soluție de acid clorhidric: 80 g sol. HCl 18,25%	10 puncte 5p 1p 2p 2p
	b) - calculul volumului de gaz teoretic: $0,1 \times 22,4 \text{ L} = 2,24 \text{ L}$ - calculul volumului de gaz practic obținut: $2,24 \times 0,9 = 2.016 \text{ L}$	10 puncte 5p 5p
	c) - scrierea ecuației reacției chimice (reactant, produși, egalare) - calculul masei de aluminiu în exces: 2,7 g	10 puncte 4p 6p