

**Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist –Testul 1, 2019.**

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru fiecare răspuns corect.....	1 x 9 = 9 p	<b>9 p</b>
2	Pentru selectarea corectă a fiecărei litere.....	1 x 8 = 8 p	<b>8 p</b>
3*	Pentru completarea corectă a fiecărui spațiu liber din tabel..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	1 x 6 = 6 p 2 x 2 = 4 p	<b>10 p</b>
4	Pentru indicarea corectă a fiecărui tip de reacție ..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice** .....	1 x 4 = 4 p 2 x 3 = 6 p	<b>10p</b>
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru determinarea corectă a $M((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = 192 \text{ g/mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $v((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = m/M = 192\text{g}/96 \text{ g/mol} = 2 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{NH}_3)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{NH}_3) = 4 \text{ mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $V(\text{NH}_3) = v \cdot V_m = 4 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ l/mol} = 89,6 \text{ l}$ 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	<b>7p</b>
6	Pentru fiecare răspuns corect.....	1 x 7 = 7 p	<b>7 p</b>
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 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 4 = 4 p 5 p	<b>9 p</b>
8	Pentru fiecare selectare corectă.....	1 x 7 = 7 p	<b>7 p</b>
9*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel ..... Pentru fiecare afirmație corectă.....	1 x 6 = 6 p 1 x 3 = 3 p	<b>9 p</b>
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{CH}_3\text{COOH}) = 60 \text{ g/mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $v(\text{CH}_3\text{COOH}) = m/M = 0,6 \text{ g}/60 \text{ g/mol} = 0,01 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}) = 0,01 \text{ mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}) = 46 \text{ g/mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $m(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}) = v \cdot M = 0,46 \text{ g}$ ..... 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 1p 1 p 1 p 1 p 1p	<b>7 p</b>
11	Pentru scrierea corectă a fiecărei ecuații de reacție chimică **.....	2 x 4 = 8p	<b>8 p</b>
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 6 = 6 p 1 p 2 p	<b>9 p</b>

**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.