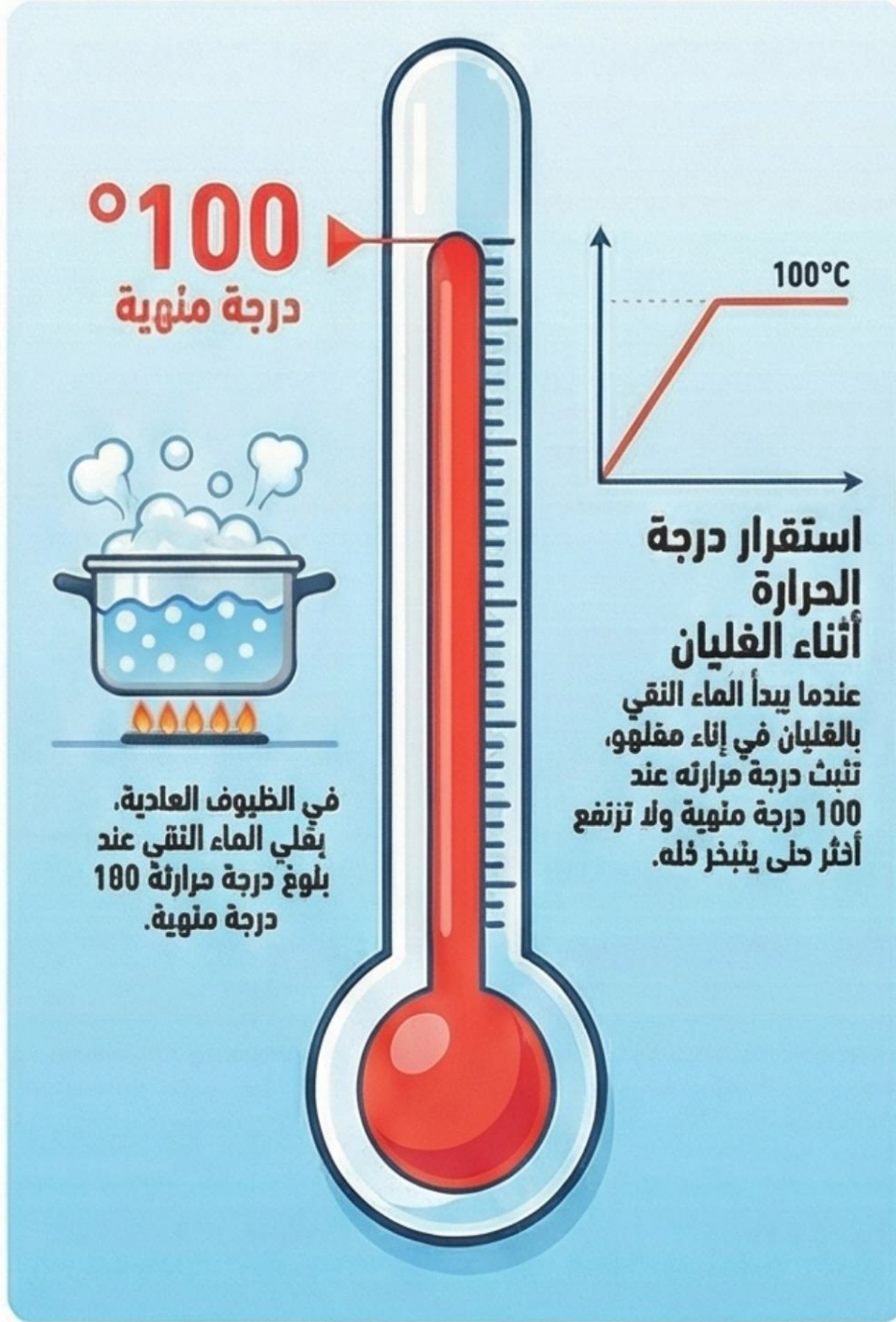




التحولات الفيزيائية للماء: التبخر والإسالة

درجة غليان الماء النقي





التحولات الفيزيائية للماء: التبخر والإسالة

التكثف أو الإسالة



يحدث بفعل التبريد
الشبط الأساسي لحدوث الإسالة
هو لبريد الغاز.



