

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 ») :

Fe - bois - Au - PS

*20°C (1b
1000 hPa)*

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 le 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 :

eau - le mercure - essence - étanol

1.3 État gazeux :

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

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

Un gaz *est* un fluide car *il peut couler*

Un gaz *n'a pas* une surface libre.

(le comprimer ou le dilater)

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

l'air, le diazote, le dioxygène, le butane

