

الوحدة الثالثة

وحدة المادة



الاسئلة الواردة خلال الفصل الأول – خصائص المادة

أولاً: الوزن- أقوم تعلمي وأتأمل به (ص ٧٧)

السؤال الأول: يقوم الطالب بقسمة وزنه على ستة.

السؤال الثاني: ١- ممارسة التمارين الرياضية.

٢- تناول الغذاء الصحي المتوازن.

ثانياً: الكثافة- أقوم تعلمي وأتأمل به (ص ٨١)

السؤال الأول: لأن كثافة نشارة الخشب أقل من كثافة الماء فتطفو على سطحه وبالتالي يمكن فصلها بسهولة أما الرمل فيبقى في قاع الكأس لأن كثافته أكبر من كثافة الماء.

السؤال الثاني: لأن مياه البحر الميت شديدة الملوحة بما يجعل كثافتها عالية فتطفو الأجسام بسهولة على سطحها.

السؤال الثالث: س، ص، ع، و

أسئلة الفصل الأول:

السؤال الأول: (ص ٨٥)

- ١- الكتلة.
- ٢- الوزن.
- ٣- الكثافة.
- ٤- نيوتن.
- ٥- ١٢٠ غ

السؤال الثاني: (ص ٨٥)

- ١- ×
- ٢- √
- ٣- √

السؤال الثالث: (ص ٨٦)



السؤال الرابع: الأكسجين والهيدروجين. (ص ٨٦)

الأسئلة الواردة خلال الفصل الثاني- المادة النقية وتغيراتها الكيميائية

أولاً: العناصر والمركبات - أقوم تعلمي وأأمل به (ص ٩٢)

السؤال الأول: الأكسجين والكربون.

السؤال الثاني: كبريتات النحاس لأنه يحتوي على عنصر الكبريت.

ثانياً: التغير الكيميائي- أقوم تعلمي وأأمل به (ص ٩٧)

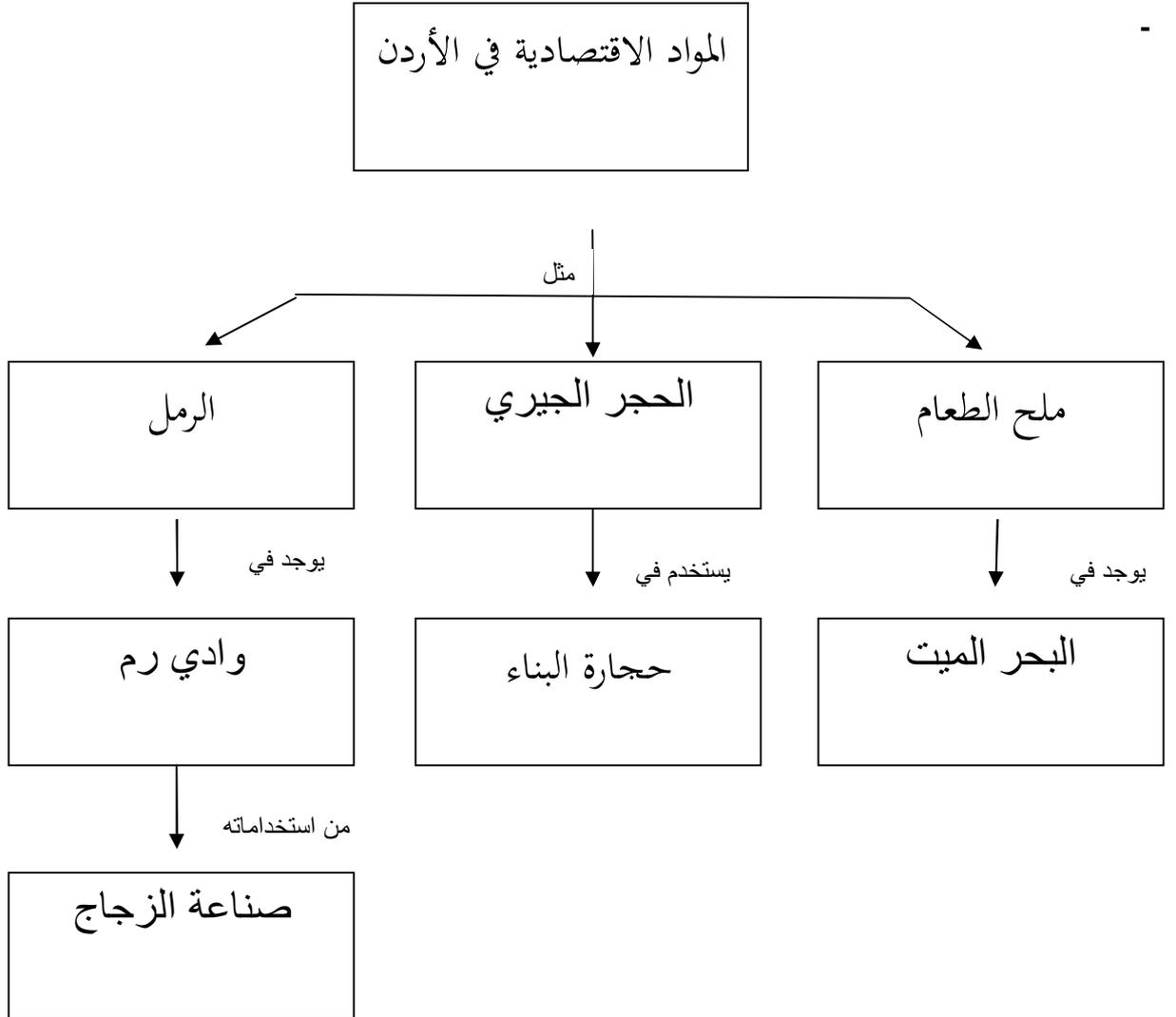
السؤال الأول:

