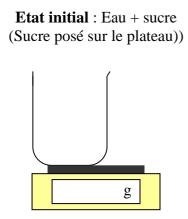
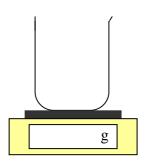
La masse dans les transformations physiques et chimiques

1 - La masse lors d'une dissolution

Sur les schémas ci-dessous représente les molécules d'eau et les molécules de sucre. Inscrit l'indication de la balance



Etat final : Eau sucrée (Sucre dissout dans l'eau)

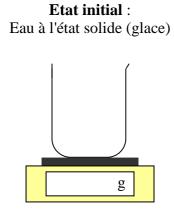


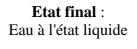
Conclusion:

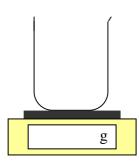
Entre l'état initial et l'état final la masse, le nombre de molécules et leur nature ont-ils changés ? Retrouve-t-on les mêmes espèces chimiques ou de nouvelles espèces sont-elles apparues ?

2 - La masse lors d'un changement d'état

Représente sur les schémas ci-dessous les molécules d'eau. Inscrit l'indication de la balance.







Conclusion:

Entre l'état initial et l'état final la masse, le nombre de molécule et leur nature ont-ils changés ?
Retrouve-t-on les mêmes espèces chimiques ou de nouvelles espèces sont-elles apparues ?

3 – La masse lors d'une transformation chimique

Donne une indication qui mon	tre que l'acide chlorhy	drique réagit avec	la craie
Représente sur les schémas ci-			cation de la balance
Etat initial : Craie à l'ext		•	: Craie à l'intérieur du flacon
			g
Pourquoi doit-on veiller à bien	boucher le flacon lors	de cette réaction ?	·
Explication avec les modè	les moléculaires		
Lors de la combustion du méth	ane:		ኻ /*
- quels sont les réactifs			3 4
- quels sont les produits			
Schématise les molécules de co		+	
Namma las malécules	Etat ini	tial :	Etat final :
Nomme les molécules et leur nombre Nomme les atomes et leur nombre			
		_	·

4 - Transformation physique ou transformation chimique?

Exemples	Conservation des molécules ?	Conservation des atomes ?	Nouvelles espèces?	Réversible* ?	Physique ou chimique ?
Cht. état					
Dissolution					
Combustion					

^{*} Une transformation est réversible quand, à partir de l'état final, elle peut revenir à l'état initial.