

Corrigé chimie

Chapitre 2, p. 95 à 97

1) a) Si la température augmente l'énergie cinétique augmente aussi ce qui fait augmenter le nombre de collisions. Il y a alors une augmentation de la pression. Si on veut que la pression reste constante sans changer le volume, il faut diminuer le nombre de molécules. La relation est donc inverse.

b) $n_1 T_1 = n_2 T_2$

2) $P_{\text{finale}} = 208 \text{ kPa}$

3) $V = 32\,400 \text{ L}$ ou $3,24 \times 10^2 \text{ L}$

4) $V = 5,35 \text{ L}$

5) La pression sera de 1408 kPa

6) Il faut ajouter 502,2 L.