

متن 2 وسط
مطابق للبرامج الجديدة

العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

فاطمة الزهراء دحماني-آيت سعادة
أستاذة التعليم المتوسط

سيدا
Editions Sedia

© سيديا، جميع الحقوق محفوظة، 2019.
ISBN : 978-9931-639-41-1

www.sedia-dz.com

إرساء الموارد المعرفية

1. التحول الفيزيائي هو تحول يؤدي إلى تغيير بعض صفات المادة دون أن يغير طبيعتها، فالحبيبات المكونة لها تبقى محفوظة.
• في التحول الفيزيائي يمكننا الرجوع إلى الحالة الأصلية للأجسام، وذلك بالتأثير على درجة الحرارة أو الضغط أو كليهما.
• للتحول الفيزيائي أنواع : - تغيير الشكل - تغيير الحالة - الانحلال (الذوبان).
2. التحول الكيميائي هو تحول يؤدي إلى تغيير طبيعة المادة، فتظهر مواد جديدة تختلف عن الأجسام الأصلية في بعض أو كل خواصها وتشكل حبيبات جديدة، وفي أغلب التحولات الكيميائية لا يمكن الرجوع إلى الحالة الأصلية للأجسام.
• للتحول الكيميائي أنواع : - الاحتراق - الأكسدة - التركيب الضوئي - التخمر - التفكك الحراري - التنفس.

أتحقق من مواردتي المعرفية

1. ضع الكلمات التالية مكان الفراغات.

جديدة - استرجاع - درجة الحرارة - نفسها - كراميل - صفات - انصهار - طبيعتها - يغير - الضغط.

1. في التحول الفيزيائي تتغير بعض المادة، بينما لا تتغير مثل الجليد.
2. الحبيبات المكونة للمادة قبل التحول الفيزيائي هي بعد التحول.
3. التحول الكيميائي من طبيعة المادة مؤدياً إلى ظهور مواد مثل الحصول على عند تسخين السكر.
4. في أغلب التحولات الكيميائية لا يمكننا المادة الأصلية.
5. وعاملان أساسيان لحدوث التحول الفيزيائي.

2. ضع العلامة (x) في الخانة المناسبة.

- | | | |
|--------------------|---|--------------------------|
| • فيزيائي | 1. تبخر الماء تحول : | <input type="checkbox"/> |
| • كيميائي | 2. يطرأ تحول فيزيائي على جسم بالتأثير عليه بـ : | <input type="checkbox"/> |
| • درجة الحرارة | 3. لا يمكننا استرجاع المادة الأصلية، ميزة خاصة بـ : | <input type="checkbox"/> |
| • الضغط | 4. في التحول الكيميائي حبيبات المادة : | <input type="checkbox"/> |
| • تغيير الكتلة | 5. حبيبات السكر عند تعريضها إلى حرارة : | <input type="checkbox"/> |
| • التحول الفيزيائي | | <input type="checkbox"/> |
| • التحول الكيميائي | | <input type="checkbox"/> |
| • تبقى محفوظة | | <input type="checkbox"/> |
| • تتغير | | <input type="checkbox"/> |
| • تتغير | | <input type="checkbox"/> |
| • لا تتغير | | <input type="checkbox"/> |

الفهرس

المادة وتحولاتها

- بطاقة 1 : التحول الفيزيائي والتحول الكيميائي 4
- بطاقة 2 : انحفاظ الكتلة 8
- بطاقة 3 : تفسير التحول الكيميائي بال نموذج المجهرى 12
- بطاقة 4 : الرموز الكيميائية 16
- بطاقة تقويم 1 20

الظواهر الميكانيكية

- بطاقة 5 : الحركة والسكون 24
- بطاقة 6 : حركة جسم 26
- بطاقة 7 : سرعة المتحرك 30
- بطاقة 8 : نقل الحركة 34
- بطاقة تقويم 2 38

الظواهر الكهربائية والمغناطيسية

- بطاقة 9 : المغناط والحقل المغناطيسي 40
- بطاقة 10 : الحقل المغناطيسي والتيار الكهربائي 44
- بطاقة تقويم 3 48
- حلول التمارين 50

أختبر موارد المعرفة

1. حدّد المواد الأصلية والمواد النهائية في التحولات التالية.

1. تسخين قطعة شمع الى الانصهار.

2. عند احتراق الكربون بغاز ثنائي الأوكسجين يتشكل غاز ثنائي أكسيد الكربون.

3. عند احتراق الحديد بغاز ثنائي الأوكسجين يتشكل أكسيد الحديد.

2. قام محمد بغسل قميصه بعدما لطخه بالشكولاتا، ولتجفيفه عرضّه الى الهواء، وبعد ساعات اختفى كل الماء الموجود في القميص. أي تحول طرأ على الماء ؟ اشرح.



وثيقة 1

3. لتحضير بيضة مسلوقة قامت نسرين بوضعها في اناء به ماء، ثم عرضته الى حرارة، بعد مدة من التسخين وجدت نسرين أن الماء قد اختفى كلياً ولم يتبق الا البيضة وطبقة بيضاء على جدران الاناء.

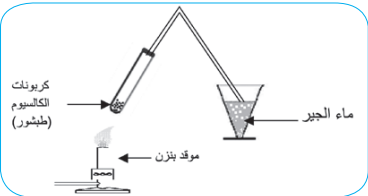
أ. اشرح لنسرين ما حدث للماء، وما هي المادة البيضاء المتبقية ؟

ب. هل التحول فيزيائي أم كيميائي ؟

4. أنجز أستاذ الفيزياء تجربة لشرح التحول الكيميائي كما توضحه الوثيقة 2 ، بعد مدة من التسخين تحول الطباشير الى مادة رمادية اللون تدعى أكسيد الكالسيوم وتعكّر ماء الجير.

1. على ماذا يدلنا تعكّر ماء الجير ؟

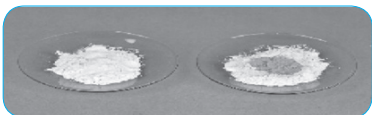
2. حدّد المواد الأصلية والمواد النهائية.



وثيقة 2

5. بحوزة حياة كمية من كبريتات النحاس اللامائية لونها أبيض، صبّت عليها قطرات من سائل شفاف فتعبر لونها الى اللون الأزرق. الوثيقة 3.

1. أعط اسم هذا السائل.



وثيقة 3