

| Item | Etape, răspunsuri și norme de evaluare | Specificarea punctajului | Total punctaj |
|------|--|---|---------------|
| 1* | Pentru fiecare completare corectă a spațiilor libere din tabel..... | 1 x 9 = 9 p | 9 p |
| 2* | Pentru scrierea corectă a fiecărei formule corespunzătoare tipului de legătură Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **..... | 1 x 4 = 4 p 2 x 2 = 4 p | 8 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 $M(\text{Ca}(\text{OH})_2) = 74 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{Ca}(\text{OH})_2) = m/M = 148 \text{ g} / 74 \text{ g/mol} = 2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{NH}_3)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{NH}_3) = 4 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $V(\text{NH}_3) = v \cdot V_m = 4 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ l/mol} = 89,6 \text{ l}$ 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 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 formulei chimice..... Pentru scrierea corectă a denumirii substanței..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor de disociere..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției (EM, EIC, EIR) - pentru toate formulele corecte în EM.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EM1p - 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 p 1 p 1 x 2=2 p 1 x 5=5 p | 9 p |
| 8 | Pentru fiecare răspuns corect..... | 1 x 8= 8 p | 8 p |
| 9* | Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel Pentru scrierea corectă a formulei și denumirii izomerului Pentru scrierea corectă a formulei și denumirii omologului..... | 1 x 6 = 6 p 1 x 2 = 2 p 1 x 2 = 2 p | 10 p |
| 10* | Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru calcularea corectă $M(\text{C}_6\text{H}_5\text{-Cl}) = 112,5 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{C}_6\text{H}_5\text{-Cl}) = m/M = 225 \text{ g} / 112,5 \text{ g/mol} = 2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH}) = 2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă $M(\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH}) = 94 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $m(\text{C}_6\text{H}_5\text{-OH}) = v \cdot M = 2 \text{ mol} \cdot 94 \text{ g/mol} = 188 \text{ g}$ 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 |
| 11* | Pentru scrierea corectă a fiecărei ecuații de reacție chimică **..... | 2 x 4 = 8 p | 8 p |
| 12* | Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel..... Pentru scrierea corectă a unei proprietăți fizice..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice** | 1 x 8 = 8 p 1 p 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.