



فرض الفصل الأول

الثانية متوسط

العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

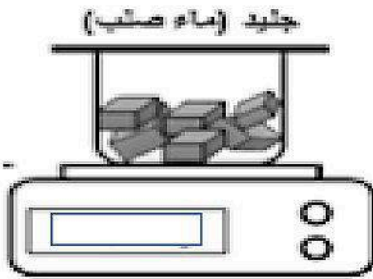
الموسم الدراسي: 2023/2022

متوسطة: أحمد بن دحمان - زناتة

الأستاذ: سماحي حسين

التمرين الأول:

education-onec-dz.blogspot.com



نضع قطعاً من الجليد كتلتها 1kg في اناء زجاجي.

1. ماذا يحدث بعد فترة؟
2. كيف يمكننا استرجاع الجليد؟
3. ما نوع التحول الحادث لقطع الجليد؟ برر اجابتك.
4. أذكر مثالين آخرين عن هذا التحول.
5. نضع الاناء فوق ميزان الكتروني فيسجل 1150g. استنتج كتلة الاناء الزجاجي.

التمرين الثاني:



يستهلك قبل 17 أكتوبر 2018

يحفظ بين 6° و 2°

في أحد الأيام الحارة، نسيت زينب علبة زبادي (ياوورت) على الطاولة وفي الغد انتبهت إلى انتفاخ العلبة.

1. ما نوع التحول الحادث في العلبة؟ برر اجابتك.
2. برأيك، هل يمكن استرجاع الياوورت كما كان؟
3. إذا علمت أن أحد نواتج هذا التحول يعكر رائق الكلس فما هو هذا الناتج؟
4. هل تغيرت كتلة علبة الزبادي؟ برر اجابتك.
5. بماذا تنصح زينب لتفادي حدوث هذا التحول مرة أخرى.

Dream it. Wish it. Do it

احلم.. أتمنى.. افعل..



حل فرض الفصل الأول

الثانية متوسط

العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الموسم الدراسي: 2023/2022

متوسطة: أحمد بن دحمان - زناتة

الأستاذ: سماحي حسين

التمرين الأول:

1. بعد فترة ينصهر الجليد. (01.5 نقطة)
2. يمكن استرجاع الجليد المنصهر عن طريق عملية التجمد. (01.5 نقطة)
3. التحول الحادث لقطعة الجليد: تحول فيزيائي. (01.5 نقطة)
- التبرير: عدم تغير طبيعة المادة. (01.5 نقطة)
4. مثالين آخرين: مزج الكبريت مع برادة الحديد، انصهار الشمع ... (01.5 نقطة)
5. استنتاج كتلة الاناء الزجاجي:

$$m(\text{الجليد}) - m(\text{الاناء الزجاجي والجليد}) = m(\text{الاناء الزجاجي})$$

$$m(\text{الاناء الزجاجي}) = 1150g - 1000g = 150g \quad (01.5 \text{ نقطة})$$

التمرين الثاني:

1. التحول الحادث: تحول كيميائي. (01 نقطة)
- التبرير: تغير طبيعة المادة. (01 نقطة)
2. لا يمكن استرجاع الياوورت كما كان. (02 نقاط)
3. الناتج الذي يعكر رائق الكلس هو: غاز ثاني أكسيد الكربون. (02 نقاط)
4. لم تتغير كتلة علبة الزبادي، لأن الكتلة تبقى محفوظة في التحول الكيميائي. (02 نقاط)
5. النصيحة المقدمة: حفظ المواد المشتقة من الحليب في مكان درجة حرارته منخفضة. (02 نقاط)

Dream it. Wish it. Do it

احلم.. أتمنى.. افعل..