



التبخر و الإسالة



التبخر

عند رفع درجة حرارة المادة السائلة كالماء مثلاً، فإن جزيئات المادة السائلة تتباعد عن بعضها، وتضعف قوى التجاذب بين تلك الجزيئات إلى أن تتحول إلى الحالة الغازية، وتُسمى تلك العملية **تبخرًا**، تماماً كما يحدث عند تبخر المرق أو الشاي في الأبريق أثناء الطبخ أو تبخر الماء من الثياب المبللة عند تعرضها للشمس، أو تبخر الماء حين يبلغ درجة الغليان **بالسخين** أو تبخر مياه البحار عند تعرضها لحرارة الشمس.

فاطمة الصغير

تسخن مياه البحار والمحيطات عند تعرضها لحرارة الشمس فتبدأ في التبخر البطيء.





تسخن المياه التي تبلل
الثياب عند تعرضها
لحرارة الشمس فتبدأ في
التبخّر البطيء . وحين
تتبخّر كمية الماء **كثيلاً** ،
تجف الثياب .

فاطمة الصغيرة



عندما يغطي الشاي في
الإبريق بحرارة الموقد
، يتصاعد بخار كثيف .
تعرف هذه الظاهرة

بالتبخّر .

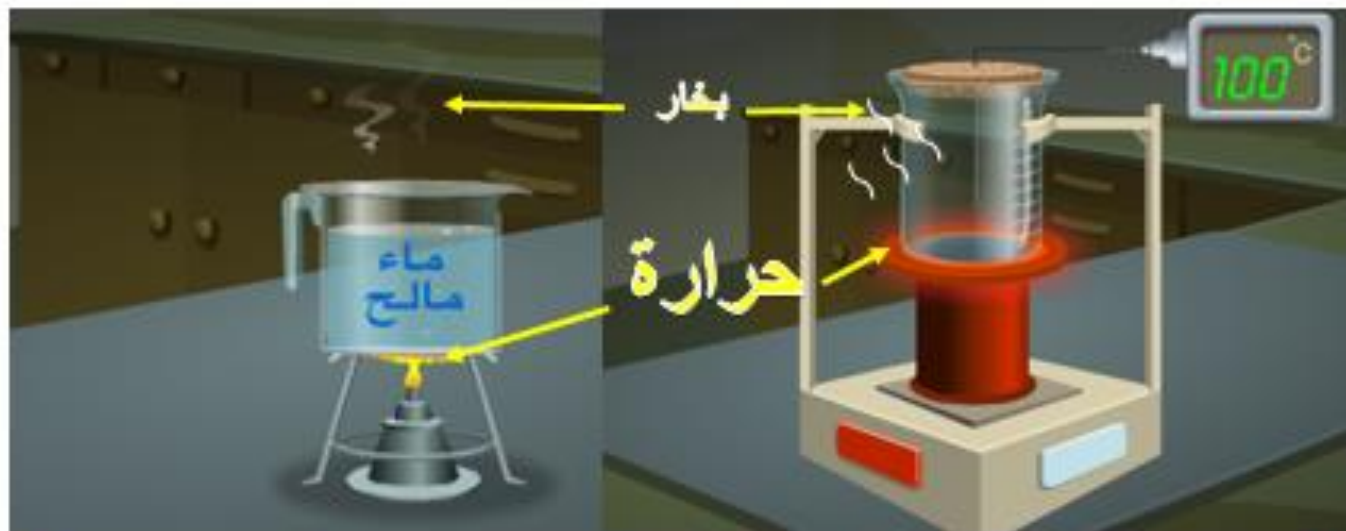


بخار



ماء تباعدت جزيئاته
كثيراً بفعل الحرارة
فتحول بخاراً

تباعدت جزيئات الماء
كثيراً بالحرارة فتحول
الى بخار



عندما تبلغ درجة الحرارة 100 درجة، يغلي الماء ويبدأ في التبخر أي يتحول من الحالة السائلة الى الحالة الغازية.



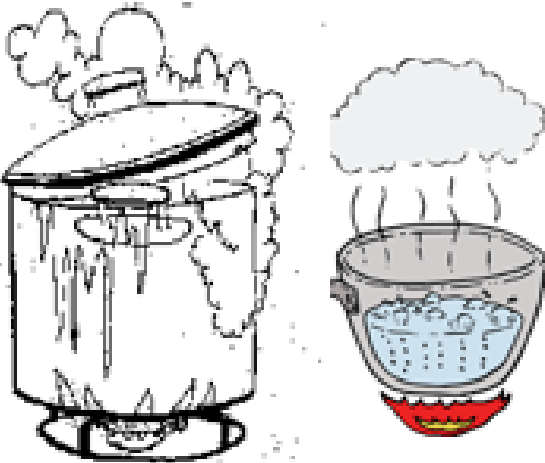
نستنتج من التجربة أن التأثير بالحرارة على أي مادة يزيد من سرعة حركة جزيئاتها

تتفكك جزيئات السوائل وتتباعث بمفعول الحرارة ثم تتصاعد في الجو فتصبح بخارا . تسمى هذه الظاهرة : **التبخر**

المادة الغازية (هنا بخار الماء)
تتوزع في الأناء وتنتشر
في الفضاء. تسمى هذه

الظاهرة **بالإنتشار**.

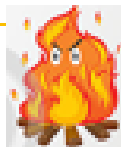
الغاز ليس له حجم او شكل
ثابتان بل يأخذ شكل وحجم
الأناء الذي يحويه.



