

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului acordat	Total punctaj item
1	Pentru fiecare completare corectă	1p x 5 = 5 p	5 p
2	Pentru fiecare completare corectă conform caracteristicilor	1p x 6 = 6 p	6 p
3	Pentru calcularea corectă a <i>tuturor</i> gradelor de oxidare Pentru alcătuirea corectă a ecuațiilor electronice Pentru stabilirea corectă a bilanțului electronic Pentru indicarea corectă a oxidantului și reducătorului Pentru indicarea corectă a proceselor de oxidare și reducere Pentru egalarea corectă a ecuației	1p 1p x 2 = 2 p 1p 1p 1p 1p	7 p
4	Pentru fiecare alegere corectă	1p x 5 = 5 p	5 p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice** Pentru calcularea corectă $m(\text{CaCl}_2) \rightarrow v(\text{CaCl}_2)$ Pentru calcularea corectă $v(\text{Na}_3\text{PO}_4)$ Pentru determinarea și argumentarea excesului Pentru calcularea corectă: $v(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) \rightarrow m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2)$ Pentru determinarea corectă a $m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2)/120 \text{ l}$ de băutură și argumentarea concluziei Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 2p 1p x 2 = 2 p 1p 1p 1p x 2 = 2 p 2p 1p	12 p
6*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerințelor **	2p x 4 = 8 p	8 p
7*	Pentru fiecare completare corectă	1p x 6 = 6 p	6 p
8*	Pentru fiecare formulă de structură semidesfășurată corectă conform cerințelor Pentru fiecare denumire corectă	1p x 4 = 4 p 1p x 3 = 3p	7 p
9*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerințelor** - în cazul utilizării formulelor moleculare în locul formulelor de structură semidesfășurate, ecuația reacției respective se apreciază cu un punct	2p x 4 = 8 p	8 p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuației reacției în formă generală** Pentru calcularea corectă a $v(\text{Ag}) \rightarrow v(\text{aldehidă}) \rightarrow M(\text{aldehydei})$ după v și m Pentru calcularea $M(\text{aldehydei})$ după formula generală Pentru calcularea corectă a $n \rightarrow \text{FM}(\text{aldehydei})$ Pentru calcularea corectă a $m(\text{aldehydei})$ ce corespunde cantității de 0,2 moli Pentru calcularea corectă a $\omega(\text{aldehydei})$ în lotul de lac și argumentarea răspunsului Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 2p 1p x 3 = 3p 1p 1p x 2 = 2p 1p 1p 1p	12 p
11*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru calcularea corectă: $m(\text{sol. H}_2\text{SO}_4) \rightarrow m(\text{H}_2\text{SO}_4) \rightarrow v(\text{H}_2\text{SO}_4) \rightarrow C(\text{sol. H}_2\text{SO}_4)_{\text{preparate}}$ Pentru scrierea corectă a ecuației de disociere a H_2SO_4 Pentru calcularea corectă $[\text{H}^+] \rightarrow \text{pH}$ Pentru argumentarea răspunsului Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 1p x 4 = 4 p 1p 1p x 2 = 2 p 1p 1p	10 p
12*	Pentru fiecare completare corectă Pentru scrierea corectă a ecuației reacției de identificare, conform condițiilor indicate: <i>pentru EM ** - 2p; pentru EIC** - 2p;</i> <i>pentru toate formulele și coeficienții corecți în EIR - 1p</i>	1p x 8 = 8 p 5 p	13 p

* Itemii, marcați cu asterisc (*) conțin sarcini cu caracter divergent și presupun mai multe variante de răspuns / metode de rezolvare.

* Itemii nr. 5, 10, 11 (rezolvări de probleme):

- la calcularea „v”, „m”, sau „V”/C substanței după ecuația reacției/ecuația de disociere se cere argumentarea calculelor prin corelațiile respective, notate direct în ecuație sau separat;
- dacă la o anumită etapă a rezolvării este comisă o eroare de calcul ce duce după sine modificări în calculele următoare, eroarea comisă se depunțează o singură dată;
- pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice altă metodă se va acorda punctajul maximal.

** Pentru ecuațiile chimice: *toate formule corecte - 1p, stabilirea corectă a tuturor coeficienților - 1p.*