Fiche « Réussir son évaluation »

I – Ce que je dois savoir

Pour savoir quoi réviser, je lis les points clés du chapitre évalués :

- Si je pense maîtriser une notion, je coche la case \odot
- Si je pense que je dois la retravailler, je coche la case 🔞

Pour travailler les notions qui ne sont pas maîtrisées, je reprend les activités associés.

Points clés du chapitre	8	•	En classe	Exercices
Je sais qu'une solution est un mélange homogène. Je sais qu'une solution est composé d'un solvant, l'espèce chimique majoritaire, et de un ou plusieurs solutés.			TP 4, cours p. 9	11 p. 48
Je sais qu'on parle de solution aqueuse quand le solvant est l'eau.			TP 4 & 5, cours p. 9	
Je connais la formule de la concentration massique $c = m/V$. Je connais les unités et le sens de ces grandeurs. Je sais calculer une concentration massique, une masse ou un volume avec la formule.			TP 4 & 5, cours p. 9, 10	14, 15 p. 49
Je sais ce qu'est une dilution et une dissolution. Je connais le protocole pour réaliser une dilution.			TP 1, 4 & 5, cours p. 10, 11	12, 16 p. 49
Je sais qu'un dosage est une mesure de concentration. Je sais réaliser un dosage par étalonnage, en mesurant une grandeur proportionnelle à la concentration.			TP 4 & 5, cours p. 12	

II – Ce qu'il me reste à faire

Pour être sûr-e d'obtenir une bonne note, je m'entraîne avec les exercices corrigés du manuel indiqués dans la colonne de droite.

S'il me reste des questions, je les note ici pour les poser au début de l'évaluation :

Fiche « Réussir son évaluation »

I – Ce que je dois savoir

Pour savoir quoi réviser, je lis les points clés du chapitre évalués :

- Si je pense maîtriser une notion, je coche la case 🔇
- Si je pense que je dois la retravailler, je coche la case 🔞

Pour travailler les notions qui ne sont pas maîtrisées, je reprend les activités associés.

Points clés du chapitre	8	En classe	Exercices
Je sais qu'une solution est un mélange homogène. Je sais qu'une solution est composé d'un solvant, l'espèce chimique majoritaire, et de un ou plusieurs solutés.		TP 4, cours p. 9	11 p. 48
Je sais qu'on parle de solution aqueuse quand le solvant est l'eau.		TP 4 & 5, cours p. 9	
Je connais la formule de la concentration massique $c=m/V$. Je connais les unités et le sens de ces grandeurs. Je sais calculer une concentration massique, une masse ou un volume avec la formule.		TP 4 & 5, cours p. 9, 10	14, 15 p. 49
Je sais ce qu'est une dilution et une dissolution. Je connais le protocole pour réaliser une dilution.		TP 1, 4 & 5, cours p. 10, 12, 16 p. 49	12, 16 p. 49
Je sais qu'un dosage est une mesure de concentration. Je sais réaliser un dosage par étalonnage, en mesurant une grandeur proportionnelle à la concentration.		TP 4 & 5, cours p. 12	

II − Ce qu'il me reste à faire

Pour être sûr-e d'obtenir une bonne note, je m'entraîne avec les exercices corrigés du manuel indiqués dans la colonne de droite.

S'il me reste des questions, je les note ici pour les poser au début de l'évaluation :

Fiche « Réussir son évaluation » I — Ce que je dois savoir

Pour savoir quoi réviser, je lis les points clés du chapitre évalués :

- Si je pense maîtriser une notion, je coche la case 🗸
- Si je pense que je dois la retravailler, je coche la case 😮

Pour travailler les notions qui ne sont pas maîtrisées, je reprend les activités associés.

Points clés du chapitre	3	8	En classe	sse	Exercices
Je sais qu'une solution est un mélange homogène. Je sais qu'une solution est composé d'un solvant, l'espèce chimique majoritaire, et de un ou plusieurs solutés.			TP 4, cours p. 9	cours	11 p. 48
Je sais qu'on parle de solution aqueuse quand le solvant est l'eau.			TP 4 & 5, cours p. 9	& 5, .9	
Je connais la formule de la concentration massique $c=m/V$. Je connais les unités et le sens de ces grandeurs. Je sais calculer une concentration massique, une masse ou un volume avec la formule.			TP 4 & 5, cours p. 9, 10	& 5, . 9, 10	14, 15 p. 49
Je sais ce qu'est une dilution et une dissolution. Je connais le protocole pour réaliser une dilution.			TP 1, 4 & 5, cours p. 10, 11	1 & 5, 5. 10,	12, 16 p. 49
Je sais qu'un dosage est une mesure de concentration. Je sais réaliser un dosage par étalonnage, en mesurant une grandeur proportionnelle à la concentration.			TP 4 & 5, cours p. 12	& 5, . 12	

II – Ce qu'il me reste à faire

Pour être sûr-e d'obtenir une bonne note, je m'entraîne avec les exercices corrigés du manuel indiqués dans la colonne de droite.

S'il me reste des questions, je les note ici pour les poser au début de l'évaluation :

Fiche « Réussir son évaluation » I — Ce que je dois savoir

Pour savoir quoi réviser, je lis les points clés du chapitre évalués :

- Si je pense maîtriser une notion, je coche la case 🗸
- Si je pense que je dois la retravailler, je coche la case $\, oldsymbol{ \, \, \, \, \, \, \, \, \, } \,$

Pour travailler les notions qui ne sont pas maîtrisées, je reprend les activités associés.

Points clés du chapitre	3	8	En classe	Exercices
Je sais qu'une solution est un mélange homogène. Je sais qu'une solution est composé d'un solvant, l'espèce chimique majoritaire, et de un ou plusieurs solutés.			TP 4, cours p. 9	11 p. 48
Je sais qu'on parle de solution aqueuse quand le solvant est l'eau.			TP 4 & 5, cours p. 9	
Je connais la formule de la concentration massique $c=m/V$. Je connais les unités et le sens de ces grandeurs. Je sais calculer une concentration massique, une masse ou un volume avec la formule.			TP 4 & 5, cours p. 9, 10	14, 15 p. 49
Je sais ce qu'est une dilution et une dissolution. Je connais le protocole pour réaliser une dilution.			TP 1, 4 & 5, cours p. 10, 12, 16 p. 49	12, 16 p. 49
Je sais qu'un dosage est une mesure de concentration. Je sais réaliser un dosage par étalonnage, en mesurant une grandeur proportionnelle à la concentration.			TP 4 & 5, cours p. 12	

II − Ce qu'il me reste à faire ■

Pour être sûr-e d'obtenir une bonne note, je m'entraîne avec les exercices corrigés du manuel indiqués dans la colonne de droite.

S'il me reste des questions, je les note ici pour les poser au début de l'évaluation :