Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /21 Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/3 1. Identifier trois facteurs qui peuvent influencer la vitesse de dissolution.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/3 2. Identifier trois facteurs qui peuvent influencer la solubilité.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/3 3. Écrit les équations de dissolutions des solutés suivants.

a) NaBr(s)

b) CH3OH

c) C11H12O11

/10 4. Pourquoi une substance se dissout ? Qu’est-ce qui se produit à l’échelle moléculaire ?

Un soluté peut ou non se dissoudre dans un solvant à cause des \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ d’\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ entre les particules de soluté et de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Ces forces comprennent les attractions entre deux particules de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, celles entre deux particules de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ et entre une particule de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ et une particule de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Quand les forces d’attraction entre \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ particules dans un mélange sont plus intenses que les forces d’attraction entre des particules identiques dans un mélange, une \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ se forme. La force de chaque attraction influe sur la \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ou la quantité de soluté qui se dissout dans un solvant.

/2 5. Qui est le plus soluble?

a) NaCl ou CH3OH b) CH3OH ou CH3CH2CH2CH3