

**Baremul de verificare a testului la chimie pentru profilul real 2014 (pretestare)**

| Item | Etape, răspunsuri și norme de evaluare  | Specificarea punctajului acordat                               | Total punctaj item |
|------|---|--|--------------------|
| 1    | Pentru fiecare alegere corectă  | 1p x 6 = 6 p   | <b>6 p</b>         |
| 2    | Pentru fiecare completare corectă   | 1p x 8 = 8 p   | <b>8 p</b>         |
| 3    | Pentru calcularea corectă a tuturor gradelor de oxidare<br>Pentru alcătuirea corectă a bilanțului electronic<br>Pentru stabilirea corectă a coeficienților după bilanț<br>Pentru indicarea corectă a oxidantului și reducătorului<br>Pentru indicarea corectă a proceselor de oxidare și reducere<br>Pentru egalarea corectă a ecuației   | 1p<br>2p<br>1p<br>1p<br>1p<br>1p                               | <b>7 p</b>         |
| 4    | Pentru fiecare alegere corectă<br>Pentru indicarea domeniului corect și concret de utilizare  | 1p x 4 = 4 p<br>1p   | <b>5 p</b>         |
| 5*   | Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei<br>Pentru scrierea corectă a ecuației reacției ce decurge**<br>Pentru indicarea reacției chimice ce nu decurge (prin semn distinctiv sau textual)<br>Pentru calcularea corectă a $v(\text{BaSO}_4) \rightarrow v(\text{MgSO}_4) \rightarrow m(\text{MgSO}_4)$<br>Pentru determinarea $\omega(\text{MgSO}_4) \rightarrow \omega(\text{NaCl})$<br>Pentru compararea părților de masă obținute și concluzie<br>Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură | 1p<br>2p<br>1p<br><br>1p x 3 = 3 p<br>1p x 2 = 2 p<br>1p<br>1p | <b>11 p</b>        |
| 6    | Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerinței indicate**   | 2p x 4 = 8 p   | <b>8 p</b>         |
| 7    | Pentru fiecare formulă de structură corectă ce corespunde cerinței date   | 1p x 6 = 6 p   | <b>6 p</b>         |
| 8    | Pentru alegerea corectă a formulei moleculare<br>Pentru fiecare completare corectă a tabelului<br>Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice conform cerinței**  | 1p<br>1p x 5 = 5 p<br>1p x 2 = 2 p                             | <b>8 p</b>         |
| 9    | Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerințelor**  | 2p x 4 = 8 p   | <b>8 p</b>         |
| 10*  | Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei<br>Pentru scrierea corectă a ecuației reacției în formă generală**<br>Pentru calcularea corectă: $v(\text{Ag}) \rightarrow v(\text{aldehidă}) \rightarrow M(\text{aldehidă})$<br>Calcularea $M(\text{aldehidă})$ după formula generală<br>Calcularea valorii „n”<br>Determinarea formulei moleculare a aldehidei<br>Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură   | 1p<br>2p<br>1p x 3 = 3 p<br>1p<br>1p<br>1p<br>1p               | <b>10 p</b>        |
| 11   | Pentru fiecare completare corectă   | 1p x 8 = 8 p   | <b>8 p</b>         |
| 12   | Pentru fiecare completare corectă din tabel<br>Pentru formula moleculară a substanței corectă, conform cerințelor<br>Pentru scrierea corectă a ecuației reacției de identificare, conform condițiilor indicate:<br><i>pentru EM** - 2p</i><br><i>pentru EIC** - 2p;</i><br><i>pentru toate formulele și coeficienții corecți în EIR - 1p</i>  | 1p x 6 = 6 p<br>1p<br><br>1p x 5 = 5 p                         | <b>12 p</b>        |

\* În cazul calculării v/m substanței după ecuația reacției, se cere argumentarea calculelor prin corelațiile respective, notate direct în ecuație sau aparte;

\* Pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice altă metodă se va acorda punctajul maximal.

\*\* Pentru ecuațiile chimice (*toate formule corecte în ecuație - 1p, pentru toți coeficienții -1p*).

**Total : 97 p**