

Révision 2B

NOM : _____

Réactions littéraires

1. Écrivez et balancez la réaction chimique (Identifie le type de rx)
 - a) Le Zinc réagit avec le sulfate de cuivre(II) pour former le sulfate de Zinc(II) et le cuivre.

 - b) L'aluminium réagit avec l'oxygène pour former l'oxyde d'aluminium.

 - c) Le chlorure de magnésium réagit avec le nitrate d'ammonium pour former le chlorure d'ammonium et....

 - d) Le sulfate d'aluminium et l'hydroxyde de calcium réagissent ensemble pour former l'hydroxyde d'aluminium et le sulfate de calcium.

 - e) L'hydroxyde de plomb(II) se décompose en le chauffant pour former l'oxyde de plomb(II) et l'eau.

 - f) Le hexane brûle dans l'oxygène.

 - g) Le Gallium réagit avec le sulfate de cuivre(II) pour former le sulfate de gallium et le cuivre.

2. Prédit les produits

a) Potassium réagit avec le brome

b) Aluminium réagit avec le soufre

c) L'aluminium réagit avec l'acide chlorhydrique

d) Le baryum réagit avec le chlorure de Fer(III)

e) Le chlorure de magnésium réagit avec l'hydroxyde de potassium

f) Le phosphate de gallium réagit avec l'iodure de calcium

g) Le permanganate de chrome(II) réagit avec le carbonate d'ammonium

3. Pourquoi est-ce qu'on a choisi $6,023 \times 10^{23}$ (la mole) comme unité de base en chimie?

4. Soit la réaction; $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

a) Combien de moles de ZnCl_2 seront formés par la réaction de 1,5 moles de Zn avec un excès de HCl?

b) Combien de grammes de ZnCl_2 seront formés par la réaction de 8g de HCl avec 12g de Zn?

5. Soit la réaction; $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$

a) Combien de grammes de SO_2 seront formés par la réaction de 10g de H_2S avec un excès de O_2 ?

b) Combien de grammes de H_2O seront formés par la réaction de 18g de O_2 avec 25g de H_2S ?

6. Soit la réaction suivante; $3\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

a) Combien de grammes de H_2O seront produits par la réaction de 10g de chaque réactif?

b) Quel est le réactif limitant?

