

2 T.

0.100 moles d' H_2 occupent un volume 600 mL à la température de $25^\circ C$ et à la pression de 4,08 atm.

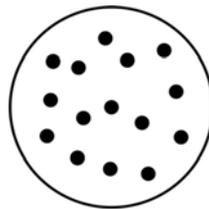
Si le volume est maintenu constant, que sera la pression de l'échantillon d' H_2 à $-5^\circ C$?

R. A : 4,54 atm ; B* : 3,67 atm ; C : 6,00 atm ; D : 2,98 atm ; E 4,08 atm.

2 C.

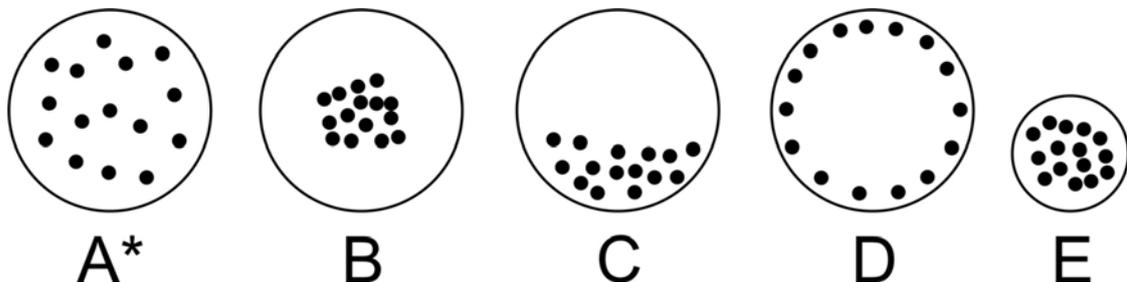
L'illustration ci-dessous représente la section d'une bombonne contenant du gaz hydrogène à la température de $20^\circ C$ et à la pression d'1 atm.

Chaque point noir représente à une molécule d' H_2 .



Laquelle, parmi les illustrations suivantes, décrit au mieux la distribution des molécules d' H_2 après diminution de température à $-5^\circ C$?

R.



3 T.

Quel est le réactif limitant quand 2 moles de CO_2 réagissent avec 2 moles de S_2 pour former du COS et de l' O_2 ?

Solutions: A* = CO_2 ; B = S_2 ; C = il n'y a pas de réactif limitant

3 C.

Prenons les trois éléments symbolisés par ■, ¶ et §. Quel est le réactif limitant quand 2 molécules de ■■ réagissent avec 2 molécules de ¶¶§§ pour former du ■¶§ et du ¶¶ ?

Solutions: A = ■■ ; B* = ¶¶§§ ; C = il n'y a pas de réactif limitant

* Réponse correcte.