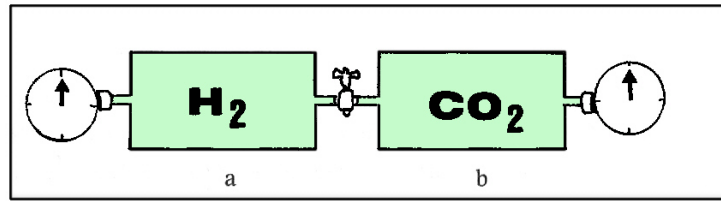
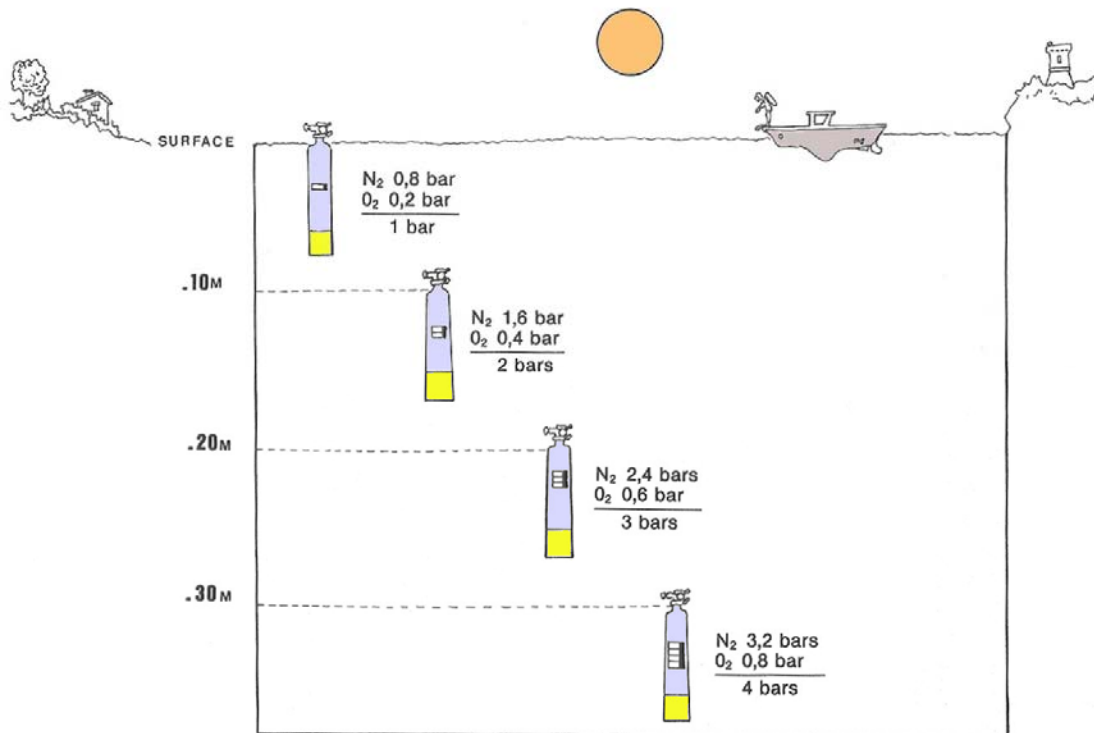


LA LOI DE DALTON



"A température donnée, la pression absolue d'un mélange gazeux est égale à la somme des pressions partielles qu'auraient ces gaz est égale s'ils occupaient seuls le volume total".

$$p \text{ abs}^1 = pp(a)^2 + pp(b)$$



La pression partielle d'un gaz dans un mélange gazeux est égale au produit de la pression totale du mélange par sa concentration (pourcentage du gaz considéré dans ce mélange gazeux)

$$pp = \frac{X}{100} \times p \text{ abs} \quad \text{ou} \quad p \text{ abs} = pp \times \frac{100}{X}$$

Les applications de cette loi en plongée sont multiples :

- Les accidents dus à la toxicité des gaz
- Le calcul des tables de plongée et leur Application aux plongées en altitude.

¹ p abs : pression absolue

² pp : pression partielle