



## Evaluare sumativă

### Chimia

#### Clasa a VIII-a

#### Unitatea de conținut: Reacții chimice

Data \_\_\_\_\_ Nume, prenume \_\_\_\_\_

| Nr | Itemi                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      | Punctaj                                                   |
|----|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------|
| 1. | <p>Definește noțiunile:<br/> Reacție chimică _____<br/> _____<br/> _____<br/> _____</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    | L<br>0<br>1<br>2                                          |
| 2. | <p>Analizează ecuația reacției de mai jos și completează casetele:</p> <div style="text-align: center;"> <div style="display: inline-block; border: 1px solid black; width: 100px; height: 30px; margin-right: 20px;"></div> <div style="display: inline-block; border: 1px solid black; width: 100px; height: 30px; margin-right: 20px;"></div> </div> $2\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CaO}$ <div style="text-align: center;"> <div style="display: inline-block; border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px; margin-right: 20px;"></div> <div style="display: inline-block; border: 1px solid black; width: 150px; height: 30px;"></div> </div> | L<br>0<br>1<br>2<br>3<br>4                                |
| 3. | <p>Stabiliște coeficienții în ecuațiile reacțiilor chimice de mai jos:</p> $\text{Al} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{AlCl}_3$ $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$ $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 | L<br>0<br>1<br>2<br>3                                     |
| 4. | <p>Analizează ecuațiile reacțiilor chimice de mai jos. Stabiliți coeficienții. În dreptul fiecărei reacții indicați tipul acesteia.</p> $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2$ <p style="text-align: center;">III</p> $\text{Cr} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3$ $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \longrightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ $\text{Cu(OH)}_2 \longrightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{ZnSO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$                                                                                                                                 | L<br>0<br>1<br>2<br>3<br>4<br>5<br>6<br>7<br>8<br>9<br>10 |

|                                                                           |                                                                                                                                    |                                                |
|---------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------|
| 5.                                                                        | <p>Rezolvă problema:</p> <p>Calculează cantitatea de substanță de aluminiu necesare pentru a interacționa cu 4 moli de oxigen.</p> | L<br>0<br>1<br>2<br>3<br>4<br>5<br>6<br>7<br>8 |
| <b>Scor total: 27 puncte</b> <b>Scor acumulat</b> _____ <b>Nota</b> _____ |                                                                                                                                    |                                                |