

Evaluation formative : Masse et quantité de matière d'une espèce

Compétences visées :		Auto-éval.	Evaluation
Calculer la masse molaire moléculaire à partir des masses molaires atomiques			
Il faut pour ça :	[S] Savoir ce que sont les masses molaires moléculaires ou atomiques et connaître leur unité		
	[App] Trouver les masses molaires atomiques nécessaires dans l'énoncé ou le tableau périodique des éléments		
	[Réa] Réaliser et présenter le calcul correctement (voir fiche d'aide)		
Déterminer une quantité de matière connaissant la masse d'un solide			
Il faut pour ça :	[S] Connaître la relation adaptée avec les unités		
	[Réa] Réaliser et présenter le calcul correctement (voir fiche d'aide)		
<u>Attitude :</u>			
	Ne pas déranger le travail de la classe		
	Faire de son mieux		

On dispose de 5,0 g de saccharose, qui est un solide moléculaire de formule $C_{12}H_{22}O_{11}$.

1) Démontrer que la masse molaire du saccharose est de 342 g.mol^{-1} .

2) Déterminer la quantité de matière correspondante.

Evaluation formative : Masse et quantité de matière d'une espèce

Compétences visées :		Auto-éval.	Evaluation
Calculer la masse molaire moléculaire à partir des masses molaires atomiques			
Il faut pour ça :	[S] Savoir ce que sont les masses molaires moléculaires ou atomiques et connaître leur unité		
	[App] Trouver les masses molaires atomiques nécessaires dans l'énoncé ou le tableau périodique des éléments		
	[Réa] Réaliser et présenter le calcul correctement (voir fiche d'aide)		
Déterminer une quantité de matière connaissant la masse d'un solide			
Il faut pour ça :	[S] Connaître la relation adaptée avec les unités		
	[Réa] Réaliser et présenter le calcul correctement (voir fiche d'aide)		
<u>Attitude :</u>			
	Ne pas déranger le travail de la classe		
	Faire de son mieux		

On dispose de 5,0 g de saccharose, qui est un solide moléculaire de formule $C_{12}H_{22}O_{11}$.

1) Démontrer que la masse molaire du saccharose est de 342 g.mol^{-1} .

2) Déterminer la quantité de matière correspondante.