Physique-Chimie	ORGANISATION ET TRANSFORMATIONS DE LA MATIERE	5ème
Correction	**Des gaz dans l'eau.**	

Extrais des informations :

1. La solubilité d'un gaz est la masse maximale de ce gaz pouvant être dissoute dans un litre d'eau.

2. Une diminution de la température du soda permet d'augmenter la solubilité d'un gaz. En plaçant l'eau au réfrigérateur, la température diminue. La solubilité du dioxyde de carbone sera alors augmentée et la boisson ne perdra pas son gaz.

3. Dans un aquarium, il est possible d'injecter du dioxyde de carbone ou de l'air.

4. La solubilité du dioxygène de l'air est 9,1 mg/L dans l'eau douce et 8 mg/L dans l'eau salée. Pour 1 L d'eau, il y a donc plus de dioxygène dans l'eau douce que dans l'eau salée (9,1 >8). Les poissons ont donc plus de dioxygène dans l'eau douce que dans l'eau salée.

Interprète :

5. Le dioxygène se trouve dans l'air, il suffit donc d'injecter de l'air dans l'aquarium pour que le dioxygène de l'air se dissolve dans l'eau.

6. La solubilité des gaz dans les liquides peut être modifiée en changeant la température du liquide ou en dissolvant dans le liquide une autre espèce chimique (cf questions 2 et 4).