

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru fiecare răspuns corect.....	1 x 7 = 7 p	7 p
2*	Pentru fiecare completare corectă a spațiilor libere din tabel..... Pentru indicarea corectă a unei proprietăți fizice..... Pentru indicarea corectă a unui domeniu concret de utilizare.....	1 x 8 = 8 p 1p 1p	10 p
3	Pentru indicarea corectă a tipului reacției chimice..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	1 x 2 = 2 p 2 x 2 = 4 p	6 p
4	Pentru fiecare completare corectă a spațiilor libere din tabel..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice** .....	1 x 6 = 6 p 2 x 2 = 4 p	10 p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă a $M(\text{Fe}_2\text{O}_3) = 160 \text{ g/mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{Fe}_2\text{O}_3) = m/M = 160 \text{ g}/160 \text{ g/mol} = 1 \text{ mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{HCl})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{HCl}) = 6 \text{ mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $M(\text{HCl}) = 36,5 \text{ g/mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $m(\text{HCl}) = v \cdot M = 36,5 \text{ g/mol} \cdot 6 \text{ mol} = 219 \text{ g}$ ..... Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură ..... <i>Pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice altă metodă se va acorda punctajul maximal.</i>	1 p 1 p 1 p 1 p 1 p 1 p 1 p 1 p	8 p
6	Pentru fiecare completare corectă a enunțurilor propuse.....	1 x 8 = 8 p	8 p
7	Pentru scrierea corectă a formulelor sărurilor..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor de disociere..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției (EM, EIC, EIR) ..... - pentru toate formulele corecte în EM..... <i>1p</i> - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EM ..... <i>1p</i> - pentru toate formulele corecte în EIC..... <i>1p</i> - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EIC..... <i>1p</i> - pentru toate formulele și coeficienții în EIR..... <i>1p</i>	1 x 2 = 2 p 1 x 2 = 2 p 1 x 5 = 5 p	9 p
8	Pentru fiecare alegere corectă.....	1 x 7 = 7 p	7 p
9*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel ..... Pentru fiecare răspuns corect.....	1 x 5 = 5 p 1 x 3 = 3 p	8 p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{C}_2\text{H}_2) = V/V_m = 4,48 \text{ l}/22,4 \text{ l/mol} = 0,2 \text{ mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{O}_2)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{O}_2) = 0,5 \text{ mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $V(\text{O}_2) = v \cdot V_m = 22,4 \text{ l/mol} \cdot 0,5 \text{ mol} = 11,2 \text{ l}$ ..... Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură ..... <i>Pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice altă metodă se va acorda punctajul maximal.</i>	1 p 1 p 1p 1 p 1 p 1p	6 p
11*	Pentru scrierea corectă a fiecărei ecuații de reacție chimică **.....	2 x 4 = 8 p	8 p
12*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere ..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice** .....	1 x 9 = 9 p 2 x 2 = 4 p	13 p

Total 100 p

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

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

Itemii nr. 5 și 10 (rezolvări de probleme):

- la calcularea „v” sau „m” substanței după ecuația reacției, se cere argumentarea calculelor prin corelațiile respective, notate direct în ecuație sau aparte;
- 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.