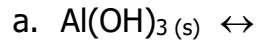


Révision Solutions 4A

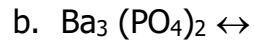
Examen

1. Une solution est un mélange homogène de soluté dissout dans un solvant. Qu'est-ce qu'on veut dire par un mélange homogène? (1)
2. Pourquoi est-ce que l'eau de la rivière rouge est-elle un exemple d'un mélange hétérogène? (1)
3. Expliquez pourquoi le solvant polaire (l'eau) doit être en plus grande quantité que le soluté (sel) lors de la formation d'une solution. (1)
4. Lorsqu'on met un composé ionique comme le NaCl dans l'eau il y a la formation d'une solution. Expliquez en détail ce processus. (4) (explique dissociation, et solvatation) IL FAUT INCLURE UN DIAGRAMME

5. Indiquez la dissociation et la concentration ionique pour les sels suivants. (4)



2M



0,4M

6. Calculer la concentration en Molarité (4)

a. 15g de NaOH dans 200ml de solution

b. 2,6g de NaI dans $5,00 \times 10^2 \text{ cm}^3$ de solution

7. Combien de grammes de soluté sont nécessaire pour la préparation des solutions suivantes? (4)

a. 850 cm^3 de NaCl 2,5 mol/l

b. $4,5 \text{ dm}^3$ de CaI_2 0,150 mol/dm³