تسمى عملية تحول المادة من
الحالة السائلة إلى الحالة
الغازية تبخرا.

فاطمة الصغير

- **التبخّر:** تحول المادة من الحالة السائلة إلى
الحالة الغازية **بالحرارة**.



• **التبخّر:**
مادة سائلة + حرارة = غاز.

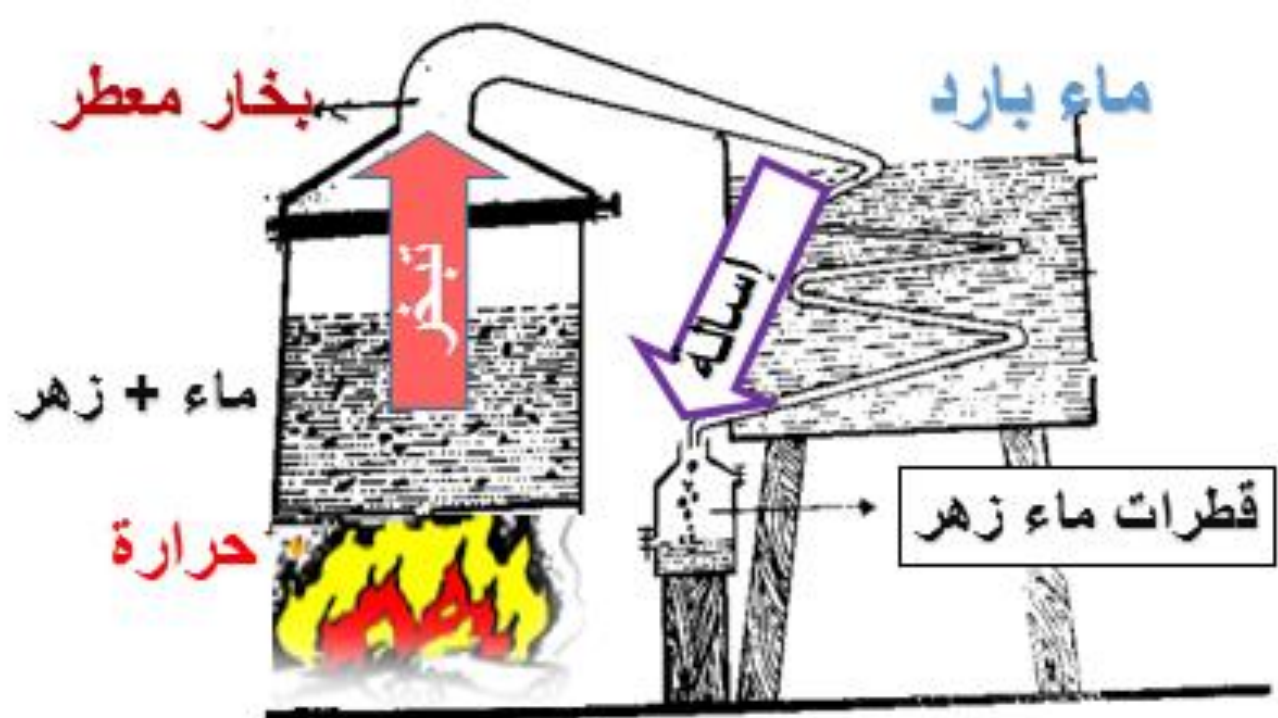
الإسالة:

عند تبريد المادة الغازية كالبخار مثلاً، فإن جزيئاتها تتقارب من بعضها، وتزداد قوى التجاذب بين تلك الجزيئات إلى أن تتحول إلى الحالة السائلة، وتسمى تلك العملية إسالة.

المثالة: تقطير زهر البرتقال فاطمة الصغيرة



يسخن الماء الحامل للزهر بالحرارة 1 ويتحول إلى بخار 2 تبخر. فيتصاعد ولما يتعرض لبرودة الماء 3 في الأعلى يتحول إلى سائل معطر وينسكب في القارورة 4. إسالة



فاطمة الصغيرة



انظر إلى قطرات الماء المتساقطة من السطح المعدني وما تبقى في الإناء الزجاجي

بخار + برودة = قطرات ماء

لاحظ قطرات الماء على جوبب القارورة والكاس



كاس ماء
بارد



عندما اخرج قارورة ماء باردة من الثلاجة **صيفيا** او اسكب مشروبا باردا جدا في كاس
الاحظ تواجد قطيرات ماء تملأ الجوانب . هذا يعني ان الهواء الساخن (غاز) الموجود في
الجو تحول الى ماء حين تعرض لسطح الكاس او القارورة البارد. هذه الظاهرة = **الاسالة**

فاطمة الصغيرة



عندما انفخ على زجاج النافذة شتاء ، الاحظ طبقة من الضباب الكثيف تغطي
سطح البلور. يعني ذلك ان الهواء الساخن ، (غاز) الذي خرج من الجسم 37
درجة تحول - بتأثير برودة الطقس - الى قطيرات ماء تسيل على البلور.

يمكن ان الاحظ ذلك أيضا على زجاج السيارة شتاء

هذه الظاهرة = **الاسالة**

خلاصة :

التبخر: تحوّل المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية **بالحرارة**



الاسالة:

مادة غازية + برودة = مادة سائلة

فاطمة الصغيرة

حرارة



تبخر



تكاثف = اسالة



برودة

