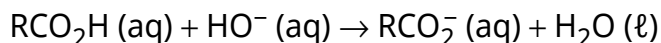


17 1. L'équation de la réaction chimique support du titrage est :



2. Pour être utilisée lors d'un titrage, une réaction chimique doit être rapide, totale et unique.

3. **Avant l'équivalence**, le réactif titrant est le réactif limitant, il est donc entièrement consommé tandis que le réactif titré est en excès.

À l'équivalence, les réactifs titrant et titré ont été introduits en proportions stœchiométriques, les deux sont donc entièrement consommés.

Après l'équivalence, le réactif titrant est en excès.

Avant l'équivalence	À l'équivalence	Après l'équivalence
$n(\text{RCO}_2\text{H}_{\text{initial}}) - x > 0$	$n(\text{RCO}_2\text{H}_{\text{initial}}) - x = 0$	$n(\text{RCO}_2\text{H}_{\text{initial}}) - x = 0$
$n(\text{HO}^-_{\text{versé}}) - x = 0$	$n(\text{HO}^-_{\text{versé}}) - x = 0$	$n(\text{HO}^-_{\text{versé}}) - x > 0$
$n(\text{HO}^-_{\text{versé}}) < n(\text{RCO}_2\text{H}_{\text{initial}})$	$n(\text{HO}^-_{\text{versé}}) = n(\text{RCO}_2\text{H}_{\text{initial}})$	$n(\text{HO}^-_{\text{versé}}) > n(\text{RCO}_2\text{H}_{\text{initial}})$