

Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – BAC, 2023 Eșantion 1.

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 din tabel Pentru scrierea corectă a ecuației reacției de obținere ** Pentru indicarea corectă unui domeniu concret de utilizare	1 x 6 = 6 p 1 x 2 = 2 p 1p	9 p
3	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **	2 x 3 = 6 p	6 p
4*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel 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 $v(\text{SO}_2) = V/V_m = 44,8 \text{ l} / 22,4 \text{ l/mol} = 2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{Na}_2\text{SO}_3)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $M(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 126 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $m(\text{Na}_2\text{SO}_3) = v \cdot M = 2 \text{ mol} \cdot 126 \text{ g/mol} = 25,2 \text{ g}$ 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 1p	7 p
6	Pentru fiecare completare corectă a spațiilor libere din enunțuri	1 x 9 = 9 p	9 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..... 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 4 = 4 p 1 x 5 = 5 p	9 p
8	Pentru fiecare alegere corectă	1 x 8 = 8 p	8 p
9*	Pentru scrierea corectă a denumirii substanței Pentru scrierea corectă a denumirii grupei funcționale Pentru scrierea corectă a formulei generale a clasei de compuși Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel	1p 1p 1p 1 x 6 = 6 p	9 p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă $M(\text{CH}_3\text{COOH}) = 60 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{CH}_3\text{COOH}) = m/M = 120 \text{ g} / 60 \text{ g/mol} = 2 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} = 1 \text{ mol}$ Pentru calcularea corectă $M(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} = 158 \text{ g/mol}$ Pentru calcularea corectă a $m(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} = v \cdot M = 158 \text{ g/mol} \cdot 1 \text{ mol} = 158 \text{ g}$ 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 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.