

Nom : _____

Les acides, les bases et les sels

1. Indique si chacun des suivants est un acide, une base, ou un sel.

- | | | | |
|-----------------------------|-------|---|-------|
| a. HI | _____ | l. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ | _____ |
| b. HBr | _____ | m. CH_3COOH | _____ |
| c. KOH | _____ | n. $\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ | _____ |
| d. HNO_3 | _____ | o. nitrate de calcium | _____ |
| e. NaOH | _____ | p. chlorure de sodium | _____ |
| f. H_2SO_4 | _____ | q. acide cyanhydrique | _____ |
| g. H_2CO_3 | _____ | r. fluorure d'hydrogène | _____ |
| h. H_3PO_4 | _____ | s. hydroxyde de baryum | _____ |
| i. Na_3PO_4 | _____ | t. acide nitrique | _____ |
| j. $\text{Sr}(\text{OH})_2$ | _____ | u. hydroxyde d'aluminium | _____ |
| k. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ | _____ | v. carbonate de magnésium | _____ |

Neutralisation (acide-base)

acide + base → eau + sel

2. Complète et balance les réactions de neutralisations suivantes.

- (a) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$ _____
- (b) $\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$ _____
- (c) $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$ _____
- (d) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$ _____
- (e) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$ _____
- (f) $\text{HNO}_3 + \text{Sr}(\text{OH})_2 \rightarrow$ _____
- (g) $\text{HF} + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow$ _____
- (h) $\text{HBr} + \text{Sn}(\text{OH})_4 \rightarrow$ _____