

**Baremul de verificare a testului 2 pentru profilul umanist, februarie 2021**

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru fiecare completare corectă a enunțurilor propuse.....	1 x 10 = 10 p	<b>10 p</b>
2*	Pentru indicarea corectă a tipului legăturii chimice..... Pentru indicarea corectă a proprietăților fizice..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	1 x 3 = 3 p 1 x 2 = 2 p 2 x 2 = 4 p	<b>9 p</b>
3	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	2 x 3 = 6 p	<b>6 p</b>
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	<b>9 p</b>
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă a $M(\text{CaCO}_3) = 100 \text{ g/mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{CaCO}_3) = m/M = 200 \text{ g} / 100 \text{ g/mol} = 2 \text{ mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{Ca}(\text{NO}_3)_2)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{Ca}(\text{NO}_3)_2) = 2 \text{ mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $M(\text{Ca}(\text{NO}_3)_2) = 164 \text{ g/mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $m(\text{Ca}(\text{NO}_3)_2) = v \cdot M = 164 \text{ g/mol} \cdot 2 \text{ mol} = 328 \text{ g}$ ..... 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 1 p 1 p 1 p 1 p 1 p 1 p	<b>8 p</b>
6	Pentru fiecare alegere corectă .....	1 x 8 = 8 p	<b>8 p</b>
7	Pentru scrierea corectă a formulelor sărurilor..... Pentru scrierea corectă a denumirilor sărurilor..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției (EM, EIC, EIR) ..... - pentru toate formulele corecte în EM.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EM .....1p - pentru toate formulele corecte în EIC.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EIC.....1p - pentru toate formulele și coeficienții în EIR.....1p	1 x 2 = 2 p 1 x 2 = 2 p 1 x 5 p	<b>9 p</b>
8	Pentru fiecare încercuire corectă.....	1 x 7 = 7 p	<b>7 p</b>
9*	Pentru fiecare completare corectă..... Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel .....	1 x 3 = 3 p 1 x 4 = 4 p	<b>7 p</b>
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru calcularea corectă $M(\text{CaC}_2) = 64 \text{ g/mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{CaC}_2) = m/M = 192 \text{ g} / 64 \text{ g/mol} = 3 \text{ mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $v(\text{C}_2\text{H}_2)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{C}_2\text{H}_2) = 3 \text{ mol}$ ..... Pentru calcularea corectă a $V(\text{C}_2\text{H}_2) = v \cdot V_m = 22,4 \text{ l/mol} \cdot 3 \text{ mol} = 67,2 \text{ l}$ ..... 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 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 = 8 p	<b>8 p</b>
12*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere ..... Pentru scrierea corectă a două proprietăți fizice..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice**.....	1 x 8 = 8 p 1 x 2 = 2 p 2 x 1 = 2 p	<b>12 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 depunțează o singură dată.