

**Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – BAC, 2024 Eșantion - Testul 2.**

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru fiecare răspuns corect .....	1 x 10 = 10 p	10 p
2*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere ..... Pentru scrierea corectă a unui domeniu concret de utilizare ..... Pentru scrierea corectă a unei proprietăți fizice ..... 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 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 $M(\text{Fe}_2\text{O}_3)$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{Fe}_2\text{O}_3)$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{Fe})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte) ..... Pentru indicarea corectă a $M(\text{Fe})$ ..... Pentru calcularea corectă a $m(\text{Fe})$ ..... 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 formulei substanței ..... 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 EM .....1p</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 2 = 2 p  1 x 5 = 5 p	7 p
8*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere .....	1 x 9 = 9 p	9 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 $v(\text{HCH=O})$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{Ag})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte) ..... Pentru indicarea corectă a $M(\text{Ag})$ ..... Pentru calcularea corectă a $m(\text{Ag})$ ..... 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 denumirii 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.