

Baremul de verificare a testului la chimie pentru profilul real 2014

| Item | Etape, răspunsuri și norme de evaluare | Specificarea punctajului acordat | Total punctaj item |
|------|--|--|--------------------|
| 1 | Pentru fiecare alegere corectă | 1p x 5 = 5 p | 5 p |
| 2* | Pentru fiecare completare corectă | 1p x 8 = 8 p | 8 p |
| 3 | Pentru calcularea corectă a <i>tuturor</i> gradelor de oxidare Pentru alcătuirea corectă a ecuațiilor electronice Pentru stabilirea corectă a bilanțului electronic Pentru indicarea corectă a oxidantului și reducătorului Pentru indicarea corectă a proceselor de oxidare și reducere Pentru egalarea corectă a ecuației | 1p 1p x 2 = 2 p 1p 1p 1p 1p | 7 p |
| 4* | Pentru fiecare alegere corectă Pentru indicarea domeniului corect și concret de utilizare | 1p x 4 = 4 p 1p | 5 p |
| 5* | Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor ** Pentru calcularea corectă a $v(\text{CO}_2) \rightarrow v(\text{Na}_2\text{CO}_3) \rightarrow m(\text{Na}_2\text{CO}_3)$ Pentru determinarea $\omega(\text{Na}_2\text{CO}_3) \rightarrow \omega(\text{ZnO})$ Pentru compararea părților de masă sau a maselor obținute și concluzie Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură | 1p 2p x 2 = 4 p 1p x 3 = 3 p 1p x 2 = 2 p 1p 1p | 12 p |
| 6* | Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerinței indicate** | 2p x 4 = 8 p | 8 p |
| 7* | Pentru alegerea corectă a formulei moleculare Pentru fiecare completare corectă a tabelului Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice conform cerinței** | 1p 1p x 5 = 5 p 1p x 2 = 2 p | 8 p |
| 8* | Pentru fiecare formulă de structură corectă ce corespunde cerinței date | 1p x 5 = 5 p | 5 p |
| 9* | Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerințelor** <i>(Dacă în loc de formule de structură semidesfășurate au fost utilizate formule moleculare, ecuația reacției se apreciază cu un punct)</i> | 2p x 4 = 8 p | 8 p |
| 10* | Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuației reacției în formă generală** Pentru calcularea corectă: $v(\text{NaOH}) \rightarrow v(\text{acid.}) \rightarrow M(\text{acid.})$ din $m(\text{acid.})$ Calcularea $M(\text{acid.})$ după formula generală (operație separată sau încadrată în rezolvare) Alcătuirea expresiei de calcul și determinarea valorii „n” Determinarea formulei moleculare a acidului Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură | 1p 2p 1p x 3 = 3 p 1p 1p x 2 = 2 p 1p 1p | 11 p |
| 11* | Pentru fiecare completare corectă | 1p x 7 = 7 p | 7 p |
| 12* | Pentru fiecare completare corectă din tabel Pentru formula moleculară a substanței corectă, conform cerințelor Pentru scrierea corectă a ecuației reacției de identificare, conform condițiilor indicate: <i>pentru EM ** - 2p; pentru EIC** - 2p; pentru toate formulele și coeficienții corecți în EIR - 1p</i> | 1p x 6 = 6 p 1p 1p x 5 = 5 p | 12 p |

* Itemii, marcați cu asterisc (*) conțin sarcini cu caracter divergent și presupun mai multe variante de răspuns / metode de rezolvare.

* Itemii nr. 5 și 10 (rezolvări de probleme):

- la calcularea „v” sau „m” a 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 depunțează o singură dată;
- pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice altă metodă se va acorda punctajul maximal.

** Pentru ecuațiile chimice: *toate formule corecte - 1p, stabilirea corectă a tuturor coeficienților - 1p.*

Total: 96 p