

Ch 4b Évaluation formative

Entourez en rouge les zones à retravailler.

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
Décrire un système chimique, c'est présenter :			
<input type="checkbox"/> la nature des espèces <input type="checkbox"/> leur état physique <input type="checkbox"/> leur quantité de matière <input type="checkbox"/> les conditions de T et de P			
$n_i(A)$ représente la quantité de matière de A (réactif) :			
<input type="checkbox"/> initiale <input type="checkbox"/> consommé <input type="checkbox"/> finale <input type="checkbox"/> intermédiaire			
$n_f(A)$ représente la quantité de matière de A (réactif) :			
<input type="checkbox"/> initiale <input type="checkbox"/> consommé <input type="checkbox"/> finale <input type="checkbox"/> intermédiaire			
$n(A)$ représente la quantité de matière de A (réactif) :			
<input type="checkbox"/> initiale <input type="checkbox"/> consommé <input type="checkbox"/> finale <input type="checkbox"/> intermédiaire			
Pour un réactif A de coefficient stœchiométrique a,			
<input type="checkbox"/> qté consommée de A = a x <input type="checkbox"/> $n_i(A) = 0 \text{ mol}$ <input type="checkbox"/> $n(A) = n_i(A) - ax$ <input type="checkbox"/> $n_i(A) = n(A) + ax$ <input type="checkbox"/> $x_{\max} = a \times n_i(A)$ <input type="checkbox"/> $x_{\max} = n_i(A) / a$			
Pour un réactif B de coefficient stœchiométrique b,			
<input type="checkbox"/> qté consommée de b = b x <input type="checkbox"/> qté formée de b = b x <input type="checkbox"/> $n_i(B) = 0 \text{ mol}$ <input type="checkbox"/> $n(B) = n_i(B) - ax$ <input type="checkbox"/> $n(B) = n_i(B) + bx$ <input type="checkbox"/> $n_f(B) = 0 \text{ mol}$			
Dans une recherche d'avancement maximal d'une réaction, parmi les deux trouvées, la valeur à choisir est :			
<input type="checkbox"/> la plus grande des 2 <input type="checkbox"/> la plus petite des 2			
Le réactif limitant est celui qui est :			
<input type="checkbox"/> en défaut <input type="checkbox"/> en excès			
L'absorbance A est une grandeur ayant pour unité			
<input type="checkbox"/> mol.L^{-1} <input type="checkbox"/> L.mol^{-1} <input type="checkbox"/> sans unité			
La loi de Beer-Lambert est :			
<input type="checkbox"/> $c = k' A$ <input type="checkbox"/> $A = k c$ <input type="checkbox"/> $A / c = k$			
Le coefficient de proportionnalité k			
<input type="checkbox"/> dépend des conditions expérimentales <input type="checkbox"/> n'en dépend pas			
Dans une courbe d'étalonnage $A = f(C)$, A est :			
<input type="checkbox"/> l'ordonnée <input type="checkbox"/> l'abscisse			
Dans une courbe d'étalonnage $A = f(C)$, c est :			
<input type="checkbox"/> l'ordonnée <input type="checkbox"/> l'abscisse			
Sur une courbe d'étalonnage $A = f(C)$, la détermination d'une concentration inconnue demande :			
<input type="checkbox"/> pas de construction sur la courbe <input type="checkbox"/> une construction sur la courbe			
Bilan	/ 24	/ 24	