PHYSIQUE-CHIMIE · SECONDE / FICHE DE RÉVISION

Ions, molécules et mole

Astrolab Cours · astrolabcours.fr

L'image. Les œufs se vendent à la douzaine, les atomes à la mole : un paquet de $6{,}02 \times 10^{23}$ entités.

01 Stabilité

Duet (He) ou octet. Les atomes perdent, gagnent ou partagent des électrons pour y arriver.

- Perdre : cation (Na^{+}, Mg^{2+}). Gagner : anion (Cl^{-}, O^{2-}).
- Liaison covalente : doublet partagé. H 1 liaison, O 2, N 3, C 4.

02 Quantité de matière

$m_{\text{entité}} \approx A_{\text{total}} \times 1{,}67 \times 10^{-27}\ \text{kg}$, $N = m / m_{\text{entité}}$, $n = N / N_A$.

Exemple : 200 g d'eau, $6{,}7 \times 10^{24}$ molécules, 11 mol.

03 Les pièges

- Perdre des électrons → ion positif.
- Charge en haut à droite : Mg^{2+}.

---

astrolabcours.fr/physique/seconde/ions-et-molecules/ · vidéo, exercices corrigés et QCM gratuits

© Astrolab Cours · astrolabcours.fr/physique/seconde/ions-et-molecules/ · Tous droits réservés : usage personnel uniquement, republication et usage commercial interdits