

المادة ودرجتي الانصهار والغليان

درجة الانصهار: هي درجة الحرارة التي يبدأ عندها تحوّل المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة.

لكلّ مادة درجة انصهارٍ خاصّةٍ بها.

بعضها المواد تمتلك درجة انصهار مرتفعة، مثل:

- الحديد.
- الألومنيوم.
- النحاس.
- ملح الطعام.

والبعض الآخر يمتلك درجة انصهار منخفضة، مثل:

- الشمع.
- الثلج.
- الزبد.

درجة الغليان: هي درجة الحرارة التي يبدأ عندها تحوّل المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية.

وعليه يمكن تمييز المواد عن بعضها بمعرفة درجة انصهارها أو غليانها.

كما يمكن استخدام خاصية اختلاف المواد في درجات الغليان في فصلها عن بعضها.

تطبيقات حياتية على درجتي الانصهار والغليان

أولاً: يقوم الصّناع بصهر المعادن.

حتى يسهل تشكيلها أو يسهل خلطها لعمل السبائك، مثل:

- سبيكة الذهب والنحاس التي تستخدم في صناعة الحلّي.
- سبيكة النيكل كروم التي تستخدم في ملفات التسخين.

ثانياً: تُصنع أواني الطهي من الألومنيوم أو سبيكة الصلب الذي لا يصدأ.
لارتفاع درجة انصهارها.