

Concurs chimie clasa a IX-a
Barem de corectare

Subiectul I.

Nr. întrebare	a	b	c
1.	A	F	A
2.	F	A	F
3.	A	A	A
4.	A	A	A
5.	A	A	A
6.	F	A	A
7.	F	F	A
8.	F	A	A
9.	F	A	F
10.	F	F	A

Subiectul II.

A. 10 puncte, 1 punct pentru fiecare ecuație sau răspuns corect

B. 20 puncte, 1 punct pentru fiecare element și răspuns corect

Nr		element e	p.
1.	Elementul cu cel mai pronunțat caracter nemetalic	D	1
2.	Elementul cu cel mai pronunțat caracter metalic	X	1
3.	Elementul al cărui atom are raza atomică cea mai mare	X	1
4.	Elementul al cărui atom are energia de ionizare cea mai mică	X	1
5.	Elementul al cărui cation are configurație de gaz rar	XEGL	4
6.	Elementul al cărui atom are electronul distinctiv pe un orbital p	ADRT	4
7.	Elementul al cărui ion are configurația: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$	Q	1
8.	Elementul al cărui atom are 4 electroni de valență	AL	2
9.	Elementul al cărui ion monovalent este izoelectronic cu atomul elementului T	RX	2
10.	Elementul al cărui atom are 6 orbitali monoelectronici	M	1
11.	Elementul al cărui atom formează anioni monovalenți	DR	2

Subiectul III.

A. 10 puncte

- a. 5 puncte:
- ecuatia reactiei: 1punct
 - calcule pe baza reactiei: 2 puncte
 - $c=45,97\%$ (2 puncte)
- b. 5 puncte:
- ecuatia reactiei: 1punct
 - calcule pe baza reactiei: 2 puncte
 - $V= 300$ ml sol (2 puncte)

B. 10 puncte

- a ecuatia reactiei: 1punct
 $m=1,435$ g AgCl (2 puncte)
- b $m= 0,85$ g NaNO₃ (2 puncte)
 $m= 0,585$ g NaCl (2 puncte)
- c $c_{\text{ioni Na}}= 1\text{M}$ $c_{\text{ioni azotat}}= 0,5\text{ M}$ $c_{\text{ioni clorura}}= 0,5\text{ M}$ (3 puncte)

C. 10 puncte

- a. $c =17,15\%$ (4 puncte)
- b. $m = 141,94$ g CuSO₄·5H₂O (6 puncte)