



QUIMIFIRST – REAÇÕES QUÍMICAS SIMPLES TROCA



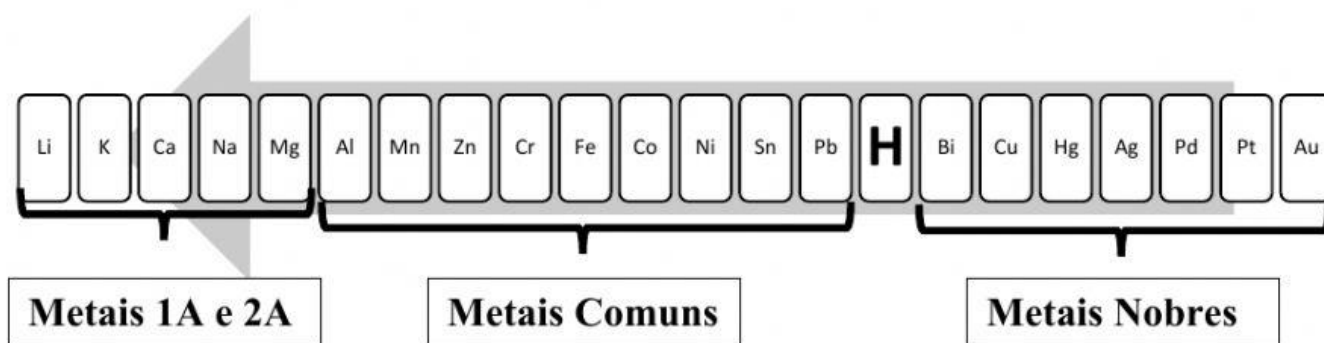
Reações de _____ ou de substituição ou de simples troca: ocorrem quando uma substância simples reage com uma substância composta e “desloca” desta última uma nova substância simples:

**Regra
Geral**

**O mais reativo sempre forma
substância composta.**

- METAIS**

ORDEM DE REATIVIDADE DOS METAIS

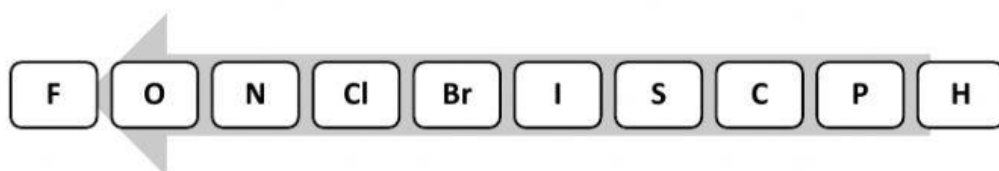


Agora é sua vez: Previsão de ocorrência (Complete com sim ou não em letra minúscula)

Complete a reação	Ocorrência (Sim ou Não)
$\text{Al} + 3 \text{KCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + 3 \text{K}$	
$\text{Zn} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	
$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$	
$\text{Ag} + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{H}^+$	
$\text{Mg}_{(\text{s})} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$	

- AMETAIS

ORDEM DE REATIVIDADE DOS AMETAIS



Agora é sua vez 13: Previsão de ocorrência:

Complete a reação	Ocorrência (Sim ou Não)
$\text{Br}_2 + 2 \text{KCl} \rightarrow 2 \text{KBr} + \text{Cl}_2$	
$\text{Cl}_2 + 2 \text{KBr} \rightarrow 2 \text{KCl} + \text{Br}_2$	
$\text{F}_2 + 2 \text{NaCl} \rightarrow 2 \text{NaF} + \text{Cl}_2$	