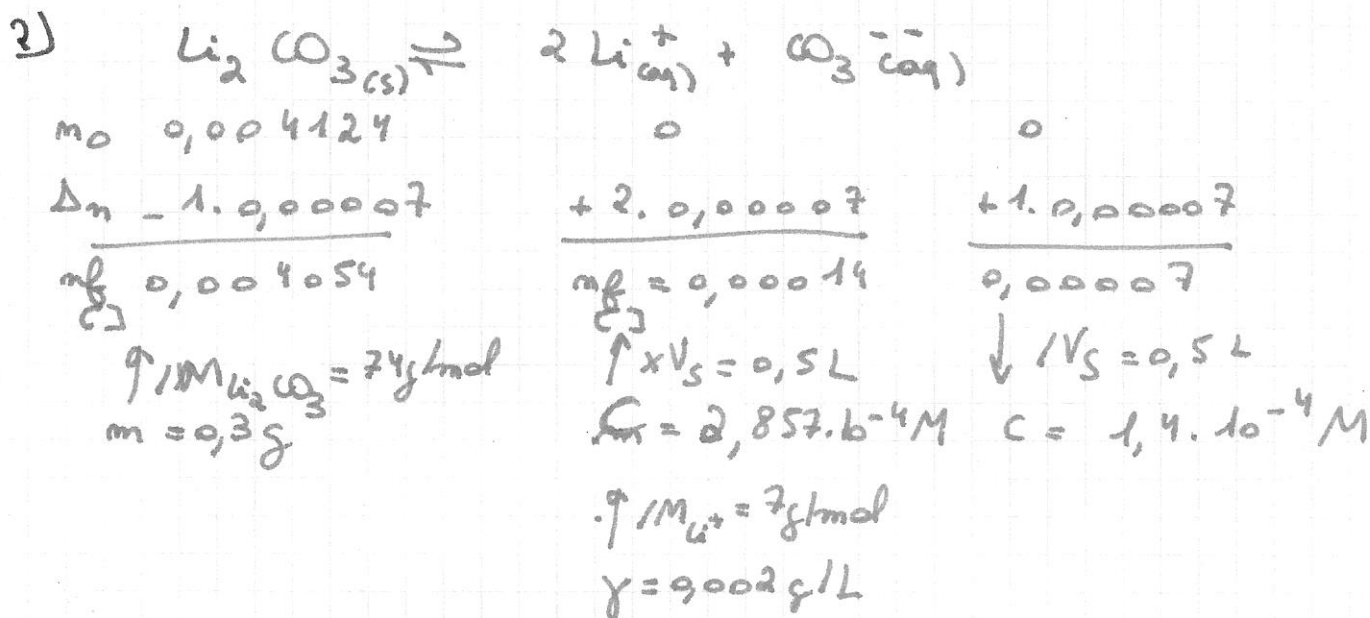


Nom, prénom :

/2 1. a) Quelles sont les conditions pour qu'un état d'équilibre s'établisse ?

b) Décris un système à l'état d'équilibre du point de vue macroscopique.

18 2. Le carbonate de lithium solide se dissocie en ses ions et forme une solution saturée, car c'est un sel peu soluble. A l'équilibre, on observe une concentration de 0,002 g/L d'ions lithium. Quelle masse de carbonate de lithium a-t-on mis dans un volume de 500 mL s'il reste 0,3 g de solide non dissous ? Ecris l'équation de sa dissociation et l'expression de la constante d'équilibre de cette solution saturée. Calcule également le K_c de cette réaction.



$$K_c = [\text{Li}^+]^2 \cdot [\text{CO}_3^{2-}] = (2,857 \cdot 10^{-4})^2 \cdot 1,4 \cdot 10^{-4} = 1,14 \cdot 10^{-11}$$

1) pas de solide dans l'expression du K_c .

1) a) 2 réactions en sens inverse à la même vitesse
syst. isolé A. mat. c. : bouchon si jar
A t = 0

b) Les concentrations ne varient plus
ni couleur
pas de nouvelles bulles...