



Plusieurs réponses possibles – Penser à cocher la version en bas à droite!

	A	B	C	D
1. La quantité de matière représente	Une masse d'entités chimiques, en mol	Un nombre d'entités chimiques, en mol	Une masse d'entités chimiques, en mol^{-1}	Un nombre d'entités chimiques, en mol^{-1}
2. La masse molaire de l'ion sulfate SO_4^{2-} se calcule par	$M = M(\text{S}) + 4 M(\text{O})$	$M = M(\text{S}) + M(\text{O})$	$M = 4 M(\text{S}) + M(\text{O})$	$M = M(\text{S}) \times 4 M(\text{O})$
3. La relation entre quantité de matière et masse peut s'exprimer	$n = \frac{M}{m}$	$n = \frac{m}{M}$	$m = n \times M$	$M = n \times m$
4. Le volume molaire (pour les espèces chimiques à l'état de gaz, à 20 °C et pression atmosphérique) représente	La quantité de matière par litre de gaz	$24 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$	Le volume de gaz par mole de matière	$22,4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$
5. Pour réaliser une dilution, on peut utiliser	Une fiole jaugée	Une pipette graduée	Une balance	Une spatule
6. Le facteur de dilution est	Un rapport de concentrations	Un rapport de quantités de matière	Un rapport de volumes	Plus petit que 1
7. L'absorbance se mesure à l'aide d'un	Spectroscopie	Spectrophotomètre	Spectromètre	Absorbeur
8. La loi de Beer-Lambert peut se noter	$A = \varepsilon \cdot l \cdot C$	$A = \varepsilon + l + C$	$\frac{A}{\varepsilon} = l \cdot C$	$\varepsilon = \frac{A}{l \cdot C}$
9. Un étalonnage peut avoir pour objectif final de	Mesurer des absorbances	Déterminer une concentration	Tracer une courbe	Déterminer une quantité de matière
10. Le domaine de linéarité de la loi de Beer-Lambert n'est plus valable pour	$A > 1,5$	$A < 1,5$	$C > 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$	$C < 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$



Plusieurs réponses possibles – Penser à cocher la version en bas à droite!

	A	B	C	D
1. La constante d'Avogadro vaut	$6,02 \times 10^{-23} \text{ mol}$	$6,02 \times 10^{-23} \text{ mol}^{-1}$	$6,02 \times 10^{23} \text{ mol}$	$6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
2. La masse molaire de l'oxyde de fer(III) Fe_2O_3 se calcule par	$M = 2 M(\text{Fe}) + 3 M(\text{O})$	$M = M(\text{Fe}) + M(\text{O})$	$M = 3 M(\text{Fe}) + 2 M(\text{O})$	$M = 2 M(\text{Fe}) \times 3 M(\text{O})$
3. La relation entre quantité de matière et concentration peut s'exprimer	$n = \frac{V}{C}$	$V = \frac{n}{C}$	$n = V \times C$	$C = \frac{n}{V}$
4. Le volume molaire (pour les espèces chimiques à l'état de gaz, à 20 °C et pression atmosphérique) représente	La quantité de matière par litre de gaz	$24 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$	Le volume de gaz par mole de matière	$22,4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$
5. Pour réaliser une dissolution, on peut utiliser	Une pipette jaugée	Une spatule	Une balance	Une pissette
6. Le facteur de dilution est	Un rapport de concentrations	Un rapport de volumes	Un rapport de quantités de matière	Plus grand que 1
7. L'absorbance se mesure à l'aide d'un	Spectroscopie	Spectrophotomètre	Spectromètre	Absorbeur
8. Le coefficient d'extinction molaire ε	S'exprime en $\text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$	S'exprime en $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$	Dépend de la longueur d'onde	Ne dépend pas de la longueur d'onde
9. Lors d'un étalonnage à l'aide de l'absorbance, la droite obtenue a un coefficient directeur	$a = \varepsilon$	$a = \varepsilon \cdot l$	$a = \frac{A}{C}$	$a = \varepsilon \cdot l \cdot C$
10. Le domaine de linéarité de la loi de Beer-Lambert n'est plus valable pour	$A > 1,5$	$A < 1,5$	$C > 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$	$C < 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$



Plusieurs réponses possibles – Penser à cocher la version en bas à droite!

