

Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – BAC, 2026, Eșantion_1

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1*	Pentru fiecare completare corectă a spațiilor libere din tabel.....	1 x 8 = 8 p	8 p
2	Pentru indicarea corectă a literelor corespunzătoare în spațiile libere Pentru indicarea corectă a formulelor substanțelor în spațiile libere	1 x 4 = 4 p 1 x 4 = 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 fiecare răspuns corect Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice**	1 x 2 = 2 p 1 x 3 = 3 p 2 x 2 = 4 p	9 p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația reacției..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{CO}_2)$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{K}_2\text{CO}_3)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte) Pentru calcularea corectă a $M(\text{K}_2\text{CO}_3)$ Pentru calcularea corectă a $m(\text{K}_2\text{CO}_3)$ Pentru calcularea corectă a volumului mustului 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 spațiilor libere	1 x 8 = 8 p	8 p
7	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel Pentru scrierea corectă a ecuației reacției (EM, EIC, EIR) <i>- pentru toate formulele corecte în EM.....1p</i> <i>- pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EM1p</i> <i>- pentru toate formulele corecte în EIC.....1p</i> <i>- pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EIC.....1p</i> <i>- pentru toate formulele și coeficienții în EIR.....1p</i>	1 x 4 = 4 p 1 x 5 = 5 p	9 p
8	Pentru fiecare indicare corectă a literei corespunzătoare	1 x 7 = 7 p	7 p
9*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel	1 x 7 = 7 p	7 p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația reacției..... Pentru calcularea corectă $M(\text{CH}_3\text{COOH})$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{CH}_3\text{COOH})$ Pentru calcularea corectă a $v((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte) Pentru calcularea corectă a $M((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca})$ Pentru calcularea corectă a $m((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca})$ Pentru calcularea corectă a masei soluției $((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca})$ 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	9 p
11*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **	2 x 4 = 8 p	8 p
12*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel Pentru indicarea corectă a unei proprietăți fizice Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice**	1 x 10 = 10 p 1 p 2 x 1 = 2 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 depunctează o singură dată.