



Si les réactifs sont tous limitants, on dit que leurs quantités sont en **proportions stœchiométriques** (car ces proportions respectent la stœchiométrie de la réaction).

quand le coefficient vaut 1, on ne met rien



La **stœchiométrie** mesure les proportions quantitatives dans lesquels les éléments chimiques sont impliqués

Relations de **proportionnalité** impliquées par les coefficients stœchiométriques :

$$n_{\text{CaCO}_3} \text{ transformé} = n_{\text{CO}_2} \text{ produit}$$

$$n_{\text{H}_3\text{O}^+} \text{ transformé} = 2 n_{\text{CO}_2} \text{ produit}$$

L'équation de réaction permet de faire un **bilan de matière** des réactifs et des produits.

Pour une mole de calcaire et deux moles d'acide consommées, la transformation produit une mole de dioxyde de carbone

