



يمكن أن تتحول المادة من حالة إلى أخرى عند اكتسابها أو فقدانها للحرارة.
الانصهار: تحول المادة من صلبة إلى سائلة (مثل: ذوبان الثلج).
التبخير: تحول المادة من سائلة إلى غازية (مثل: تبخر الماء).
التكاثف: تحول المادة من غازية إلى سائلة (مثل: تكاثف بخار الماء).
التجمد: تحول المادة من سائلة إلى صلبة (مثل: تجمد الماء في المجمد).

المعرفة

٢- أي جسم من الآتي يكون في الحالة السائلة في درجة حراره الغرفة؟



مكعب ثلج بخار ماء كأس ماء صخرة

أي الخصائص التالية لا تنطبق على المادة الغازية؟

- ليس لها شكل ثابت.
- لها حجم ثابت.
- تنتشر في جميع الاتجاهات.
- يمكن ضغطها.

التطبيق

ما التحول الفيزيائي الذي يحدث في كل موقف من المواقف التالية؟



أ. جفاف الملابس المبللة في الشمس.



ب. ذوبان مكعبات الثلج.



ج. تكوّن قطرات ماء على الزجاج البارد.

التطبيق

وضع سالم كمية من الماء في ثلاثة أوعية مختلفة الشكل كما في الصورة. أي عبارة صحيحة؟



- يأخذ الماء شكل الوعاء ويبقى حجمه ثابتاً.
- يتغير حجم الماء في الأوعية المختلفة.
- يبقى شكل الماء ثابتاً في جميع الأوعية.
- يتحول الماء إلى بخار في الوعاء الضيق.

استدلال

١- أي عملية في الشكل المقابل تمثل التبخر؟



- تحول الجليد إلى ماء.
- خروج بخار الماء من سطح الماء.
- تحول بخار الماء إلى قطرات ماء.
- تحول الماء إلى ثلج.

المعرفة

في يوم شديد البرودة، تركت ليلي كرة ماء خارج المنزل. فتحوّلت إلى ثلج. بعد ذلك، أدخلت الكرة المثلجة إلى غرفة دافئة. فبدأت في الذوبان. فسر لماذا حدث هذا التحول.

استدلال