

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului acordat	Total punctaj item
1	Pentru fiecare alegere corectă	1p x 6 = 6 p	6 p
2*	Pentru fiecare formulă chimică corectă care corespunde caracteristicii propuse	1p x 8 = 8 p	8 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 completare corectă	1p x 4 = 4 p	4 p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice ce decurge** Pentru specificarea reacției ce nu decurge (schematic sau textual) Pentru calcularea corectă: $v(\text{H}_2\text{SO}_4) \rightarrow v(\text{Al}) \rightarrow m(\text{Al}) \rightarrow \omega(\text{Al}) \rightarrow \omega(\text{Cu})$ Pentru argumentarea corespunderii cerințelor tehnologice Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 2p 1p 1p x 5 = 5 p 1p 1p	11p
6*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice cu un reagent comun ** <i>- dacă reagentul selectat interacționează doar cu una din substanțele propuse, ecuația corectă a reacției respective se apreciază cu un punct</i>	2p x 4 = 8 p	8 p
7*	Pentru fiecare formulă de structură semidesfășurată care corespunde caracteristicii propuse <i>- în sarcina nr. 3 în cazul indicării metanului se acceptă notarea CH₄ sau FS desfășurată</i>	1p x 5 = 5 p	5 p
8	I. Pentru fiecare completare corectă conform cerințelor II. Pentru fiecare alegere corectă	1p x 4 = 4 p 1p x 4 = 4p	8 p
9*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerințelor** <i>- în cazul utilizării formulelor moleculare în locul formulelor de structură semidesfășurate, ecuația reacției respective se apreciază cu un punct;</i> <i>- în sarcina nr. 3 în cazul indicării ecuației reacției de obținere a alcoolului din glucoză se acceptă utilizarea formulelor moleculare</i>	2p x 4 = 8 p	8 p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuațiilor chimice** Pentru calcularea corectă a $v(\text{C}_2\text{H}_2) \rightarrow v(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}) \rightarrow v(\text{acid}) \rightarrow m(\text{acid})$ Pentru calcularea corectă a $\omega(\text{acid})_{15 \text{ kg maioneză}}$ și argumentarea răspunsului Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 2p x 2 = 4p 1p x 4 = 4p 1p x 2 = 2p 1p	12 p
11*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru calcularea corectă $m(\text{sol. HNO}_3) \rightarrow m(\text{HNO}_3) \rightarrow v(\text{HNO}_3) \rightarrow C(\text{HNO}_3)$ Pentru scrierea corectă a ecuației de disociere a HNO ₃ Pentru calcularea corectă a [H ⁺] → a pH-ului Pentru indicarea corectă a aditivului 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 depunctează 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.*