متوسطة محمد الأخضر السائحي.
الموسم الدراسي :2022/2023 م.
تاريخ الاجراء: 08 – 03 – 2023م.

إختبار الثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

المدة : ساعة ونصف.
المستوى: 1 متوسط.

التمرين 01 :

1) صنف الخلائط التالية حسب نوعها : (سكر+ ماء) ؛ (فاصولياء + عدس) ؛(صلصة مايوناز) ؛(طبق خضر)

الخليط المتجانس	الخليط غير المتجانس

2) مستخدما النموذج الحبيبي للمادة مثل: الخليط (ملح + ماء) و الخليط: (زيت + ماء)محددا نوع كل خليط:

التمرين 02 :

بعد دراسة محمود لحالات الفيزيائية للمادة وتحولاتها أراد تلخيص ما إستنتجه في المخطط المبين في (الوثيقة1).

الوثيقة 1

1) ساعد محمود في إكمال بيانات المخطط وذلك بتسمية البيانات المرقمة بما يناسبها:
2) اقترح عنوانا مناسبا للمخطط المقابل (الوثيقة1) :
3) أذكر أحد العوامل المؤثرة في تغير حالات المادة:

الوضعية الإدماجية :

وجد سامي قارورة في المخبر قارورة سائل فأراد معرفة نوعه فأجرى التجربة المبينة في (الوثيقة 2) :

- وَزَنَ حوجلة فارغة بميزان الكتروني وسجل الوزن
- أعاد وزن الحوجلة وهي مملوءة بالسائل حتى حجم معين وسجل الوزن الثاني:

الوثيقة 2

1) حدد المقادير الفيزيائية التي قام سامي بقياسها واستنتج قيمة كل مقدار:

2) قم بالحسابات اللازمة لحساب الكتلة الحجمية للسائل ثم استنتج نوعه مستعينا بالجدول الموالي:

جدول لبعض الكتل الحجمية لمواد مختلفة:

المادة	الزيت	الماء المقطر	الكحول	الزئبق

الكتلة الحجمية	$\rho = 0.9_{g/ml}$	$\rho = 1_{g/ml}$	$\rho = 0.8_{g/ml}$	$\rho = 13.54_{g/ml}$

متوسطة محمد الأخضر السائحي.
الموسم الدراسي :2022/2023 م.
تاريخ الاجراء: 08 – 03 – 2023م.

تصحيح إختبار الثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

المدة : ساعة ونصف.
تتوى: 1 متوسط.
ذ: عبد الله مصباحي.

التمرين 01 :

1) تصنيف الخلائط حسب نوعها : (4×1ن)

الخليط المتجانس	الخليط غير المتجانس
(سكر+ ماء)(صلصة مايوناز)	(فاصولياء + عدس)(طبق خضر)

1) تمثيل: الخليط (ملح + ماء) و الخليط: (زيت + ماء) مع تحديد نوع كل خليط: (4×0.5 ن)

التمرين 02 :

2) تسمية البيانات المرقمة بالمخطط بما يناسبها: (8×0.5 ن)

1: التسامي 3: الإنصهار 5: التجمد 7: الحالة الصلبة
2: التبخر 4: التكاثف 6: التكاثف الجاف 8: الحالة الغازية

3) اقتراح عنوان مناسب للمخطط (الوثيقة1) : النموذج الحبيبي لحالات المادة وتغيراتها (تحولاتها) (1ن)
4) أذكر أحد العوامل المؤثرة في تغير حالات المادة: تغير الحرارة أو تغير الضغط (1ن)

الوضعية الإدماجية :

1) تحديد المقادير الفيزيائية التي قام سامي بقياسها واستنتج قيمة كل مقدار:
- حجم السائل: 100ml - كتلة السائل: 100g

2) حساب الكتلة الحجمية للسائل واستنتاج نوعه:

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{100_g}{100_{ml}} = 1_{g/ml}$$

وهي نفسها الكتلة الحجمية للماء أذن نوع السائل هو الماء

الجزء الأول:12ن

التمرين	الإجابة	العلامة مجزأة	العلامة الكل
التمرين 01:	1) تصنيف الخلائط حسب نوعها : الخليط المتجانس: (سكر+ ماء)(صلصة مايوناز) الخليط غير المتجانس: (فاصولياء + عدس)(طبق خضر)	1×4	4ن
	2) تمثيل: الخليط (ملح + ماء) و الخليط: (زيت + ماء) مع تحديد نوع كل خليط: النموذج الحبيبي للخليط غير المتجانس (ماء+ زيت) النموذج الحبيبي للخليط المتجانس (ماء + ملح)	0.5×4	2ن
التمرين 02:	1. تسمية البيانات المرقمة بالمخطط بما يناسبها: 1: التسامي 3: الإنصهار 5: التجمد 7: الحالة الصلبة 2: التبخر 4: التكاثف 6: التكاثف الجاف 8: الحالة الغازية	8×0.5	4ن
	2. اقتراح عنوان مناسب للمخطط (الوثيقة1) : النموذج الحبيبي لحالات المادة وتغيراتها (تحولاتها)	1 ن	2ن
	3. أذكر أحد العوامل المؤثرة في تغير حالات المادة: تغير الحرارة أو تغير الضغط	1 ن	

الجزء الثاني (الوضعية الادماجية) 8ن:

المعايير	المؤشرات	العلامه مجزأة	العلامه مجموع
الوجاهة	- يحدد مقادير فيزيائية ويستنتج قيمة لكل منها - يجري حسابات للكتلة الحجمية ويقدم استنتاجا حول نوع السائل	2×0.5 2×0.5	2ن

الاستعمال السليم لأدوات المادة	1) تحديد المقادير الفيزيائية التي قام سامي بقياسها واستنتج قيمة كل مقدار: - حجم السائل: $100ml$ - كتلة السائل: $100g$ 2) حساب الكتلة الحجمية للسائل واستنتاج نوعه: $\rho = \frac{m}{V} = \frac{100_g}{100_{ml}} = 1_{g/ml}$ و حسب جدول الكتل الحجمية لبعض المواد فإن: $\rho_{\text{السائل}} = 1_{g/ml} = \rho_{\text{الماء المقطر}}$ إذن نوع السائل هو الماء	4×0.5 4×0.25 2×0.5	ن2 ن1 ن1
الانسجام	التعبير بلغة علمية سليمة و التسلسل المنطقي للأفكار	1ن	ن2
الاتقان	وضوح الخط و الرسومات وتنظيم الإجابة	1ن	