

**Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – BAC\_2026\_Prestare**

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 tipului legăturii chimice în spațiile libere ..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice** ..... Pentru indicarea corectă a unei proprietăți fizice .....	1 x 3 = 3 p 2 x 2 = 4 p 1p	8 p
3	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice** .....	2 x 4 = 8 p	8 p
4*	Pentru indicarea corectă a tipului reacției chimice ..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice** ..... Pentru scrierea corectă a unui domeniu de utilizare .....	1 x 3 = 3 p 2 x 2 = 4 p 1 p	8 p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația reacției ..... Pentru calcularea corectă a msb.(HCl) ..... Pentru calcularea corectă a M(HCl) ..... Pentru calcularea corectă a v(HCl) ..... Pentru calcularea corectă a v(Cl <sub>2</sub> ) după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte) ..... Pentru calcularea corectă a V(Cl <sub>2</sub> ) ..... 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 încercuire corectă .....	1 x 7 = 7 p	7 p
7*	Pentru scrierea corectă a formulelor chimice ..... Pentru scrierea corectă a fiecărei ecuații de disociere ..... 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 2 = 2 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 ..... Pentru scrierea corectă a formulei și denumirii izomerului de catenă ..... Pentru scrierea corectă a formulei și denumirii izomerului de poziție .....	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 calcularea corectă M(CH <sub>3</sub> COOH) ..... Pentru calcularea corectă a v(CH <sub>3</sub> COOH) ..... Pentru calcularea corectă a v(CH <sub>3</sub> COOCH <sub>3</sub> ) după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte) ..... Pentru calcularea corectă a M(CH <sub>3</sub> COOCH <sub>3</sub> ) ..... Pentru calcularea corectă a m(CH <sub>3</sub> COOCH <sub>3</sub> ) ..... Pentru calcularea corectă a numărului de flacoane ..... 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 ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	2 x 4 = 8 p	8 p
12*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel ..... Pentru indicarea corectă a unui domeniu de utilizare ..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice** .....	1 x 8 = 8 p 1p 1 x 2 = 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.