Correction du DNB Blanc n°1
en Pro

Exercice 1

Dioxyde de carbone CO_2
Protoxyde d'azote N_2O
Méthane CH_4

Exercice 2

1) A 20°C $\rho_{eau} = 1,028\ g/mL$

Pour 100 mL

masse volumique en g/mL

masse en g — $m = \rho \times V$ — volume en mL

$$m = 1,028 \times 100 = 102,8\ g$$

Oui, c'est vrai arrondi au gramme

$102,8\ g \simeq 103\ g$

2) a) $V_2 = 105\ mL$

b) $\rho = \frac{m}{V} = \frac{103}{105} = 0,981\ g/mL$

c) Dans le tableau à 80°C on trouve

$\rho_{80°C} = 0,980 \simeq 0,981$ g/mL

3) Lorsque la température de l'eau augmente, le volume de l'eau augmente alors le niveau des océans monte.