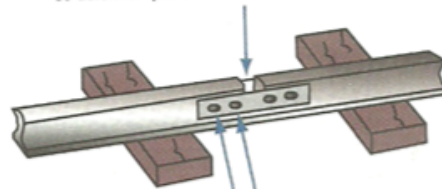


Dilatation de la matière (n. f.)

La dilatation de la matière se produit quand la *matière* est chauffée. Sous l'effet de la *chaleur*, les particules bougent plus et occupent plus d'espace. Voir **modèle particulaire de la matière**. Comparer avec **contraction de la matière**.

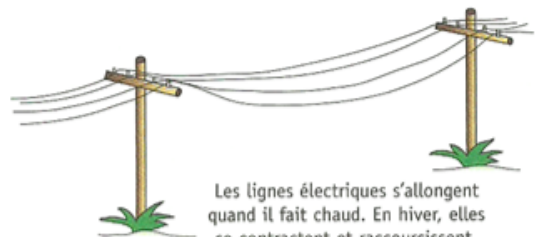
Les espaces entre les rails empêchent les rails de se déformer quand ils se dilatent par temps chaud.



Les trous des écrous sont ovales pour permettre le mouvement.

Contraction de la matière (n. f.)

Il y a une contraction de la matière quand la *matière* se refroidit et qu'elle occupe moins d'espace. Le froid ralentit le mouvement des *molécules*, qui rebondissent moins les unes contre les autres et se dispersent moins. Voir **modèle particulaire de la matière**.



Les lignes électriques s'allongent quand il fait chaud. En hiver, elles se contractent et raccourcissent.

- Toutes les matières sont composées de très petites particules.

✘ - Quand on **augmente l'énergie thermique** de la matière, les particules se déplacent plus **rapidement** et **s'éloignent** les unes des autres, ce qui cause une augmentation de volume.

- Si l'on **diminue l'énergie thermique** de la matière les particules **ralentissent** et se rapprochent les unes des autres, ce qui fait diminuer le volume.

les trois états (ou phases) de matière



Figure 3.14 The three states of matter
de: Science Focus 7

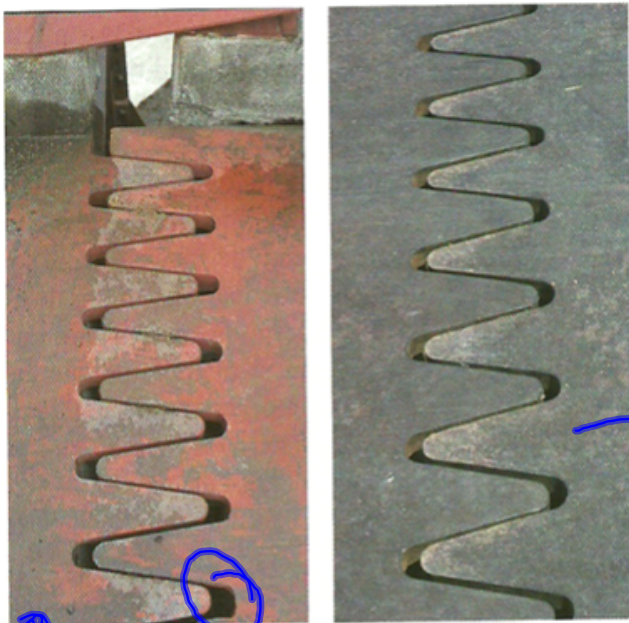
les dilatations et contractions s'applique au changement de volume de l'objet et non pas à la masse. Ce n'est pas la taille des particules elles-mêmes qui change, mais seulement l'espace qui les sépare.

solide

- se dilatent très peu (des forts liens entre leurs particules)
- dans de grandes structures (des ponts) ces petites dilations s'accroissent.

5. Mise en pratique Les ponts sont faits de matériaux qui se contractent et se dilatent quand la température varie. Ils ne peuvent donc être fixés solidement à la berge d'une rivière ou d'un lac. Les photographies ci-dessous montrent un joint de dilatation à l'extrémité d'un pont en hiver et en été.

- Quelle saison est représentée sur chaque photo? Comment le sais-tu?
- À ton avis, pourquoi les routes et les trottoirs de ciment sont-ils faits en sections séparées par des rainures?



L'été

Plus despace
contraction
Hiver

Liquide

- les substances ont une grandeur définie (volume) mais pas de forme définie.
- prennent la forme d'un contenant

Les gaz

- n'ont pas de forme et grandeur définies.
- il se dilatent et occupent toutes les parties d'un contenant
- Peuvent être comprimés dans un espace plus restreint.

4. Les diagrammes ci-dessous montrent le volume de mercure dans un thermomètre.
- a) Quel diagramme pourrait s'appeler courbe de réchauffement? Explique pourquoi. X
 - b) Quel diagramme pourrait s'appeler courbe de refroidissement? Explique pourquoi. Y
 - c) Quel diagramme montre ce qui arrive quand on place un thermomètre dans de la soupe chaude? X
 - d) Quel diagramme montre ce qui arrive quand on place un thermomètre dans de la crème glacée? Y

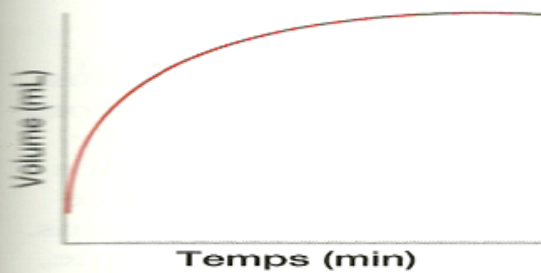


Diagramme X

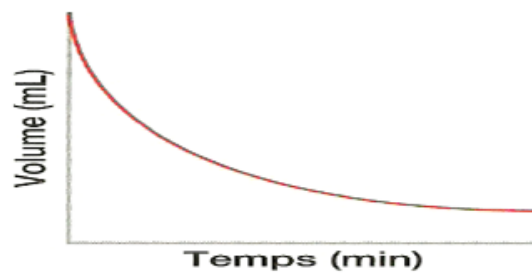


Diagramme Y

fondre:

évaporer:

la condensation:

la congélation:

la sublimation:

la fusion