لا، ان اختفاء الملح بين دقائق الماء يعني ذوبان الملح في الماء وهنا لا يحدث تغير في تركيب أي من الملح أو الماء فهو اذا تغير فيزيائي.

السؤال الثاني:

أ- يتفاعل عنصر الحديد الموجود فيها مع الأكسجين الموجود في الهواء الجوي مكونا طبقة بنية من أكسيد الحديد.
ب- نفعها في محلول سكري (ماء + سكر).

ثالثاً: مواد من البيئة - أقوم وأأمل تعلمي (ص ١٠٠)



- في الأماكن التي يتوفر فيها الرمل بكثرة مثل وادي رم وصويلح ومالحص

أسئلة الفصل الثاني: (ص ١٠٤)

السؤال الأول:

- أ- المركب يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر.
ب- عدد المركبات يفوق عدد العناصر.
ت- توجد الرمال في الأردن في وادي رم.
ث- توجد العناصر في الطبيعة في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية.

السؤال الثاني:

أ-

عناصر	مركبات
كربون	سكر
	بخار الماء

ب- تغير اللون الى البني، وتصاعد الغاز (بخار الماء)

السؤال الثالث:

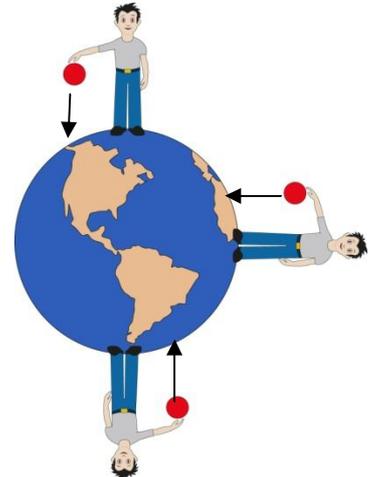
أيد أسماء فأحيانا يصاحب التغير الفيزيائي تغيرا في اللون كما يحدث عند وضع الحبر في الماء وبالتالي لا يعتبر تغير اللون دليلا دائما على التغير الكيميائي.

اسئلة الوحدة

السؤال الأول: (ص ١٠٦)

- أ- (أ) رصاص / (ب) حديد / (ج) المنيوم
ب- الألمنيوم لأنه الأقل كثافة بما يجعل تحليق الطائرة في الهواء أسهل.

السؤال الثاني: (ص ١٠٦)



السؤال الثالث: (ص ١٠٦)

نعم . فقد عمل اللعاب على هضم قطعة الخبز جزئيا وتحويلها الى سكريات بسيطة.

السؤال الرابع: (ص ١٠٧)

لأنها قد تتفاعل معا مكونة غازات سامة تضر الانسان.

السؤال الخامس:

- ١ . العنصر (٣) يصبح أبيض و ذا سطح مسحوقي بعد وضعه في الهواء. (ص ١٠٧)
- ٢ . كثافة الهيليوم أقل من كثافة الهواء. (ص ١٠٧)
- ٣ . الغليسرين أكثر كثافة من الزيت. (ص ١٠٨)

تم تحميل الملف من شبكة منهاجي التعليمية