



Evaluare sumativă

Chimia

Clasa a VIII-a

Unitatea de conținut: Reacții chimice

Data _____ Nume, prenume _____

Nr	Itemi	Punctaj
1.	Definește noțiunile: Reacție chimică _____ _____ _____ _____	L 0 1 2
2.	Analizează ecuația reacției de mai jos și completează casetele: $2\text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CaO}$	L 0 1 2 3 4
3.	Stabiliște coeficienții în ecuațiile reacțiilor chimice de mai jos: $\text{Al} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{AlCl}_3$ $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$ $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$	L 0 1 2 3
4.	Analizează ecuațiile reacțiilor chimice de mai jos. Stabiliți coeficienții. În dreptul fiecărei reacții indicați tipul acesteia. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2$ III $\text{Cr} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3$ $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \longrightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ $\text{Cu(OH)}_2 \longrightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{ZnSO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$	L 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

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