

Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist, 2014 (test 1)

| Item | Etape, răspunsuri și norme de evaluare | Specificarea punctajului | Total punctaj |
|------|--|--|---------------|
| 1 | Pentru completarea corectă a spațiilor libere din enunțurile propuse..... | 1 x 8 = 8 p | 8 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 formulelor substanțelor în ecuațiile reacțiilor chimice.. Pentru indicarea corectă a unui domeniu de utilizare pentru NH ₃ | 1 x 2 = 2p 1 x 2 = 2p 1p | 5 p |
| 5 | Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru determinarea corectă a M(H ₃ PO ₄) = 98 g/mol Pentru determinarea corectă a v(H ₃ PO ₄) = 19,6 g/98 g/mol = 0,2 mol..... Pentru determinarea corectă a v(Ca ₃ (PO ₄) ₂) după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): v(Ca ₃ (PO ₄) ₂) = 0,1 mol Pentru determinarea corectă a M(Ca ₃ (PO ₄) ₂) = 310 g/mol Pentru determinarea corectă a m(Ca ₃ (PO ₄) ₂) = v·M = 0,1 mol · 310 g/mol = 31g 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 propozițiilor..... | 1 x 5 = 5 p | 5 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) A, 2) A, 3) F, 4) A, 5) A, 6) F, 7) A. | 1 x 7 = 7 p | 7 p |
| 9 | Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel | 1 x 9 = 9 p | 9 p |
| 10 | Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru ecuația reacției chimice - pentru stabilirea corectă a fiecărui coeficient1 p Pentru determinarea corectă a M(C ₃ H ₈) = 44 g/mol Pentru determinarea corectă a v(C ₃ H ₈) = 4,4 g/ 44 g/mol = 0,1 mol..... Pentru determinarea corectă a v(CO ₂) după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): v (CO ₂) = 0,3 mol..... Pentru determinarea corectă a V (CO ₂) = v·V _m = 0,3 mol · 22,4 l/mol= 6,72 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 3 p 1 p 1 p 1 p 1 p 1 p 1 p | 10 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 83 p