

**Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – Testul 2, 2019**

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru fiecare completare corectă.....	1 x 9 = 9 p	<b>9 p</b>
2	Pentru literă indicată corect..... Pentru fiecare formulă selectată corect.....	1 x 5 = 5 p 1 x 4 = 4 p	<b>9 p</b>
3*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **..... Pentru selectarea corectă a fiecărei substanțe din șir.....	2 x 3 = 6 p 1 x 2 = 2 p	<b>8 p</b>
4	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel..... Pentru scrierea corectă a fiecărei proprietăți fizice..... Pentru scrierea corectă a produșilor ecuațiilor reacțiilor chimice .....	1 x 3 = 3 p 1 x 2 = 2 p 1 x 2 = 2 p	<b>7 p</b>
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{CaO}) = 56 \text{ g/mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $v(\text{CaO}) = m/M = 224 \text{ g}/56 \text{ g/mol} = 4 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{CaCl}_2)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{CaCl}_2) = 4 \text{ mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{CaCl}_2) = 111 \text{ g/mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $m(\text{CaCl}_2) = v \cdot M = 444 \text{ g}$ ..... 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 încercuire corectă.....	1 x 8 = 8 p	<b>8 p</b>
7	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel ..... 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 6 = 6 p 5 p	<b>11 p</b>
8	Pentru fiecare selectare corectă.....	1 x 6 = 6 p	<b>6 p</b>
9*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel ..... Pentru scrierea corectă a formulei de structură și denumirii omologului..... Pentru scrierea corectă a formulei de structură și a denumirii unui izomer.....	1 x 4 = 4 p 1 x 2 = 2 p 1 x 2 = 2 p	<b>8 p</b>
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei ..... Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru determinarea corectă a $v(\text{C}_2\text{H}_2) = V/V_m = 2,24 \text{ l}/22,4 \text{ l/mol} = 0,1 \text{ mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $v(\text{CaC}_2)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{CaC}_2) = 0,1 \text{ mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{CaC}_2) = 64 \text{ g/mol}$ ..... Pentru determinarea corectă a $m(\text{CaC}_2) = v \cdot M = 0,1 \text{ mol} \cdot 64 \text{ g/mol} = 6,4 \text{ g}$ ..... 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	<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 8 = 8 p 1 p 2 x 1 = 2 p	<b>11 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.