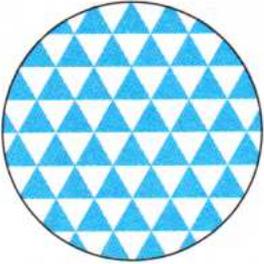
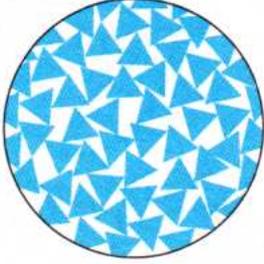
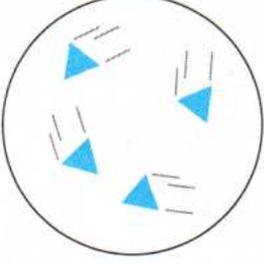
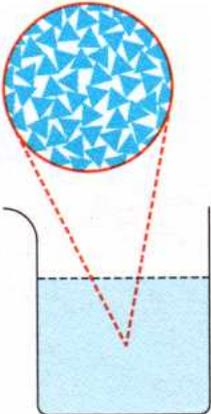
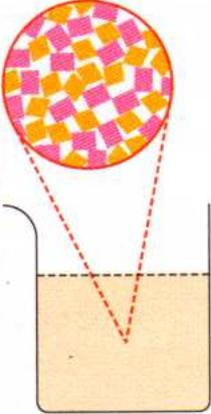
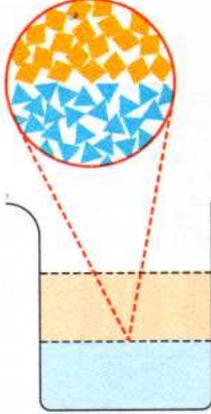


Pour expliquer ce que l'on observe à l'échelle **macroscopique** (ce que l'on voit avec les yeux), les scientifiques représentent la matière à l'échelle **microscopique** par un ensemble de « grains de matières » : les **molécules**.

Représenter les états de la matière

| État <u>solide</u> | État <u>liquide</u> | État <u>gazeux</u> |
|---|---|---|
|  |  |  |
| Les molécules sont en contact, liées et immobiles | Les molécules sont en contact, peu liées et mobiles | Les molécules sont très espacées et très agitées |

Représenter les corps purs et les mélanges

| <u>Corps pur</u> | <u>Mélange homogène</u> | <u>Mélange hétérogène</u> |
|---|---|---|
|  |  |  |
| Une seule sorte de molécules | Plusieurs sortes de molécules | |