

Quelques propriétés des espèces chimiques

I) Propriétés physiques

1) Masse volumique

La masse volumique d'un corps pur permet d'identifier l'espèce chimique dont il est constitué. **Voir TP Masse volumique.**

2) Changements d'état

Pour faire cuire les pâtes, on a besoin de porter un grand volume d'eau à ébullition. On conseille souvent de réduire le feu voire d'éteindre la plaque de cuisson lorsque l'eau commence à bouillir. Pourquoi ?

.....
.....



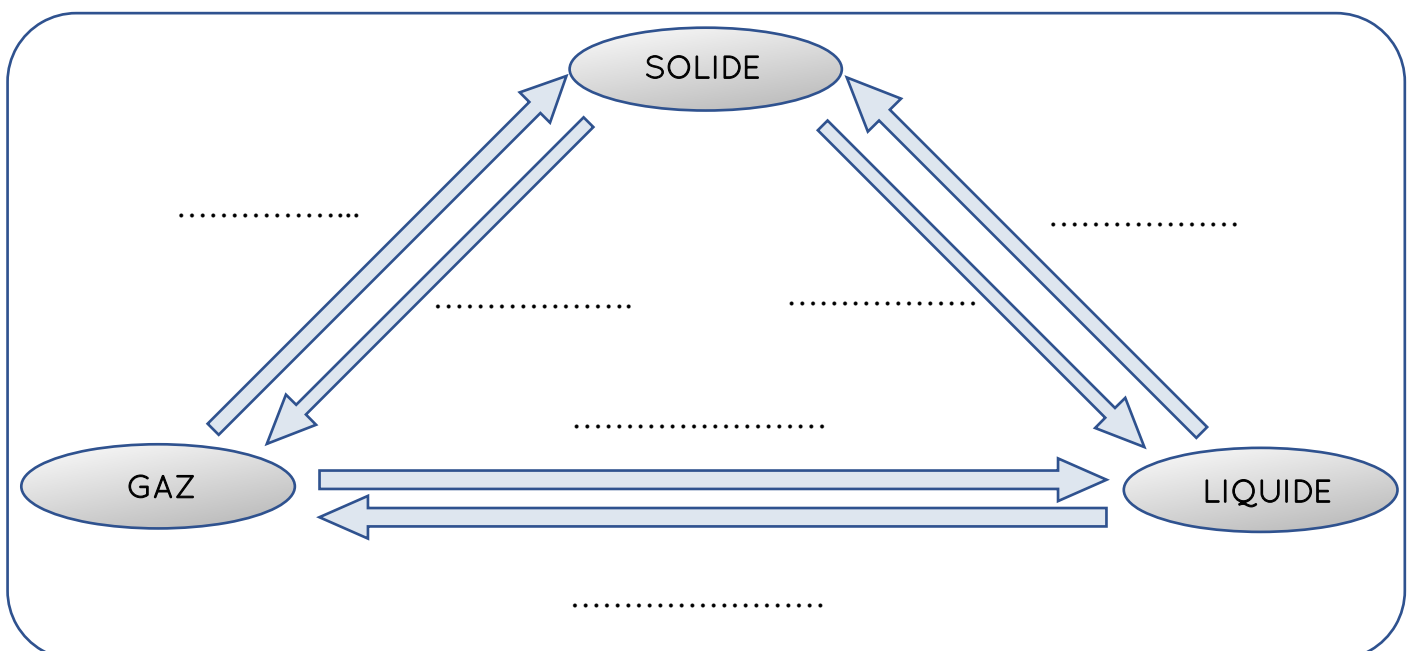
Petite expérience sur l'ébullition de l'eau :

<https://www.youtube.com/watch?v=QUUtagsTrs>

En général, les changements d'état des **corps purs**

.....

Les noms des changements d'état :



Température de fusion de l'eau pure :.....

Température d'ébullition de l'eau pure :.....

II) Propriétés chimiques

Tests caractéristiques

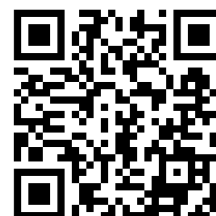
Pour identifier certaines espèces chimiques, on peut procéder à des **tests caractéristiques**.

Complète le tableau suivant :

Pour identifier :	On utilise :	Que se passe-t-il ?
L'eau (H ₂ O)	Le sulfate de cuivre anhydre CuSO ₄	Le sulfate de cuivre anhydre, blanc, devient bleu au contact de l'eau.
Le dioxygène (O ₂)		
Le dioxyde de carbone (CO ₂)		
Le dihydrogène (H ₂)		

Tu peux regarder la vidéo suivante pour t'aider :

<https://www.youtube.com/watch?v=IewTc2A3BZM>



Exercices du livre :

16 p.30, 18p.30, 27p.33 (changements d'état).

19p.30, 20p.31 (tests caractéristiques).