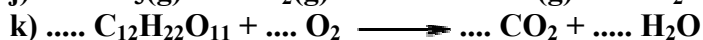
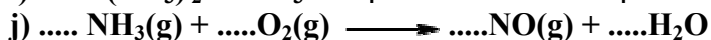
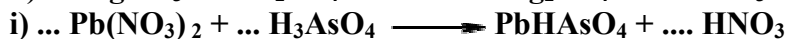
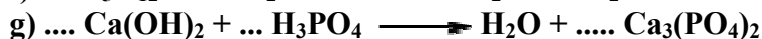
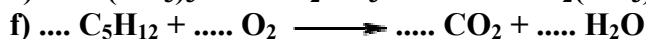
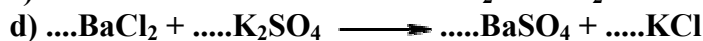
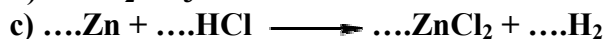


TD sur les réactions ioniques

Exercice 1: Equilibrer les équations suivantes et identifier le type de réaction.

a) La combustion du méthane CH_4 donne du dioxyde de carbone (gaz carbonique, CO_2) et de l'eau. Poser l'équation équilibrée et la lire.



Exercice 2: La réaction: $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ (aqueux) \longrightarrow CaCO_3 (solide) + CO_2 (gaz) + H_2O (liquide) se produit lors de la formation des stalagmites et des stalactites dans les grottes. Que se passe-t-il si cette région commence à subir des pluies acides? (justifier)

Exercice 3: Comment peut-on former un sel ? Donner un exemple.

Exercice 4: Quand on met du bicarbonate (NaHCO_3) dans du vinaigre ($\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$), il se produit un dégagement gazeux et l'odeur de vinaigre disparaît. Donner la nature du dégagement gazeux, la raison du changement d'odeur ainsi que l'équation de réaction.

Exercice 5 : équilibrer les équations chimiques en ci-dessous

