المادّة: العلوم الفيزيائيّة والتّكنولوجيا
المستوى: الأولى متوسّط

التّاريخ: 2023/05/23
المدّة: ساعة ونصف

اختبار الفصل الثّالث

الوضعية الأولى: (06 نقاط)

1) اختر الإجابة الصّحيحة مع تعليل الاختيار.

أ- مزيج (خليط) سكّر وملح هو: • خليط متجانس.
• خليط غير متجانس.
• جسم نقيّ.

ب- عند تسخين الشّمع يحدث: • تجمد.
• انصهار.
• تبخّر.

ج- بعد مزج الزّيت والخلّ: • يمتزجان تمامًا.
• يطفو الخل.
• يطفو الزيت.

2) انقل الجمل على ورقة الإجابة ثمّ أكملها بما يناسب.

أ- يتجمد الماء النقي عند درجة حرارة .....

ب- نسمّي الجسم الذي يتكوّن من نوع واحد .....

ج- يتبخّر الماء النّقي عند درجة حرارة .....

الوضعيّة الثّانية: (06 نقاط)

الجزء الأول:

1) انقل الجدول التّالي ثمّ أكمله بوضع العلامة (X) في الخانة المناسبة مع إعطاء مثال لكلّ حالة.

	الوسط الشفّاف	الوسط الشّاف	الوسط العاتم
يسمح برؤية غير واضحة			
يسمح برؤية واضحة			
لا يسمح بالرؤية			
مثال:			

www.ecolerradja.com
www.dzexams.com
www.fb.com/ecolerradja

الجزء الثّاني:

إليك الأشكال الموضّحة في الوثيقة (1) والوثيقة (2).

1) أعطِ عنوانًا مناسبًا للمنابع الضّوئيّة الموضّحة في الوثيقة (1) والوثيقة (2).

الوثيقة (01)

الوثيقة (02)

الوضعيّة الإدماجيّة: (8 نقاط)

يعتبر المحلول الملحيّ (le sérum salé) علاجًا فعالًا للعديد من الأمراض مثل مرض الزّكام والحساسيّة، كما يساعد في تحسين لثّة الفم وتخفيف ألم الأسنان الوثيقة (03). يتوفّر هذا المحلول في الصّيدليات ويمكن أيضا إعداده في المنزل فمكوّناته تشمل ملح الطعام وكمية من الماء ووِعاء نظيف (الوثيقة 4).

الوثيقة (03)

1) اذكر نوع هذا الخليط؟ علّل. مثّله بالنّموذج الحبيبيّ.

2) اذكر طريقة تمكّننا من فصل هذا الخليط.

لتحضير هذا المحلول قمنا بوضع كمية من الملح قدرها 4.5 g داخل كوب يحتوي على $500ml$ من الماء.

3) احسب تركيز هذا المحلول بـ: g/l .

أضفنا ثلاث ملاعق من الملح لهذا المحلول فلاحظنا ترسب كمّية منه بعد التّحريك الجيّد.

4) أ- ما سبب ترسّب الملح في قاع الكأس؟

ب- كيف نسمي هذا المحلول؟

5) اقترح حلًّا لتصحيح هذا المحلول.

الوثيقة (04)

∃!∃

www.ecolerradja.com
www.dzexams.com
www.fb.com/ecolerradja

المادّة: العلوم الفيزيائية والتّكنولوجيا

المستوى: الأولى متوسط

التصحيح النموذجي لاختبار الفصل الثالث

التمرين	عناصر الاجابة	العلامة
الوضعية الأولى (6 نقاط)	1) اختيار الاجابة الصحيحة مع تعليل الاختيار: **أ-** مزيج (خليط) سكر و ملح هو خليط متجانس لإننا لا نميز بين مكونات المادة بالعين المجردة. **ب-** عند تسخين الشمع يحدث انصهار لأن التسخين يعني ارتفاع درجة الحرارة. **ج-** بعد مزج الزيت و الخل يطفو الزيت لإن كثافة الزيت أقل من كثافة الخل . 2) إكمال الجمل: **أ-** يتجمد الماء النقي عند درجة حرارة 0°C . **ب-** نسمي الجسم الذي يتكون من نوع واحد جسم نقي. **ج-** يتبخر الماء النقي عند درجة حرارة 100 °C.	1 ن 1 ن 1 ن 1 ن 1 ن 1 ن
الوضعية الثانية (6 نقاط)	1) الجزء الأول:	0.75 X 6 ن

	الوسط الشفاف	الوسط الشاف	الوسط العاتم
يسمح برؤية غير واضحة		X	
يسمح برؤية واضحة	X		
لا يسمح بالرؤية			X
مثال:	هواء أو زجاج شفاف	ورق مزيت أو زجاج مصلوق	خشب أو ورق مقوى

جدول 1

2) الجزء الثاني:

الوثيقة (1): برق + شمس ⟵ أجسام مضيئة. — 0.75 ن

الوثيقة (2): كوكب زحل + قمر ⟵ أجسام مضيئة. — 0.75 ن

www.ecolerradja.com
www.dzexams.com
www.fb.com/ecolerradja

الوضعية الإدماجية (8 نقاط)	1) نوع الخليط : خليط متجانس لأنه محلول ملحي (لا نرى مكوناته بالعين المجردة) النموذج الحبيبي: 2) طريقة الفصل : التسخين أو التبخر التام .) حساب التركيز: $C = \frac{m}{v} = \frac{4.5}{0.5} = 9\ \frac{g}{l}$ 4) **أ-** سبب ترسب الملح في قاع الكأس هو: كميت الملح (المذاب) أكبر من كمية الماء (المذيب) 0 **ب-** نسمي هذا المحلول بـ: محلول مشبع. 5) الحل هو: إضافة الماء.	1 ن + 1 ن 0.5 ن 1 ن 1.5 ن 1 ن 1 ن 1 ن

مدرسة "الرجاء والتفوق" الخاصة
Ecole Erradja wa Tafaouk
ÉCOLE PRIVÉE