

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru fiecare completare corectă a enunțurilor propuse.....	1 x 11 = 11 p	11 p
2*	Pentru indicarea corectă a tipului legăturii chimice..... Pentru indicarea corectă a proprietăților fizice..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	1 x 3 = 3 p 1 x 2 = 2 p 2 x 2 = 4 p	9 p
3	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	2 x 3 = 6 p	6 p
4	Pentru indicarea corectă a tipului reacției chimice..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice**.....	1 x 3 = 3 p 2 x 3 = 6 p	9 p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{CO}_2) = V/V_m = 67,2 \text{ l}/22,4 \text{ l/mol} = 3 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{LiOH})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{LiOH}) = 6 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $M(\text{LiOH}) = 24 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $m(\text{LiOH}) = v \cdot M = 24 \text{ g/mol} \cdot 6 \text{ mol} = 144 \text{ g}$ 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	7 p
6	Pentru fiecare alegere corectă	1 x 8 = 8 p	8 p
7	Pentru scrierea corectă a formulelor sărurilor..... Pentru scrierea corectă a denumirilor sărurilor..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției (EM, EIC, EIR) - pentru toate formulele corecte în EM.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EM.....1p - pentru toate formulele corecte în EIC.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EIC.....1p - pentru toate formulele și coeficienții în EIR.....1p	1 x 2 = 2 p 1 x 2 = 2 p 1 x 5 p	9 p
8	Pentru fiecare alegere corectă.....	1 x 7 = 7 p	7 p
9*	Pentru fiecare completare corectă a enunțurilor..... Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel	1 x 3 = 3 p 1 x 4 = 4 p	7 p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă $M(\text{HCOOH}) = 46 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{HCOOH}) = m/M = 9,2 \text{ g}/46 \text{ g/mol} = 0,2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{HCOONa})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{HCOONa}) = 0,2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $M(\text{HCOONa}) = 68 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $m(\text{HCOONa}) = v \cdot M = 68 \text{ g/mol} \cdot 0,2 \text{ mol} = 13,6 \text{ g}$ 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	8 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 unei proprietăți fizice..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice**.....	1 x 8 = 8 p 1 p 2 x 1 = 2 p	11 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 depunctează o singură dată.