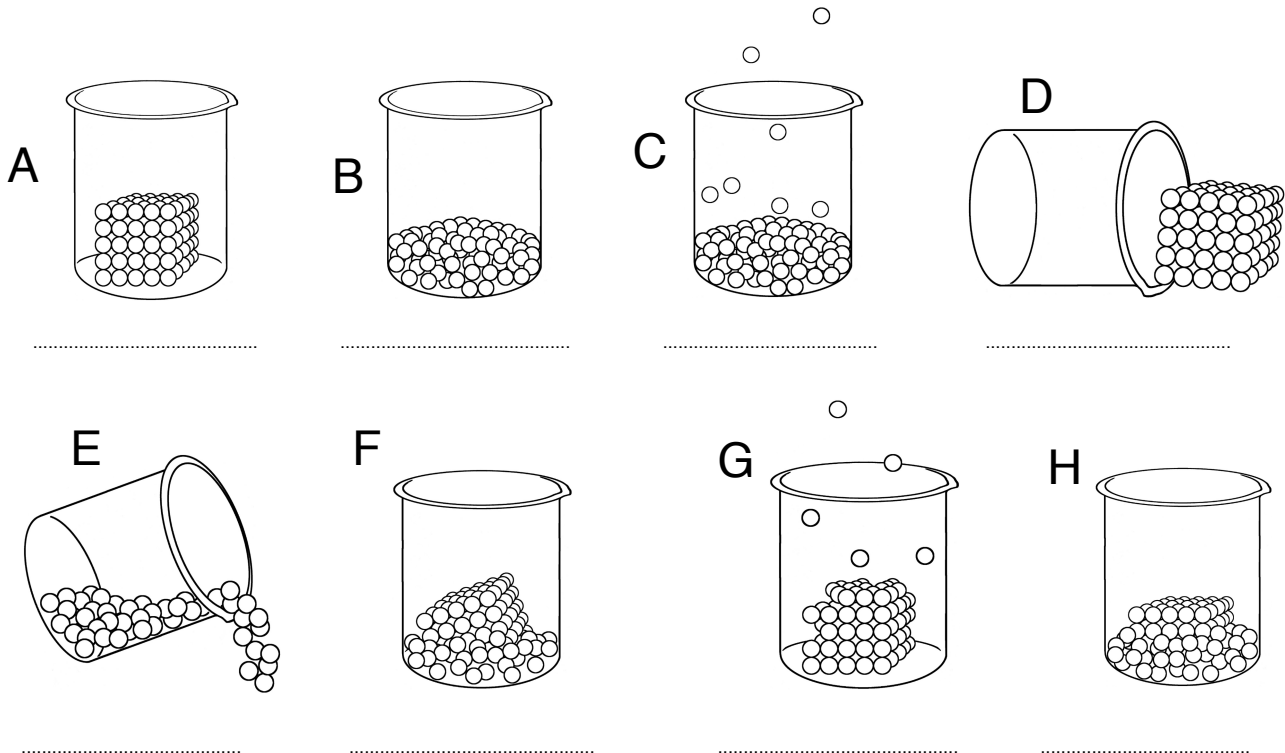


Exercices : les états de la matière

1. Note pour chaque dessin : • le ou les **états** de la matière.
• le **changement d'état** (s'il y en a)



2. Réponds aux questions suivantes à l'aide du tableau

Élément	Température de fusion [°C]	Température d'ébullition [°C]
Aluminium	660	2519
Argent	962	2162
Calcium	842	1484
Chrome	1 907	2671
Cuivre	1 085	2562
Étain	232	2602
Fer	1 538	2861
Magnésium	650	1090
Mercure	-39	357
Nickel	1 455	2913
Or	1 064	2856
Platine	1 768	3825
Plomb	328	1749
Tungstène	3 422	5555
Uranium	1 135	4131
Zinc	420	907

- Quelle est la température de **fusion** du fer?
- A quelle température **bout** l'aluminium?
- Quel métal a le point d'**ébullition** le plus élevé?
- A quelle température **bout** le mercure?
- Si le plomb est solide, que peut-on dire de sa **température**?
- Si le l'eau est liquide, que peut-on dire de sa **température**?
- Quel est l'**état** à 1300°C du chrome, du mercure, du plomb, de l'or?
- Quel est l'**état** à 2000°C de l'argent, du fer et du mercure?
- De l'argent ou du fer, lequel est le plus facilement **liquéfié**?
- Quel métal convient le mieux pour fabriquer des **casseroles**: l'étain, l'aluminium ou l'or?
- Peut-on faire fondre du plomb dans une éprouvette en **verre**?
- pourquoi dit-on «**péter les plombs**»?