

<http://salle15.fr>

Date : .....

**C1.5 Propriétés des solides, liquides et gaz.**

Nom : ..... Prénom : .....

Classe ..... Groupe ..... Table .....

**1. Caractéristiques des trois états :**

**1.1 État solide**

Un solide a une forme propre car il ne prend pas la forme du récipient qui le contient.

Un solide a un volume propre car on ne peut changer son volume.

Un solide n'est pas un fluide car il ne coule pas.

Exemples de corps à l'état solide dans les conditions normales (température ambiante et « pression atmosphérique ») :

le fer - le bois - le PS - le verre

**1.2 État liquide :** Compléter en suivant le modèle précédent (État solide)

Un liquide n'a pas une forme propre car il prend la forme du récipient qui le contient.

Un liquide a un volume propre car on ne peut pas changer son volume.

Un liquide est un fluide car il peut couler.

Un liquide a une surface libre. Elle est plane et horizontale.

Exemples de corps à l'état liquide dans les conditions normales :

le mercure - l'éthanol - l'essence - l'eau

**1.3 État gazeux :**

Un gaz n'a pas une forme propre car il prend la forme du récipient qui le contient.

Un gaz n'a pas un volume propre car on peut changer son volume.

Un gaz est un fluide car il peut couler.

Un gaz n'a pas une surface libre.

Exemples de corps à l'état gazeux dans les conditions normales :

le dioxyde de carbone ( $CO_2$ ) - le diazote ( $N_2$ )

dioxygène ( $O_2$ ) - butane - argon 1 Pa (pascal)

Handwritten notes:  $20^{\circ}C$ ,  $1b$ ,  $1000 hPa$  with arrows pointing to the conditions in the text.

Handwritten notes:  $\rightarrow \begin{cases} V \nearrow \text{détendre} \\ V \searrow \text{compresser} \end{cases}$