تحول من غاز إلى سائل
الإسالة (أو التكثف) هي عملية
تحول المادة من حالتها الغازية
إلى حالتها السائلة.



درجة تكثف الماء النقي
هي 100° مئوية

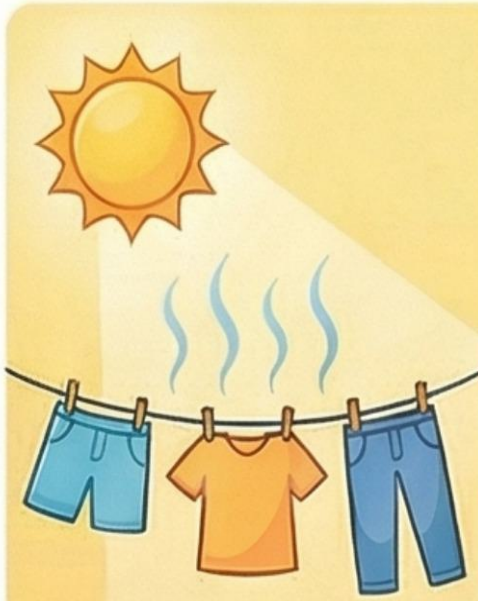
يتكثف بخار الماء النقي ليتحول
إلى سائل عند درجة حرارة 150°
درجة مئوية. وهي نفس درجة
غلياله.





التحولات الفيزيائية للماء: التبخر والإسالة

الفرق بين التبخر والتبخير



التبخر:

عملية طبيعية وبطيئة

يحدث التبخر بشكل طبيعي على سطح السائل دون الحاجة إلى تسخين إضافي، مثل معلية تجفيف الملابس في الهواء.

كلاهما تحول من سائل إلى غاز

التبخر والتبخير هما لسمان لعملية تحول المادة من حالتها السائلة إلى حالتها الغازية لكنها يختلفان في الطريقة.



التبخير: عملية سريعة بالغليان

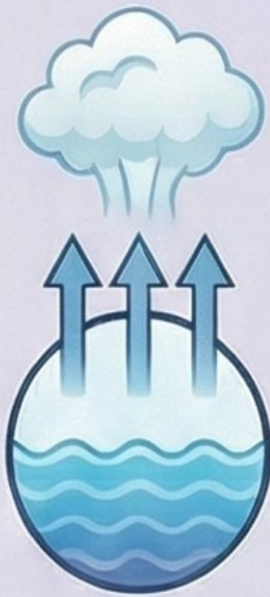
يحدث التبخر بفعل الحرارة العالية ووصول السائل إلى درجة الغليان. مثل تبخير الماء عند تسخينه على الموقد.





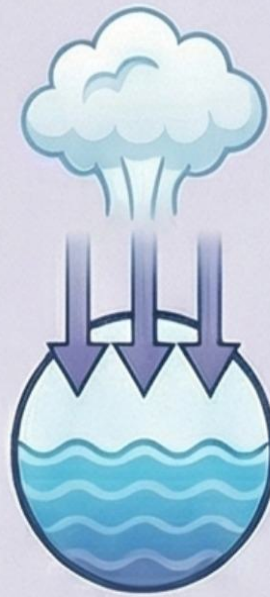
التحولات الفيزيائية للماء: التبخر والإسالة

علاقة عكسية: التبخر والإسالة



التبخر
(سائل إلى غاز)

تحوّلان متعاكسان
عملية الإسالة (غاز إلى سائل)
هي عكس عملية التبخر
(سائل إلى غاز) تعاماً.



الإسالة
(غاز إلى سائل)

نفس درجة الحرارة ونفس الضغط
تحدث عمليتا التبخر والإسالة لنفس المادة عند نفس
درجة الحرارة وتحت نفس ظروف الضغط.



مرحبا بكم على منصة مراجعة



COLLEGE.MOURAJAA.COM



NEWS.MOURAJAA.COM

