

4EP	CHIMIE Lecture molaire d'équation chimiques Problèmes stœchiométriques Madame HOGENBOOM	RCD
------------	--	------------

Les exercices seront corrigés en classe dès le retour à l'école.

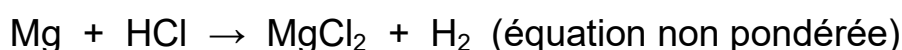
Bon travail !

1) Effectuer la lecture molaire des réactions chimiques ci-dessous :

Attention, les équations des réactions ne sont pas pondérées !

- $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
- $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$
- $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
- $\text{AgNO}_3 + \text{MgCl}_2 \rightarrow \text{AgCl} + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

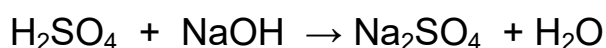
2) Le magnésium réagit avec du chlorure d'hydrogène selon l'équation suivante :



Effectuer la lecture molaire si 10 moles de chlorure de magnésium sont formées.

3) Un laborantin a renversé du sulfate d'hydrogène dans la réserve du laboratoire. Il doit absolument neutraliser cet acide en utilisant une base. Il utilise de l'hydroxyde de sodium.

Equation de la réaction de neutralisation non pondérée :



Calculer le nombre de moles d'hydroxyde de sodium à utiliser pour neutraliser 20 moles de sulfate d'hydrogène.