



ملخص لولي الأمر

أنواع تغيرات المادة (فيزيائي - كيميائي)

لتحديد نوع التغير ننظر للمادة الناتجة بعد التغيير

إذا بقي نوع المادة قبل التغيير وبعد هو نفسه يكون التغيير ← فيزيائي

أم إذا تكونت مادة جديدة مختلفة عن نوع المادة قبل التغيير يكون التغيير ← كيميائي

التغير الفيزيائي : تغير في الحجم والشكل

التغير الكيميائي : عندما تتحول المادة على مادة أخرى مختلفة

مؤشرات حدوث تغير كيميائي : رؤية ضوء - الشعور بالحرارة

ملاحظة عامة : تغير كل المادة لا يغير كتلة المادة

الكتلة (الوزن) هي كم الماد الموجودة في الجسم

اختر الإجابة الصحيحة بالإضافة كلمة فيزيائي أو كيميائي

1 - تقطيع المادة ← تغير 2 - الكتابة على ورقة ← تغير

..... 4 - كسر البيضة ← تغير 3 - طهي البيضة ← تغير

..... 6 - تصدأ الدرجة ← تغير 5 - ذوبان الشمعة ← تغير

..... 7 - تكثف البخار ← تغير 6 - إشعال عود ثقاب ← تغير

..... 9 - صنع رجل ثلج ← تغير 8 - حرق الحطب ← تغير

..... 10 - تغير لون أو ملمس الطين الجاف عن لون الطين الرطب ← تغير

اختر الإجابة التي تحدد نوع التغير :



تغير كيميائي

تغير فيزيائي



تغير كيميائي

تغير فيزيائي



تغير كيميائي

تغير فيزيائي



تغير كيميائي

تغير فيزيائي



تغير كيميائي

تغير فيزيائي



تغير كيميائي

تغير فيزيائي



تغير كيميائي

تغير فيزيائي

ملاحظة: ورقة العمل



ملخص لولي الأمر

عكوس تُسهل الحفظ والفهم

البرودة # السخونة

الانصهار # التجمد

التبخر # التكثف

حالات المادة : صلبة – سائلة – غازية

تحول الحالة أو تغيرها بسبب تغير الحرارة تغير فيزيائي

تغيرات الحرارة هي : (ارتفاع الحرارة (السخونة) انخفاض الحرارة (البرودة))

السخونة تُسبب الانصهار (ذوبان) و التبخر

البرودة تُسبب التجمد و التكثف

1 - الانصهار: هو تحول الحالة من ملحيب إلى سائل

2 - التجمد : هو تحول الحالة من سائل إلى صلب

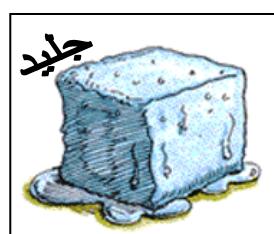
3 - التبخر : هو تحول الحالة من سائل إلى غازية

4 - التكثف : هو تحول الحالة من غازية إلى سائل

صل الصور التالية وفق حالة المادة :-



ماء

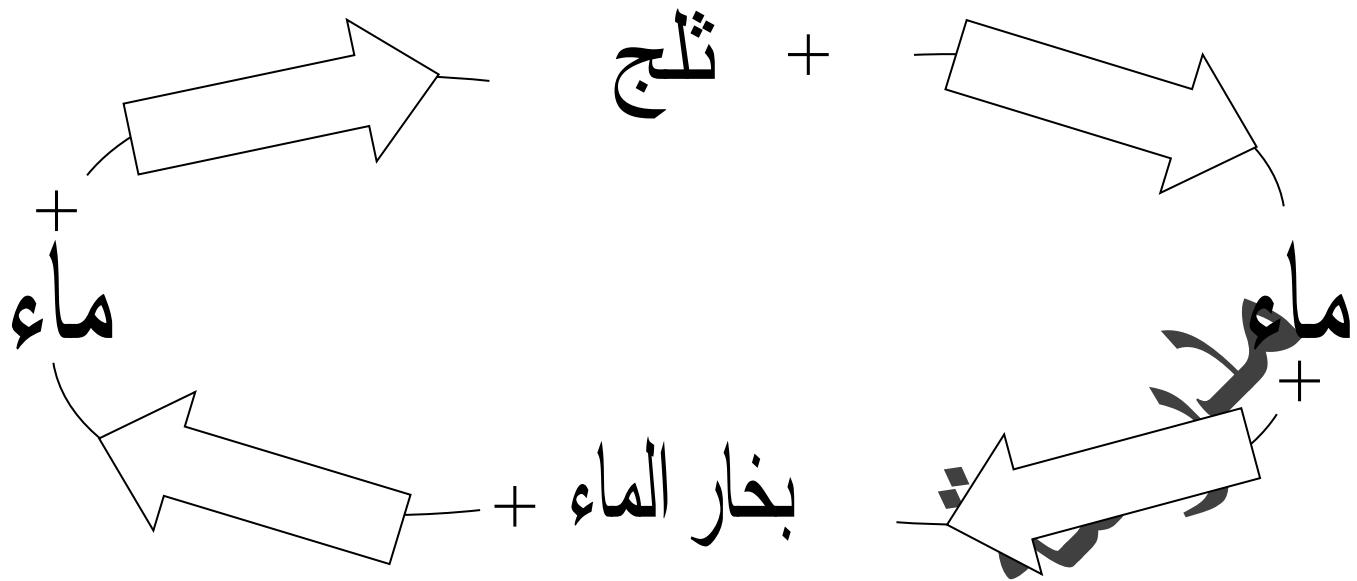


صلب

غاز

سائل

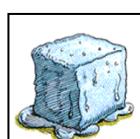
إملأ فراغ الأسهم بكلمتى : سخونة أو برودة



