

Méthode de la réaction prépondérante

ETAT INITIAL

Faire un inventaire des espèces introduites
Calculer les concentrations initiales (attention à la dilution!)

Ecrire les réactions
en les classant par ordre
de constante d'équilibre K°

Pas de réaction
avec $K^\circ > 1$

Tableau d'avancement sur
la réaction
de plus grande
constante d'équilibre (c'est la RP)
avec éventuelles hypothèses

Concentrations à l'équilibre
Vérification des hypothèses

ETAT FINAL

Une réaction
avec $K^\circ > 1$

Plusieurs réactions
avec $K^\circ > 1$

Tableau d'avancement
sur la réaction
qui a la plus grande
constante d'équilibre
(c'est la RP qui est quantitative)

Solution équivalente
avec nouvelles espèces
plus proche de
l'état d'équilibre final

