

Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – BAC, 2024 Sesiunea de bază

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru fiecare completare corectă	1 x 11 = 11 p	11 p
2*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere Pentru scrierea corectă a unei proprietăți fizice Pentru scrierea corectă a unui domeniu concret de utilizare Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice**	1 x 4 = 4 p 1 p 1 p 1 x 2 = 2 p	8 p
3	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice**	1 x 4 = 4 p 2 x 2 = 4 p	8 p
4*	Pentru indicarea corectă a tipului reacției chimice 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 scrierea corectă a M(Al) Pentru calcularea corectă a v(Al) Pentru calcularea corectă a v(Al ₂ (SO ₄) ₃) după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte) Pentru indicarea corectă a M(Al ₂ (SO ₄) ₃)..... Pentru calcularea corectă a m(Al ₂ (SO ₄) ₃) 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 răspuns corect	1 x 7 = 7 p	7 p
7*	Pentru scrierea corectă a formulelor substanțelor..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor de disociere 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 2 = 2 p 1 x 2 = 2 p 1 x 5 = 5 p	9 p
8*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere	1 x 8 = 8 p	8 p
9*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel Pentru scrierea corectă a formulei și denumirii unui izomer Pentru scrierea corectă a formulei și denumirii unui omolog	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 notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă v(CO ₂) Pentru calcularea corectă a v((HCOO) ₂ Ca) după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte) Pentru indicarea corectă a M((HCOO) ₂ Ca) Pentru calcularea corectă a m((HCOO) ₂ 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	7 p
11*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	2 x 4 = 8 p	8 p
12*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere Pentru scrierea corectă a formulei substanței Pentru scrierea corectă a unei proprietăți fizice Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice**	1 x 5 = 5 p 1 p 1 p 1 x 2 = 2 p	9 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.