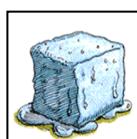
إملأ فراغ الأسهم بما يناسب تحولات حالة المادة (تجمد - تبخّر - انصهار - تكثّف)



أكمل :



إضافة تحول ثم إلى إلى



إضافة تحول إلى ثم إلى

دولة الإمارات العربية المتحدة
مجلس أبو ظبي للتعليم
مكتب العين التعليمي
مدرسة وروضة البير الخاصة



ورق عمل في مادة العلوم
لصف الثاني التأسيسي
الوحدة التاسعة
الدرس الثاني تغير الحالة

اختر الإجابة الصحيحة :

- | | | | | |
|------|--------|------|------|--------------------------------|
| تجمد | انصهار | تبخر | تبخر | تحول الثلج إلى ماء يسمى : |
| تجمد | انصهار | تبخر | تبخر | تحول الماء إلى بخار ماء يسمى : |
| تجمد | انصهار | تبخر | تبخر | تحول الماء إلى ثلج يسمى : |
| تكثف | انصهار | تبخر | تبخر | تحول بخار الماء إلى ماء يسمى : |

اختر الإجابة الصحيحة :

- | | | | | |
|------|--------|------|------|----------------------------|
| تجمد | انصهار | تبخر | تبخر | تحول الصلب إلى سائل يسمى : |
| تجمد | انصهار | تبخر | تبخر | تحول السائل إلى غاز يسمى : |
| تجمد | انصهار | تبخر | تبخر | تحول السائل إلى صلب يسمى : |
| تكثف | انصهار | تبخر | تبخر | تحول الغاز إلى سائل يسمى : |

ضع إشارة ✓ أو ✗ بحسب العبارات التالية :

- 1 - حالات المادة هي صلبة و سائلة فقط ()
- 2 - تحول حالة المادة تغيرها هو تغير فизيائي ()
- 3 - السخونة تسبب الانصهار (الذوبان) و التبخر ()
- 4 - البرودة تسبب التجمد و التكثف ()
- 5 - الانصهار هو تحول الحالة من صلب إلى غاز ()
- 6 - التجمد هو تحول الحالة من سائل إلى صلب ()

- () 7- التبخر هو تحول الحالة من سائل إلى غازية ()
 () 8 - التكثف هو تحول الحالة من سائل إلى غاز ()

دولة الإمارات العربية المتحدة
 مجلس أبو ظبي للتعليم
 مكتب العين التعليمي
 مدرسة وروضة البير الخاصة



ورق عمل في مادة العلوم
 للصف الثاني التأسيسي
 الوحدة التاسعة
 الدرس الثالث المخلوط

ملخص لولي الأمر

الخلط هو وضع مادتين أو أكثر مع بعضهما
 المواد المختلفة قد تكون صلبة أو سائلة أو غازية

المحلول هو خليط تذوب فيه مادة في أخرى بصورة منتظمة (متساوية)

بعض المخلوطات أو المحاليل يسهل فصلها وبعضها يصعب فصله

طرق فصل المخلوطات والمحاليل (باليد - بالمغناطيس - بالترشيح - بالتبخير)

ملاحظة : ينفصل محلول الماء المالح بالتبخير لأن الملح معدن لا يذوب عند التسخين

بينما لا ينفصل محلول الماء والسكر بالتبخير لأن السكر من النبات ويذوب عند التسخين

اختر الإجابة الصحيحة بإضافة كلمة خليط أو محلول

- 2 - حامل الأقلام
 4 - الماء والطين
 6 - عصير الشراب
 8 - برادة الحديد والرمل

- 1 - الورق المعجن ←
 3 - الماء والملح ←
 5 - عصير الفواكه ←
 7 - الماء والسكر ←

ضع إشارة ✓ أو ✗ بحسب العبارات التالية :

() 1 - يمكن فصل محلول الماء والسكر باستخدام التبخر ()

() 2 - الماء والصابون محلول لأن الصابون يذوب في الماء ()

() 3 - عصير الفواكه خليط وعصير الشراب محلول ()

4 - السلطة خليط يسهل فصله باستخدام اليد ()

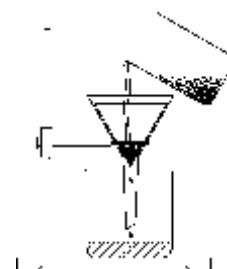
5 - يصعب فصل بعض المخالفات بعد القيام بالتحريك والتقليل ()

اختر الإجابة التي تحدد طريقة فصل المخالفات والمحاليل :

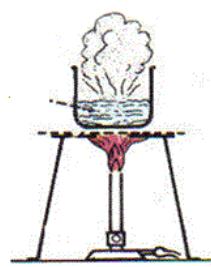
1 - خليط برادة الحديد مع الرمل :



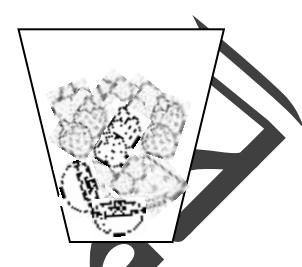
باليد بالترشيح بالتبخير بالمغناطيس



باليد بالترشيح بالتبخير بالمغناطيس



باليد بالترشيح بالتبخير بالمغناطيس



باليد بالترشيح بالتبخير بالمغناطيس

4 - عصير خليط الفواكه

باليد بالترشيح بالتبخير بالمغناطيس

طرق فصل المخالفات و المحاليل