

PRINCIPIO DI AVOGADRO



Amedeo
Avogadro
1776-1856

Volumi uguali di gas differenti nelle stesse condizioni di T e P contengono lo stesso numero di molecole

Introduce il concetto di molecola

Sosteneva che elementi come H, O dovevano esistere come H_2 , O_2

Relazione tra volume e massa di un gas



Legge di Avogadro:

"Volumi uguali di gas, alla stessa pressione e temperatura, contengono ugual numero di molecole."

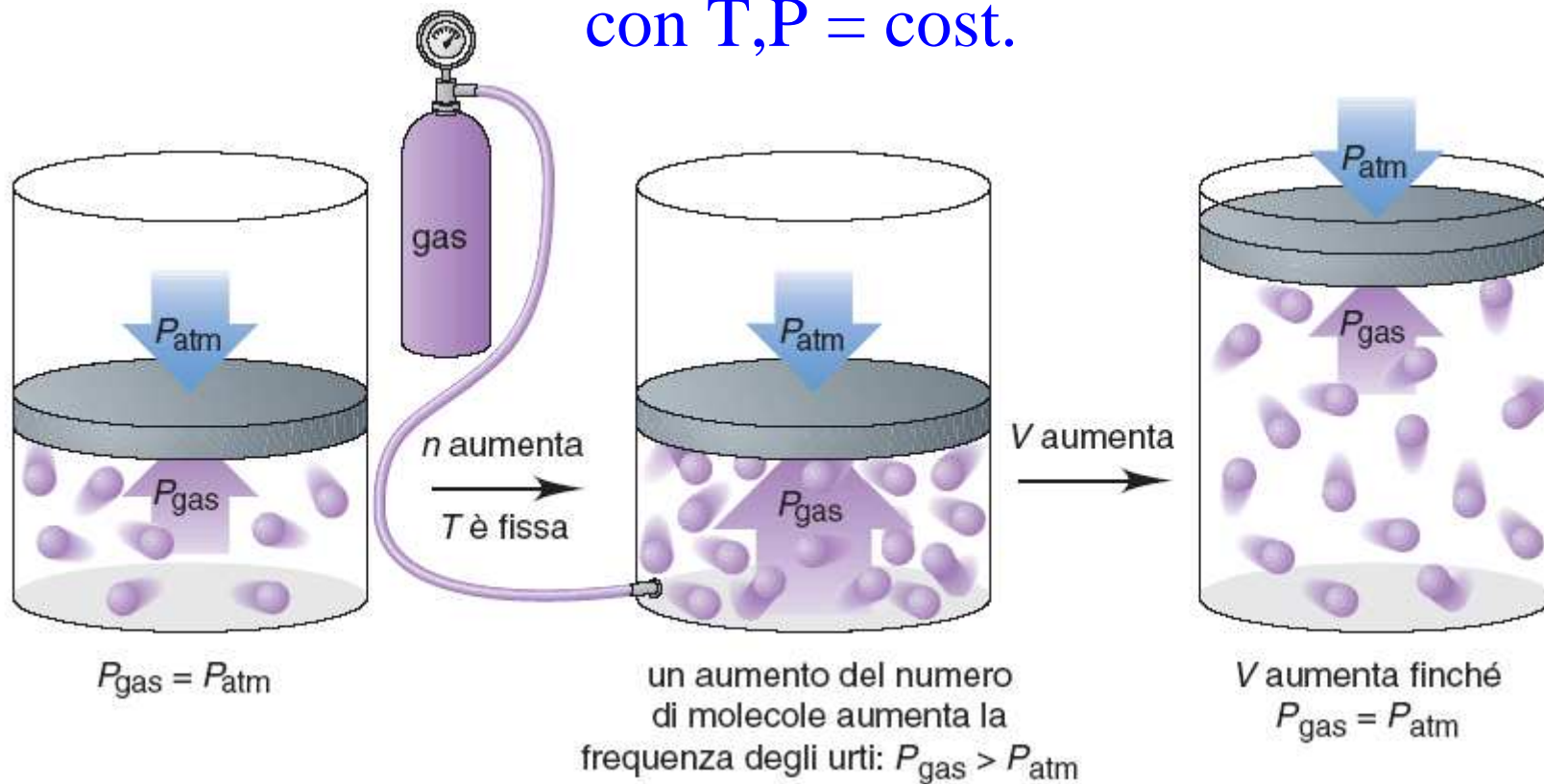
$$V \propto n$$

con $T, P = \text{cost.}$

Descrizione particellare della legge di Avogadro

$$V \propto n$$

con $T, P = \text{cost.}$



LEGGE DI AVOGADRO

e vapor d'acqua

es. stessi volumi di vapor d'acqua o di idrogeno gassoso H_2 contengono lo stesso numero di molecole:

H_2 è una molecola biatomica

H_2O è una molecola triatomica

VOLUMI UGUALI DI GAS

- STESSA QUANTITÀ DI PARTICELLE
- DIVERSO PESO (DIVERSA QUANTITÀ IN GRAMMI)



Esposito Leonardo, Guglielmo Letteria, Rizzi Antonia, Veneziani Rosa



Associazione per lo sviluppo professionale degli insegnanti
Qualificazione MIUR Prot. N. AOODGPER.12684 DEL 29-07-08
www.laboratorioformazione.it
Per informazioni: tel. 3337128694 - dalle 17 alle 19