



Ch 4b Évaluation diagnostique

Entourez en rouge les zones à retravailler.

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
Si une mole de dioxygène contient $6,02 \cdot 10^{23}$ molécules, une demi-mole contient : <input type="checkbox"/> $3,01 \cdot 10^{23}$ <input type="checkbox"/> $6,02 \cdot 10^{23}$ <input type="checkbox"/> $12,04 \cdot 10^{23}$			
La constante d'Avogadro a pour unité : <input type="checkbox"/> aucune <input type="checkbox"/> mol^{-1} <input type="checkbox"/> entité. mol^{-1}			
La relation liant n , N et N_a est : <input type="checkbox"/> $n = N / N_a$ <input type="checkbox"/> $n = N \times N_a$ <input type="checkbox"/> $n = N_a / N$			
Si une mole de carbone pèse 12g, deux moles de carbone pèsent : <input type="checkbox"/> 6 g <input type="checkbox"/> 12 g <input type="checkbox"/> 24 g			
La relation liant n , m et M est : <input type="checkbox"/> $n = m / M$ <input type="checkbox"/> $n = m \times M$ <input type="checkbox"/> $n = M / m$			
Les masses molaires s'expriment en : <input type="checkbox"/> mol <input type="checkbox"/> mol/g <input type="checkbox"/> $\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$			
La masse molaire de l'eau H_2O est égale à : <input type="checkbox"/> $M(\text{H}) + M(\text{O})$ <input type="checkbox"/> $M(\text{H}) + 2 M(\text{O})$ <input type="checkbox"/> $2 M(\text{H}) + M(\text{O})$			
Décrire l'état d'un système chimique nécessite de donner : <input type="checkbox"/> la température <input type="checkbox"/> la pression <input type="checkbox"/> la nature des espèces <input type="checkbox"/> l'état physique des espèces <input type="checkbox"/> les quantités de matière <input type="checkbox"/> la couleur			
Lorsque le soluté versé ne se dissout plus dans le solvant, la solution est : <input type="checkbox"/> fille <input type="checkbox"/> mère <input type="checkbox"/> saturée			
Une solution préparée à partir d'une solution plus concentrée est obtenue par : <input type="checkbox"/> dilution <input type="checkbox"/> dissolution			
Une solution préparée à partir d'une masse pesée est obtenue par : <input type="checkbox"/> dilution <input type="checkbox"/> dissolution			
La concentration molaire $C(A)$ est donnée par la relation : <input type="checkbox"/> m_A / V_S <input type="checkbox"/> n_A / V_S <input type="checkbox"/> n_A / m_A			
La concentration massique $t(A)$ s'exprime en <input type="checkbox"/> $\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$ <input type="checkbox"/> $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ <input type="checkbox"/> $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$			
La concentration massique est donnée par la relation : <input type="checkbox"/> m_A / V_S <input type="checkbox"/> n_A / V_S <input type="checkbox"/> m_A / n_A			
Dans la relation $C(A) = m(A) \times (M(A) \times V_S$: - $m(A)$ représente : <input type="checkbox"/> la masse molaire de A <input type="checkbox"/> la masse pesée de A - $M(A)$ représente : <input type="checkbox"/> la masse molaire de A <input type="checkbox"/> la masse pesée de A			
Le produit $C_S V_S$ représente : <input type="checkbox"/> une masse <input type="checkbox"/> une quantité de matière <input type="checkbox"/> une concentration			
Dans la relation $C_0 V_0 = C_S V_S$ - $C_0 V_0$ représente : <input type="checkbox"/> la quantité de matière dans la solution fille <input type="checkbox"/> la quantité de matière dans le prélèvement de solution mère - $C_S V_S$ représente : <input type="checkbox"/> la quantité de matière dans la solution fille <input type="checkbox"/> la quantité de matière dans le prélèvement de solution mère - V_0 représente : <input type="checkbox"/> le volume de solution fille <input type="checkbox"/> le volume prélevée de solution mère			
Bilan	/ 24	/ 24	