

Formule semi-déu de l'acide Benzoïque.

$\Delta \neq S$ II

Il marque le Ks pour PbCl_2

PbCl_2 si
chlorure

Δ S S

Questions LLC: Effet d'ions communs c'est quoi?

Recristallisation: pq refroidissement lent? Syst favorable

oui!! Germes (ou nucléation)

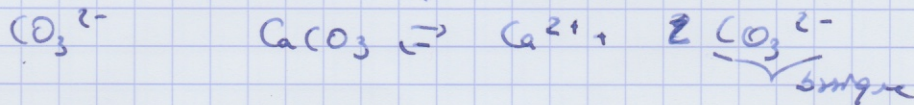
cristal pur ou impur?

Si on va trop vite on piège les impuretés.

Où vont les impuretés? \Rightarrow Dans le solvant.

Grotte \rightarrow écouler + impuretés \rightarrow Diffusion, échelle de temps longue.

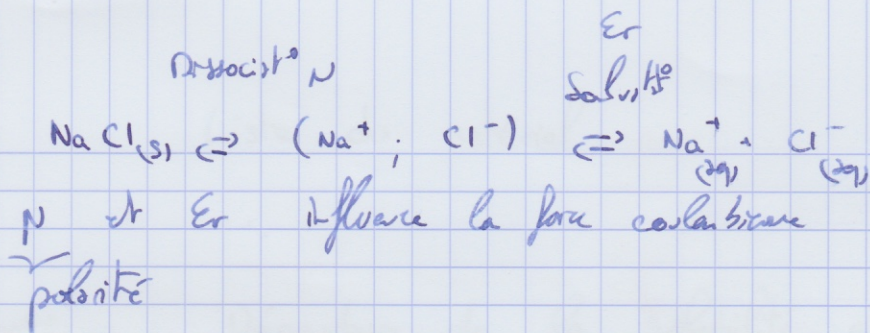
Autre influence? pH, exemple: calcite CaCO_3




Solubilité augmente si pH \gg (logique au départ avec du vinaigre)

Déplacement d'équilibre.

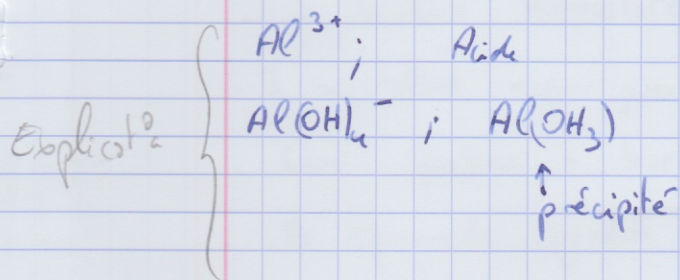
? Pourquoi la solubilité du calcite augmente diminue avec la température? Loi de van't Hoff $\frac{d \ln(K_s)}{dT} = \frac{\Delta H^\circ}{RT^2}$



Solvant pas ionisant, pas dissociant?  Cyclohexane
 Er de l'ordre de l'unité.

NaCl dans cyclohexane il se passe quoi?

Comment faire pour calculer un diagramme d'existence?
 la pratique de



→ De bonnes données, les données, pb de timing.

1) ou s'en fust... sur dispo... Le dire à l'oral

2 cas : ω solide moléculaire } P_n $A_p B_q$
 ω solide ionique

• Applicat^o usuelle des exemples sur transparent

• Etape ficheur Na₂CO₃ à commencer à dissoudre

• Programme Gaz : Na₂CO₃ ou ne parle que de précipitat^o
 ou programme.

• Pour l'expérience : tout raconter avec le notes sur la page.

+ Donner l'équilibre hétérogène (25°C)

• Comparer : soit volume soit $\text{Al}(\text{OH})_3$
 + vidéo colorée (liée à l'expérience)