

**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.

16 (bar)

20°C 1000 hPa

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

Cuivre, Fer, granit, calcaire

**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 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 :

**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 modifier 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 :