	A	B	C	D
1. La quantité de matière représente	Une masse d'entités chimiques, en mol	Un nombre d'entités chimiques, en mol	Une masse d'entités chimiques, en mol^{-1}	Un nombre d'entités chimiques, en mol^{-1}
2. La masse molaire de l'ion sulfate SO_4^{2-} se calcule par	$M = M(\text{S}) + 4 M(\text{O})$	$M = M(\text{S}) + M(\text{O})$	$M = 4 M(\text{S}) + M(\text{O})$	$M = M(\text{S}) \times 4 M(\text{O})$
3. La relation entre quantité de matière et masse peut s'exprimer	$n = \frac{M}{m}$	$n = \frac{m}{M}$	$m = n \times M$	$M = n \times m$
4. Le volume molaire (pour les espèces chimiques à l'état de gaz, à 20 °C et pression atmosphérique) représente	La quantité de matière par litre de gaz	$24 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$	Le volume de gaz par mole de matière	$22,4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$
5. Pour réaliser une dilution, on peut utiliser	Une fiole jaugée	Une pipette graduée	Une balance	Une spatule
6. Le facteur de dilution est	Un rapport de concentrations	Un rapport de quantités de matière	Un rapport de volumes	Plus petit que 1
7. L'absorbance se mesure à l'aide d'un	Spectroscopie	Spectrophotomètre	Spectromètre	Absorbeur
8. La loi de Beer-Lambert peut se noter	$A = \varepsilon \cdot l \cdot C$	$A = \varepsilon + l + C$	$\frac{A}{\varepsilon} = l \cdot C$	$\varepsilon = \frac{A}{l \cdot C}$
9. Un étalonnage peut avoir pour objectif final de	Mesurer des absorbances	Déterminer une concentration	Tracer une courbe	Déterminer une quantité de matière
10. Le domaine de linéarité de la loi de Beer-Lambert n'est plus valable pour	$A > 1,5$	$A < 1,5$	$C > 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$	$C < 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$



Plusieurs réponses possibles – Penser à cocher la version en bas à droite!

	A	B	C	D
1. La constante d'Avogadro vaut	$6,02 \times 10^{-23} \text{ mol}$	$6,02 \times 10^{-23} \text{ mol}^{-1}$	$6,02 \times 10^{23} \text{ mol}$	$6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
2. La masse molaire de l'oxyde de fer(III) Fe_2O_3 se calcule par	$M = 2 M(\text{Fe}) + 3 M(\text{O})$	$M = M(\text{Fe}) + M(\text{O})$	$M = 3 M(\text{Fe}) + 2 M(\text{O})$	$M = 2 M(\text{Fe}) \times 3 M(\text{O})$
3. La relation entre quantité de matière et concentration peut s'exprimer	$n = \frac{V}{C}$	$V = \frac{n}{C}$	$n = V \times C$	$C = \frac{n}{V}$
4. Le volume molaire (pour les espèces chimiques à l'état de gaz, à 20 °C et pression atmosphérique) représente	La quantité de matière par litre de gaz	$24 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$	Le volume de gaz par mole de matière	$22,4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$
5. Pour réaliser une dissolution, on peut utiliser	Une pipette jaugée	Une spatule	Une balance	Une pissette
6. Le facteur de dilution est	Un rapport de concentrations	Un rapport de volumes	Un rapport de quantités de matière	Plus grand que 1
7. L'absorbance se mesure à l'aide d'un	Spectroscopie	Spectrophotomètre	Spectromètre	Absorbeur
8. Le coefficient d'extinction molaire ε	S'exprime en $\text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$	S'exprime en $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$	Dépend de la longueur d'onde	Ne dépend pas de la longueur d'onde
9. Lors d'un étalonnage à l'aide de l'absorbance, la droite obtenue a un coefficient directeur	$a = \varepsilon$	$a = \varepsilon \cdot l$	$a = \frac{A}{C}$	$a = \varepsilon \cdot l \cdot C$
10. Le domaine de linéarité de la loi de Beer-Lambert n'est plus valable pour	$A > 1,5$	$A < 1,5$	$C > 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$	$C < 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$