

Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – BAC, 2023 Eșanțion 2.

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 completarea corectă a spațiilor libere Pentru fiecare răspuns corect	1 x 4 = 4 p 1 x 4 = 4 p	8 p
3	Pentru selectarea corectă a formulelor substanțelor Pentru scrierea corectă a denumirilor substanțelor Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice**	1 x 3 = 3 p 1 x 3 = 3 p 2 x 2 = 4 p	10 p
4*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice**	1 x 3 = 3 p 2 x 2 = 4 p	7 p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă a $M(K_2CO_3) = 138 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(K_2CO_3) = m/M = 276\text{g} / 138 \text{ g/mol} = 2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(CO_2)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(CO_2) = 2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $V(CO_2) = v \cdot V_m = 2 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ l/mol} = 44,8 \text{ l}$ 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 răspuns corect	1 x 7 = 7 p	7 p
7	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel 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 4 = 4 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 scrierea corectă a formulei izomerului Pentru scrierea corectă a denumirii izomerului Pentru scrierea corectă a formulei omologului Pentru scrierea corectă a denumirii omologului	1 x 6 = 6 p 1p 1p 1p 1p	10 p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru indicarea corectă $M(Ag) = 108 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(Ag) = m/M = 21,6 \text{ g} / 108 \text{ g/mol} = 0,2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(CH_3CH=O)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(CH_3CH=O) = 0,1 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă $M(CH_3CH=O) = 44 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $m(CH_3CH=O) = v \cdot M = 44 \text{ g/mol} \cdot 0,1 \text{ mol} = 4,4 \text{ g}$ 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
11*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere Pentru scrierea corectă a fiecărei ecuații de reacție chimică **	1 x 3 = 3 p 2 x 3 = 6 p	9 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.