

Baremul de corectare a testului de BAC chimie pentru profilul umanist, pretestare 2011

Itemul	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului acordat	Total punctaj item
1	Pentru fiecare noțiune corectă 1p	1 p x 10 = 10p	10 p
2	Pentru scrierea corectă a fiecărei formule chimice	1p x 3 = 3p	3 p
3	Pentru calcularea corectă a gradelor de oxidare Pentru alcătuirea corectă a bilanțului electronic Pentru stabilirea corectă a coeficienților Pentru indicarea corectă a oxidantului și reducătorului Pentru indicarea corectă a proceselor de oxidare și reducere Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice.....	1p 2p 1p 1p 1p 1p	7 p
4	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice - pentru toate formulele corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p Pentru indicarea corectă a domeniilor de utilizare.....1p+1p	2p x 3 = 6p 2p	8 p
5	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru ecuația reacției chimice - pentru toate formulele corecte – 1 p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților. – 1 p Pentru determinarea corectă a masei substanței dizolvate m (HNO ₃) = 12, 6g Pentru determinarea corectă a cantității de substanță a acidului azotic v(HNO ₃) = 0,2 mol Pentru determinarea corectă a cantității de substanță de oxid de magneziu după proporție sau ecuație v(MgO) = 0,1 mol..... Pentru determinarea corectă a masei oxidului de magneziu m(MgO) = 0,1 mol· 40 g/mol = 4 g..... Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură Pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice metodă se va acorda punctajul maximal.	1 p 2p 1p 1p 1p 1p 1p	8 p
6	Pentru expresiile ce caracterizează proprietățile amoniacului sublinierea; gaz, incolor, se dizolvă, înțepător 4p..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice - pentru toate formulele corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p - Pentru scrierea corectă a domeniilor de utilizare 1p+1p	1 p x 4 = 4p 2p x 2 = 4p 2p	10 p
7	Pentru scrierea corectă a formulei substanțelor care interacționează cu formarea CaCO ₃ câte 1p..... Pentru scrierea ecuațiilor reacțiilor de identificare (EM, EIC, EIR) - pentru toate formulele corecte în EM.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EM1p - pentru toate formulele corecte în EIC.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EIC.....1p - pentru toate formulele și coeficienți în EIR.....1p	1 x 2 = 2p 5p	7p
8	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel câte 1p.....	1p x 8 = 8p	8 p
9	Pentru încercuirea corectă a afirmațiilor adevărate sau false câte 1p.....	1px8=8p	8 p

10	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru ecuațiile reacțiilor chimice - pentru toate formulele corecte – 1 p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților. – 1 p Pentru determinarea corectă a cantității de CaC ₂ $v(\text{CaC}_2) = 0,1\text{mol}$ Pentru determinarea corectă a cantității de C ₂ 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 volumului de acetilenă: $V(\text{C}_2\text{H}_2) = 2,24\text{ l}$ Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură Pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice metodă se va acorda punctajul maximal.	1p 2p 1p 1p 1p 1p	7 p
11	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform schemei - pentru toate formulele corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p	2px4=8p	8 p
12	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor - pentru toate formulele corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p Pentru scrierea domeniilor de utilizare..... 1p +1p Pentru scrierea corectă a ecuației reacției..... - pentru toate formulele corecte1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților.....1p	2px2=4p 2p 2px1=2p	8 p

Total 92 p