**Consolidation - Dosages**

**Exercice 1 – Estimer des masses molaires moléculaires**

Une image contenant texte, capture d’écran, nombre, Police

Le contenu généré par l’IA peut être incorrect.

1. Calcule la masse molaire de **l’eau (H₂O)**
2. Calcule la masse molaire de **l’ammoniac (NH₃)** et du **dioxyde de carbone (CO₂)**.
3. Le **dihydrogénophosphate de sodium (NaH₂PO₄)** est un ingrédient que l'on retrouve dans certains produits nettoyants pour la peau. Calcule sa masse molaire.
4. L’**acide ascorbique (C₆H₈O₆)**, aussi connu sous le nom de **vitamine C**, est utilisé pour ses effets antioxydants en cosmétique. Calcule sa masse molaire.

**Exercice 2 : Détermination de la Concentration**

On dissout **0,25 mol** d’ammoniac dans **500 mL** d’eau.

1. Déterminer la **concentration molaire** de la solution obtenue.
2. En déduire la **concentration massique**

**Exercice 3 : Volume et Concentration**

On souhaite préparer **200 mL** d’une solution de nitrate de potassium de concentration **0,50 mol/L**.

Déterminer la **quantité de matière** à dissoudre.