

**BAREM DE CORECTARE ȘI NOTARE
pentru testare unică**

Disciplina: CHIMIE
Clasa: a VII - a

Notă: Orice altă variantă de rezolvare, dacă este corectă și se ajunge la rezultatul corect, va primi punctajul maxim.

Se acordă punctaje parțiale în funcție de gradul de rezolvare a cerințelor.

Subiectul I	20 puncte
1) Se acordă câte 1 punct pentru fiecare (Simbol + denumire) / metal sau nemetal	8 puncte
2) Pentru fiecare aliaj + elemente chimice componente: Alamă – 1punct ; Cupru și zinc – 1punct Bronz – 1 punct ; Cupru și staniu – 1 punct	4 puncte
3) Se acordă câte 1 punct pentru fiecare metal greu sau metal ușor	8 puncte

Subiectul II	20 puncte
1) Se acordă câte 2 puncte pentru completarea corectă a fiecărui spațiu punctat (<u>H₂O</u> sau apă - 2p , <u>polară</u> – 2p , <u>lichidă</u> – 2p , <u>solvent</u> – 2p , <u>ser fiziologic</u> – 2p)	10 puncte
2) Modelarea procesului de ionizare a sodiului – 4 puncte Modelarea procesului de ionizare a clorului – 4 puncte Scrierea compusului ionic rezultat – 2 puncte	10 puncte

Subiectul III	20 puncte
1) Valența reprezintă capacitatea atomilor unui element de a se combina cu alți atomi, formând legături chimice, și este determinată de numărul de electroni de pe ultimul strat (electroni de valență). A – 1p Aluminiul (Z=13) are valența I. F – 1p Cuprul, fierul și sulfurile pot avea mai multe valențe. A – 1p Valența metalelor se stabilește față de hidrogen și oxigen. A – 1p	4 puncte
2) Pentru fiecare casetă din tabel completată corect se acordă câte 2 puncte	16 puncte

Subiectul IV	30 puncte
1) Pentru modelarea moleculei de amoniac se acordă 6 puncte Pentru modelarea moleculei de metan se acordă 6 puncte	12 puncte
2) a) Pentru identificarea aliajului <u>bronz</u> se acordă 3 puncte Pentru determinarea masei aliajului se acordă 5 puncte $m_{\text{aliaj}} = 16 \cdot 50\text{g} = 800 \text{ g}$ b) Pentru determinarea masei de cupru se acordă 5 puncte $m_{\text{cupru}} = (90\%) \cdot 800 \text{ g} = 720 \text{ g cupru}$ Pentru determinarea masei de staniu se acordă 5 puncte $m_{\text{staniu}} = (10\%) \cdot 800 \text{ g} = 80 \text{ g staniu.}$	18 puncte

Oficiu	10 puncte
---------------	------------------