

## Chapitre 2

Loi d'Avogadro: Deux  $V$  égaux de gaz moléculaires, avec  $\hat{n} T$  et  $\hat{n} P$  ont le  $\hat{n}$  nombre de molécules.

Loi des gaz parfaits:  $PV = nRT = \frac{m}{M} RT$

$\rho \nearrow$  si  $P \nearrow$  à  $T$  constante

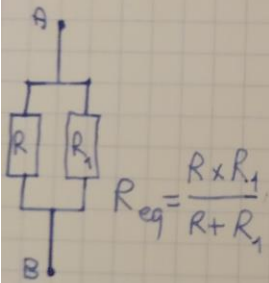
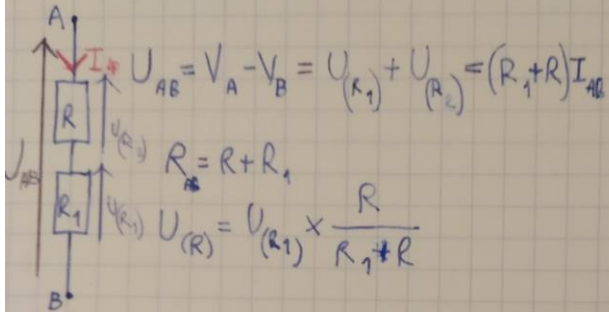
$$dP(z) = -\rho g dz$$

$$E_{\text{cinétique}} \text{ d'un gaz parfait} = \frac{3}{2} N_B T$$

# Électricité

$$I = \frac{\Delta Q(t)}{\Delta T(t)}$$

$$P = U \times I$$
$$W = \int V^A (C \cdot \dot{t})$$



$$U_{AB} + U_{BC} + U_{CD} + U_{DE} + U_{EA} = 0$$
$$(V_A - V_B) + (V_B - V_C) + \dots = 0$$
$$(V_A - V_A) = 0$$