

Disciplina: **Chimie**, clasa a VIII-a

Unitatea de învățare: **Reacții cu număr egal de reactanți și produși de reacție**

## Lecția 4. Seria activității chimice a metalelor

Din experimentele realizate în lecțiile 2 și 3, am putut observa că:

Metal	K	Na	Mg		Al	Zn	Fe	H <sub>2</sub>	Cu	Ag
					Crește reactivitatea					
Apă	La temperatura camerei, foarte violentă	La temperatura camerei, violentă	Reacția are loc la încălzire		Reacții cu apa, temperatura la care au loc este din ce în ce mai mare			-	Nu reacționează cu apa	
					Crește temperatura la care au loc reacțiile					
Acizi			Reacție puternic exotermă		Reacție exotermă	Reacție exotermă	Reacție exotermă	-	Reacțiile nu au loc	
					Scade cantitatea de căldură degajată					
Săruri		Reacționează numai cu sărurile metalelor aflate după în seria de activitate.								

Metalele aflate în seria activității chimice înaintea hidrogenului, reacționează cu apa și cu acizii, cu formare de hidrogen.

Metalele aflate în seria activității chimice după hidrogen, nu reacționează cu apa și cu acizii.