ÉVALUATION (4ème) MASSE VOLUMIQUE



<u>1er exercice</u>: Tâches simples.

Restitution de connaissances et conversions.

1. Masse, volu	me et masse v	olumique		
1. Quelle est l'unité du	système international	de la masse ?	T	Compétence
	.,			2-7
				/1
2. Quelle est l'unité du	système international	l du volume ?		Compétence 2-7
				/1
3. Quelle est l'unité du	système international	l la masse volumique ?		Compétence
	•	•		2-7
				/1
4. Quelle est la rela volumique?	tion mathématique ro	eliant la masse, le vo	lume et la masse	Compétence 2-7
				/1
5. Réalise les conver	sions suivantes :			Compétence
1) 4,5t en kg	2) 12435g en kg	3) 12,45m3 en L	4) 56mL en L	2-6

				/2

ÉVALUATION (4ème) MASSE VOLUMIQUE



<u>2ème exercice</u>: Tâches simples.

Utiliser une formule.

Calcul de masse sans conversion ni modification de la formule.

2. La masse volumique	
Alexia réalise une vinaigrette. Elle mélange 0,01L de vinaigre avec 0,2L d'huil	e et
laisse reposer le mélange. Le vinaigre et l'huile se séparent. Le vinaigre coule	dans le
fond de la bouteille.	
Alexia ne comprend pas car elle pense que le vinaigre est plus léger.	
Données :	
Masse volumique du vinaigre : <u>Qxinaigre</u> = 1010 kg/m³ = 1010 g/L	
Masse volumique de l'huile : phuile = 920 kg/m³ = 920 g/L	
1. Calcule la masse de vinaigre qu'Alexia a utilisée pour faire sa vinaigrette.	Compétence
	2-6
	/2
	12
2. Calcule la masse d'huile qu'Alexia a utilisée pour faire sa vinaigrette.	Compétence 2-6
	/2
5. Explique pourquoi l'huile reste au-dessus du vinaigre.	Compétence
5. Exprique pour quoi i nune resite du dessus du vinaigre.	4-5
	1
	1
	12

ÉVALUATION (4ème) MASSE VOLUMIQUE



<u>3ème exercice</u>: Tâches moins simples.

Utilisation d'une échelle descriptive.

3. De l'or ou pas ?							
Alexia a trouvé dans la rivière une pépite ayant un volume de 5mL. Elle souhaite							
vérifier qu'elle est bien en or pur. Pour cela, elle pèse la pépite et trouve que celle-ci a une masse de 15g.							
							Masse volumique de l'or : per = 19300 kg/m³
La pépite trouvée par Alexia est-elle en or ?	Compétences						
	2-6 4-5						
	4-5						
	11						
	/4						

Pratiquer des démarches scientifiques :

	Maîtrise insuffisante	Maîtrise fragile	Maîtrise satisfaisante	Très bonne maîtrise
Interpréter des résultats expérimentaux, en tirer des conclusions et les communiquer en argumentant.	L'élève n'arrive pas à comprendre quel calcul il doit réaliser ou effectue un mauvais calcul et ne le met pas en lien avec le problème et ne peut pas solutionner le problème.	L'élève réalise la conversion, le bon calcul mais ne le met pas en lien avec le problème et ne peut pas solutionner le problème.	L'élève réalise la conversion, le bon calcul et exploite le calcul en comparant le résultat obtenu avec la donnée de l'énoncé mais n'explique pas correctement le raisonnement suivi pour répondre au problème.	L'élève réalise la conversion, le bon calcul et exploite le calcul en comparant le résultat obtenu avec la donnée de l'énoncé et explique correctement le raisonnement suivi pour répondre au problème.