


## Ch 10 Évaluation formative

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"/> entité.mol <sup>-1</sup> <input type="checkbox"/> mol <sup>-1</sup>			
La relation liant n, N et N <sub>a</sub> 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"/> g.mol <sup>-1</sup>			
La masse molaire de l'eau H <sub>2</sub> O est égale à :			
<input type="checkbox"/> M(H) + M(O) <input type="checkbox"/> M(H) + 2 M(O) <input type="checkbox"/> 2 M(H) + M(O)			
La masse volumique est une constante physique caractéristique d'une espèce chimique.			
<input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
La relation liant ρ, m et V est :			
<input type="checkbox"/> $\rho = V / m$ <input type="checkbox"/> $\rho = m / V$ <input type="checkbox"/> $\rho = m \times V$			
Les unités de la masse volumique sont :			
<input type="checkbox"/> g.L <sup>-1</sup> <input type="checkbox"/> kg.m <sup>-3</sup> <input type="checkbox"/> g.mL <sup>-1</sup>			
La référence des liquides et des solides pour la masse volumique est :			
<input type="checkbox"/> air <input type="checkbox"/> eau <input type="checkbox"/> sol			
La densité d'un corps est exprimée par :			
<input type="checkbox"/> $d = \rho_{\text{eau}} / \rho$ <input type="checkbox"/> $d = \rho_{\text{eau}} \times \rho$ <input type="checkbox"/> $d = \rho / \rho_{\text{eau}}$			
La densité a pour unité :			
<input type="checkbox"/> aucune <input type="checkbox"/> g.L <sup>-1</sup> <input type="checkbox"/> kg.m <sup>-3</sup>			
<b>Bilan</b>	/ 15	/ 15	