

EXERCICE ASSOCIE A L'ACTIVITÉ N°14 – QUEL EST L'EFFET DE LA TEMPERATURE DE L'EAU SUR LA SOLUBILITE DU DIOXYDE DE CARBONE ?

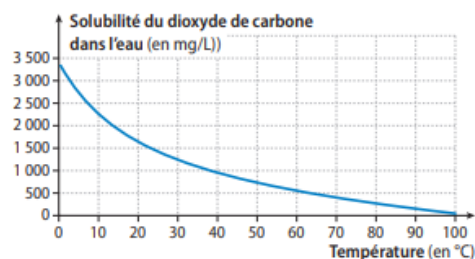
Compétences travaillées :

- S'informer à partir d'un graphique (D1)

Ton travail :

- 1/ Observe attentivement les deux documents situés à droite. Nous allons procéder à l'analyse du document n°1.
- 2/Rédige une phrase dans laquelle tu présentes la grandeur positionnée sur l'axe vertical ainsi que son unité.
- 3/Rédige une phrase dans laquelle tu présentes la grandeur positionnée sur l'axe horizontal ainsi que son unité.
- 4/ Combien vaut la solubilité du dioxyde de carbone à 0°C ? à 40°C ? Rédige une phrase.
- 5/ La solubilité du dioxyde de carbone dans l'eau varie avec la température de l'eau. Utilise le doc n°1 pour expliquer comment varie la solubilité de ce gaz avec la température. Rédige une phrase.

doc.1 Solubilité du dioxyde de carbone dans l'eau en fonction de la température (à la pression atmosphérique au niveau de la mer)



doc.2 Définition de la solubilité d'un gaz
La solubilité d'un gaz représente la masse maximale de gaz qui peut être dissoute dans un litre de solution.

EXERCICE ASSOCIE A L'ACTIVITÉ N°14 – QUEL EST L'EFFET DE LA TEMPERATURE DE L'EAU SUR LA SOLUBILITE DU DIOXYDE DE CARBONE ?

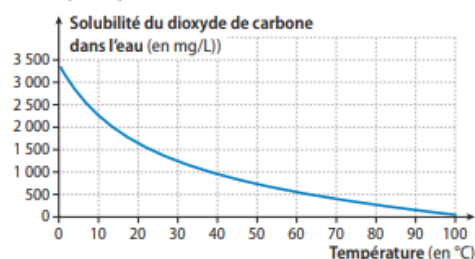
Compétences travaillées :

- S'informer à partir d'un graphique (D1)

Ton travail :

- 1/ Observe attentivement les deux documents situés à droite. Nous allons procéder à l'analyse du document n°1.
- 2/Rédige une phrase dans laquelle tu présentes la grandeur positionnée sur l'axe vertical ainsi que son unité.
- 3/Rédige une phrase dans laquelle tu présentes la grandeur positionnée sur l'axe horizontal ainsi que son unité.
- 4/ Combien vaut la solubilité du dioxyde de carbone à 0°C ? à 40°C ? Rédige une phrase.
- 5/ La solubilité du dioxyde de carbone dans l'eau varie avec la température de l'eau. Utilise le doc n°1 pour expliquer comment varie la solubilité de ce gaz avec la température. Rédige une phrase.

doc.1 Solubilité du dioxyde de carbone dans l'eau en fonction de la température (à la pression atmosphérique au niveau de la mer)



doc.2 Définition de la solubilité d'un gaz
La solubilité d'un gaz représente la masse maximale de gaz qui peut être dissoute dans un litre de solution.

EXERCICE ASSOCIE A L'ACTIVITÉ N°14 – QUEL EST L'EFFET DE LA TEMPERATURE DE L'EAU SUR LA SOLUBILITE DU DIOXYDE DE CARBONE ?

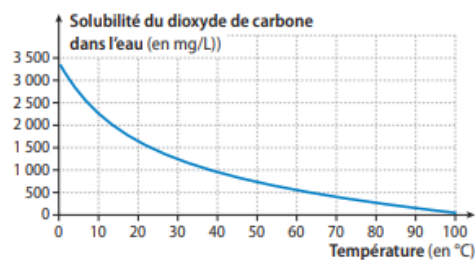
Compétences travaillées :

- S'informer à partir d'un graphique (D1)

Ton travail :

- 1/ Observe attentivement les deux documents situés à droite. Nous allons procéder à l'analyse du document n°1.
- 2/Rédige une phrase dans laquelle tu présentes la grandeur positionnée sur l'axe vertical ainsi que son unité.
- 3/Rédige une phrase dans laquelle tu présentes la grandeur positionnée sur l'axe horizontal ainsi que son unité.
- 4/ Combien vaut la solubilité du dioxyde de carbone à 0°C ? à 40°C ? Rédige une phrase.
- 5/ La solubilité du dioxyde de carbone dans l'eau varie avec la température de l'eau. Utilise le doc n°1 pour expliquer comment varie la solubilité de ce gaz avec la température. Rédige une phrase.

doc.1 Solubilité du dioxyde de carbone dans l'eau en fonction de la température (à la pression atmosphérique au niveau de la mer)



doc.2 Définition de la solubilité d'un gaz
La solubilité d'un gaz représente la masse maximale de gaz qui peut être dissoute dans un litre de solution.