

Exercice 1 (5.5 points)

Compléter les phrases par les mots convenables :

a- La pression d'un gaz est due aux.....des.....contre
.....du récipient qui contient ce gaz.

b- Lorsqu'on comprime un gaz enfermé, ses molécules.....les
unes des autres, son volume.....sa masse
et sa pression.....

c- Lorsqu'on détend un gaz enfermé, ses molécules.....les unes
des autres, son volume.....,sa masse.....
et sa pression.....

**Les mots : augmente – molécules – diminue – s'éloignent – ne change pas – se
rapprochent – chocs – les parois.**

Exercice2 (4.5 points)

Convertir en bar les volens suivantes :

$$P_1 = 1000 \text{ hla}$$

$$P_2 = 1590 \text{ mbar}$$

$$P_3 = 152 \text{ cm de mercure.}$$

$$P_4 = 120.132 \text{ Pa.}$$