

# 09

## L'influence de la pression

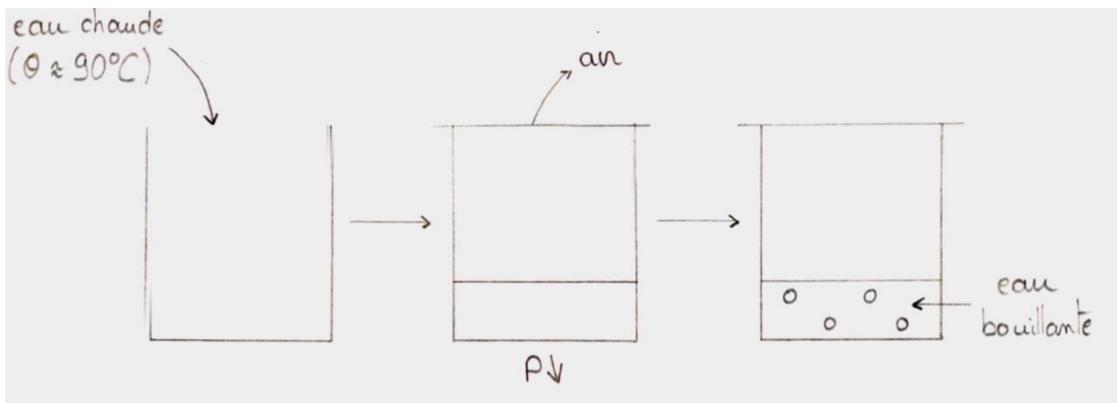
**Problème :** La température de vaporisation d'un corps pur est-elle toujours la même ?

Après discussion, on retient la proposition suivante : « La température de vaporisation d'un corps pur dépend de la pression atmosphérique ».

Expérience : Il faut observer le comportement de l'eau soumise à une variation de pression.

Dans un récipient fermé, on verse de l'eau très chaude. On aspire l'air du récipient pour diminuer la pression.

Observations :



L'eau chaude recommence à bouillir quand on diminue la pression ( $P \downarrow$ ) alors qu'aucune énergie thermique n'est apportée.

Remarque : Si on augmente la pression, l'ébullition est plus difficile à obtenir. Il faut chauffer plus. C'est le principe de la cocotte minute.