

Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist (BAC 2014) pretestare

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din enunțurile propuse.....	1 x 9 = 9 p	9 p
2	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel.....	1 x 6 = 6 p	6 p
3	Pentru alegerea corectă a substanțelor din șirul propus..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice - pentru toate formule corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p	1 x 2 = 2 p 2 x 2 = 4 p	6 p
4	Pentru indicarea corectă a tipului reacției chimice..... Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice - pentru toate formule corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p	1 x 2 = 2p 2 x 2 = 4p	6 p
5	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru stabilirea corectă a coeficientului în ecuația reacției..... Pentru determinarea corectă a $v(\text{CO}_2) = V/V_m = 4,48 \text{ l}/22,4 \text{ l/mol} = 0,2 \text{ mol}...$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{CaCO}_3)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{CaCO}_3) = 0,2 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $M(\text{CaCO}_3) = 100 \text{ g/mol}$ Pentru determinarea corectă a $m(\text{CaCO}_3) = v \cdot M = 0,2 \text{ mol} \cdot 100 \text{ g/mol} = 20 \text{ g}$ Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură Pentru notarea corectă a răspunsului <i>Pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice metodă se va acorda punctajul maximal.</i>	1p 1p 1p 1 p 1p 1p 1p 1p	8 p
6	Pentru completarea corectă a enunțurilor.....	1 x 6 = 6 p	6 p
7	Pentru alegerea și scrierea corectă a perechii de substanțe Pentru scrierea corectă a ecuației reacției (EM, EIC, EIR) - pentru toate formule corecte în EM.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EM1p - pentru toate formule 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 5 p	7 p
8	Pentru fiecare răspuns corect: 1) F, 2) A, 3) A, 4) A, 5) F, 6) A, 7) F.	1 x 7 = 7 p	7 p
9	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel.....	1 x 6 = 6 p	6 p
10	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru stabilirea corectă a coeficientului în ecuația reacției..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{CaC}_2) = 64 \text{ g/mol}$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{CaC}_2) = m/M = 6,4 \text{ g}/64 \text{ g/mol} = 0,1 \text{ mol}...$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{C}_2 \text{H}_2)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): $v(\text{C}_2 \text{H}_2) = 0,1 \text{ mol}$ Pentru determinarea corectă a $V(\text{C}_2 \text{H}_2) = v \cdot V_m = 0,1 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ l/mol} = 2,24 \text{ l}..$ Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură Pentru notarea corectă a răspunsului <i>Pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice metodă se va acorda punctajul maximal.</i>	1 p 1 p 1p 1 p 1 p 1 p 1 p 1 p	8 p
11	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice - pentru toate formule corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p	2 x 3 = 6 p	6 p
12	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice - pentru toate formule corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p	1 x 4 = 4p 2p	6 p

Total 81 p