

Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – pretestare, 2019

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru fiecare răspuns corect.....	1 x 7 = 7 p	7 p
2	Pentru fiecare răspuns corect	1 x 8 = 8 p	8 p
3*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice **.....	2 x 4 = 8 p	8 p
4	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel..... Pentru fiecare afirmație corectă referitoare la oxidul de sulf (IV)..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice**	1 x 2 = 2 p 1 x 5 = 5 p 2 x 2 = 4 p	11 p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{NaOH}) = 40 \text{ g/mol}$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{NaOH}) = m/M = 240 \text{ g} / 40 \text{ g/mol} = 6 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{Al}(\text{OH})_3)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{Al}(\text{OH})_3) = 2 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $M(\text{Al}(\text{OH})_3) = 78 \text{ g/mol}$ Pentru determinarea corectă a $m(\text{Al}(\text{OH})_3) = v \cdot M = 156 \text{ g}$ 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	8 p
6	Pentru fiecare completare corectă.....	1 x 8 = 8 p	8 p
7	Pentru fiecare denumire corectă a sării..... Pentru fiecare ecuație de disociere..... 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 2 = 2 p 1 x 2 = 2 p 5 p	9 p
8	Pentru fiecare încercuire corectă.....	1 x 8 = 8 p	8 p
9*	Pentru denumirea corectă a substanței..... Pentru scrierea corectă a formulei generale a clasei de compuși..... Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel	1 p 1 p 1 x 4 = 4 p	6 p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru notarea corectă a coeficienților în ecuația chimică..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 46 \text{ g/mol}$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = m/M = 9,2 \text{ g} / 46 \text{ g/mol} = 0,2 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{CO}_2)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{CO}_2) = 0,2 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $V(\text{CO}_2) = v \cdot V_m = 0,2 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ l/mol} = 4,48 \text{ l}$ 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	7 p
11	Pentru scrierea corectă a fiecărei ecuații de reacție chimică **.....	2 x 4 = 8p	8 p
12*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice**	1 x 8 = 8 p 2 x 2 = 4 p	12 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.