

Dragi učenec, učenka!

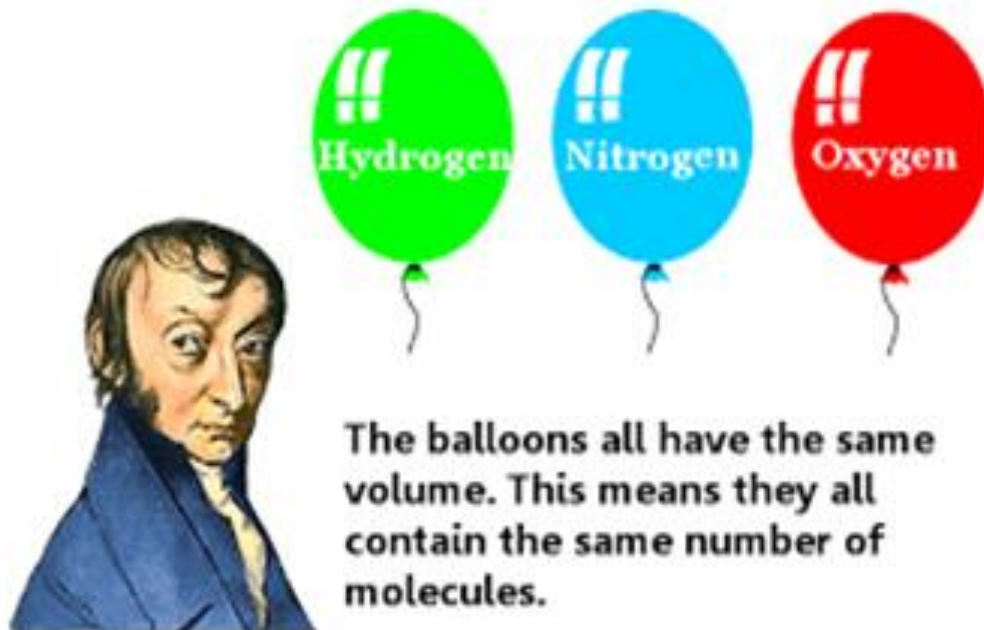
V tem poglavju boš izvedel kdo je bil Amadeo Avogadro, se naučil izračunati maso in množino snovi ter določiti število delcev.

Prepiši razlago in reši naloge.



- Amadeo Avogadro, je postavil enega izmed osnovnih kemijskih zakonov – **Avogadrov zakon**

Ugotovil je, da je v enakih prostorninah različnih plinov, pri enakih pogojih, enako število molekul.



- **1 mol** katere koli snovi vsebuje **enako število delcev**, to je **$6 \cdot 10^{23}$** delcev .To število imenujemo **Avogadrova konstanta (N_A)**

Če je snov **iz atomov**, npr. Na, je to **$6 \cdot 10^{23}$ atomov natrija**

Če je snov **iz molekul**, npr. H_2O , je to **$6 \cdot 10^{23}$ molekul vode**

- **Mol** je enota za **množino snovi**. Označimo jo s simbolom **n**.

► NALOGE

1. Vstavi ustrezno vrednost števila delcev in opredeli delce v danih snoveh kot atome ali molekula. Glej primer

a) 1 mol Ne vsebuje **$6 \cdot 10^{23}$ atomov neona**

b) 1 mol Au vsebuje _____ zlata

c) 1 mol kisika (O_2) vsebuje _____ kisika

č) 1 mol metana (CH_4) vsebuje _____ metana

2. Dopolni besedilo. Glej primer.

a) 1 mol dušika (N_2) vsebuje $6 \cdot 10^{23}$ **molekul dušika** oz.

$12 \cdot 10^{23}$ **atomov dušika** (ker 2 atoma v molekuli)

b) 1 mol ozona (O_3) vsebuje _____ molekul ozona oz.
_____ atomov kisika.

c) 1 mol metana (CH_4) vsebuje _____ molekul metana oz.
_____ atomov ogljika in _____ atomov vodika.

č) 1 mol propanojske kisline ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$) vsebuje _____ molekul
propanojske kisline oz. _____ atomov ogljika, _____ atomov
kisika in _____ atomov vodika.

3. Dopolni preglednico. Glej primer.

MNOŽINA CH ₄	ŠTEVILO MOLEKUL CH ₄
2 mol	12·10²³ (1 mol 6 ·10²³, 2 mola torej 2x več)
4 mol	
5 mol	
3,5 mol	
	18·10²³
	9·10²³
	15·10²³
	27·10²³

**ZA ZAKLJUČEK ŠE ENKRAT VSE
PREBERI IN PONOVI**