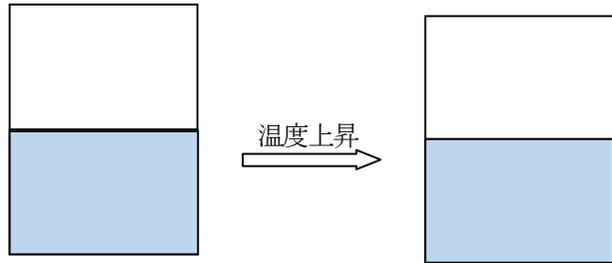


■気体の溶解度と温度



温度上昇すると、物質粒子の()が()なる

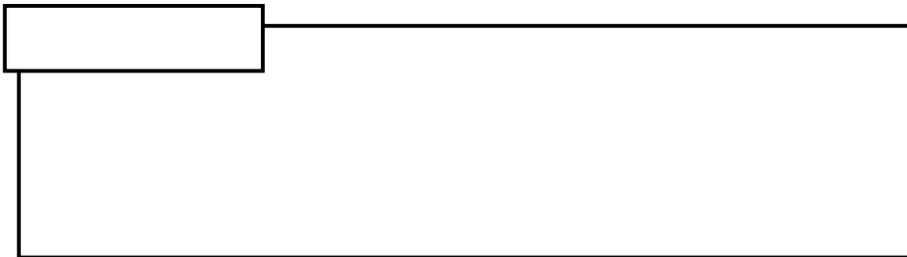
→ _____

■気体の溶解度の表し方

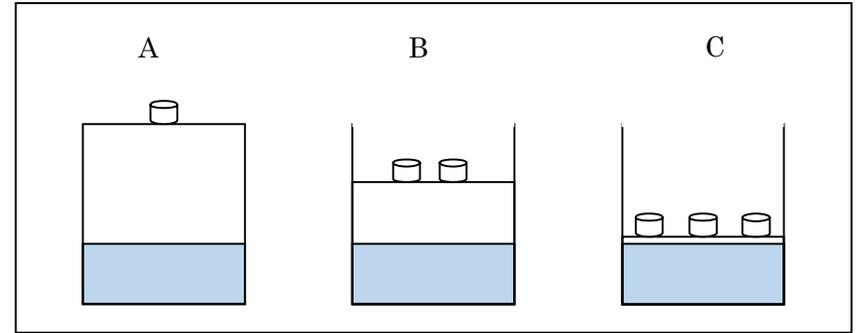
1013 hPa で溶媒 1 L に溶解する気体の

- ・ _____ []
- ・ _____ []
- ・ _____ (標準状態 0°C , 1013 hPa)

■気体の溶解度と圧力

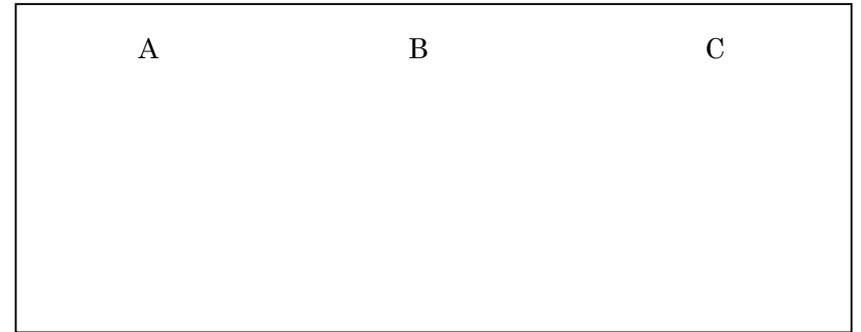


①圧力・物質量



溶かした時の圧力			
溶けている気体の物質量			
溶けている気体の体積			

③一定の圧力・体積



今の圧力			
今の体積			
溶かした時の圧力			

問 0°C , $1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で水 1.0 L にメタン CH_4 は 56 mL 溶ける。以下の問いに答えよ。

(C = 12, H = 1.0, 気体 1 mol = 22.4 L)

① 0°C , $1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で水 1.0 L に溶けるメタンは何 g か

② 0°C , $2.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で水 1.0 L に溶けるメタンは何 g か

③ 0°C , $2.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で水 2.0 L に溶けるメタンは何 g か

④ 0°C , $2.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で水 1.0 L に溶けるメタンは何 mL か

⑤ 0°C , $2.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で水 2.0 L に溶けるメタンは何 mL か

⑥ 0°C , $3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で水 1.0 L に溶けるメタンは何 mL か

⑦ 0°C , $2.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で水 2.0 L に溶けるメタンは、 0°C , $1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ で何 mL か