

درس التبخر من الحالة السائلة إلى الغازية 2024



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاطي ← المناهج العمانية ← الصف الخامس ← علوم ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 30-01-2026 23:13:38

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات احلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: سالمة الماردي

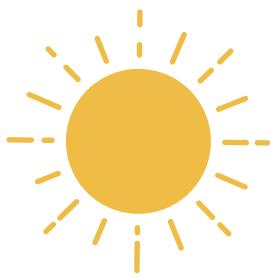
التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني

حصاد مختبر العلوم مراجعة مهمة وشاملة لوحدات الفصل	1
نماذج الإجابات المرجعية لأنشطة والأسئلة التحريرية	2
ورقة عمل مختار تدريج ورقة الحرارة	3
الوحدة الخامسة أوراق عمل وأنشطة تقييمية لوحدة الظل	4
مراجعة شاملة للوحدة الخامسة الظل المفاهيم والتطبيقات العملية	5



الدرس الاول: التبخر

١. عدد حالات المادة؟ صلبة وسائلة وغازية

٢. عرفني التبخر؟ تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الغازية.

٣. اكمل المخطط الذي يوضح عمليه حدوث التبخر:
سائلة + حرارة >>> غازية



٤. اشرح كيف تحدث عمليه التبخر؟

١. ترتفع درجه الحرارة.

٢. تكتسب جزيئات المادة الماء طاقة حراريه.

٣. تتحرك جزيئات الماء بسرعه اكبر وتبتعد

٤. تنفصل جزيئات الماء من السائل متحوله الى غاز.

٥. عدد العوامل المؤثرة على التبخر؟

أ. الحرارة (التتسخين او اشعة الشمس)

ب. الهواء (الرياح او العاصف)

٦. علل (اذكر السبب)

أ. تجف الملابس بسرعه في الايام الحارة؟

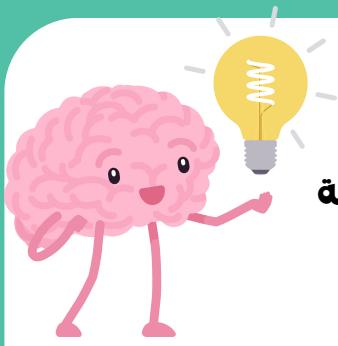
لان الطاقة الحرارية للشمس والرياح تساعده في تبخر الماء بصورة أسرع وتجفيف الملابس.

٧. لماذا يكون للطلاء الرطب رائحة بينما لا يكون للطلاء الجاف اي رائحة؟

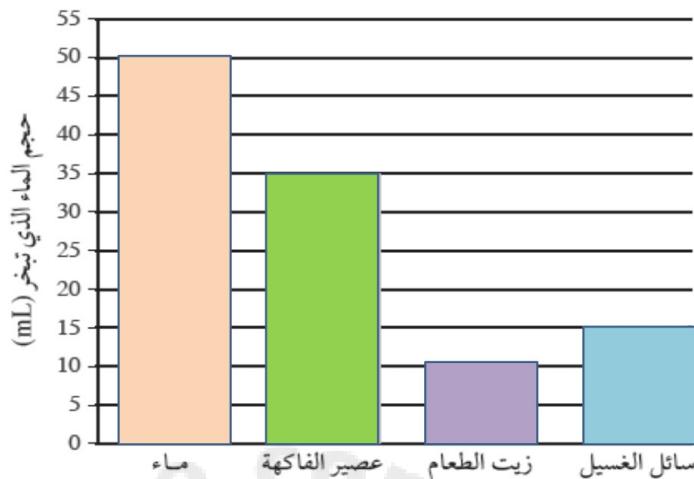
الطلاء الرطب عندما يتبخر سائلة يتحول الى غاز لذلك نشم الغاز في الهواء

الطلاء الجاف فان رائحته تخفي بسبب تبخر السائل بالكامل

المهارات المهمة في الدرس:



أ. يوضح المخطط البياني اختلاف كمية السائل التي تبخر من أنواع مختلفة من السائل في نفس درجة الحرارة.



أ. ما العامل الذي أغيره؟....نوع السائل..

ب. ما العامل الذي اتابعه واقيسه؟.....حجم الماء الذي تبخر.

ج. السائل الذي تبخر بكميه أعلى هو...الماء...

د. السائل الذي تبخر بكميه أقل هو....زيت الطعام....

هـ..اقتراح طريقة لزيادة تبخر عصير الفاكهة؟

زيادة درجة الحرارة

زيادة سرعة الهواء

و. كيف اجعل الاختبار عادلا؟

استخدم كؤوس أو علب متماثلة لوضع السوائل فيها وضع جميع العلب في نفس المكان لنفس المدة الزمنية

مـ. هل الادلة كافية للحصول على استنتاج؟ ولماذا؟

لا، يجب أيضا اختبار سوائل أخرى لعدة مرات