



الاسم الكامل:

المستوى: الأولى إعدادي / الفوج:

التاريخ:

النقطة/الملاحظة	إمضاء الأب أو الولي	إمضاء الإدارة



ن	تمارين	س ن
	I- الجزء الأول : (9,5 نقط)	
	1. ما الفرق بين الخليط المتجانس و الخليط غير المتجانس ؟	1
	
	
	2. بماذا يتميز الجسم الخالص ؟	1
	
	
	3. أملأ الفراغ بما يناسب : جسم خالص ، متجانس ، التصفيق ، التبخر ، الترشيح ، الإسالة . - تمكن عملية التقطير من فصل مكونات خليط ، و تمر بمرحلتين هما	1,5
	و و طبيعة السائل المحصل عليه	
	- لفصل مكونات خليط غير متجانس ننجز عمليتي و	
	4. اقرأ ما يلي وأصحح الجمل الخاطئة : ✚ يتكون الخليط من أكثر من جسم	
	
	
	✚ المذاب دائما عبارة عن صلب	2,5
	
	
	✚ تُمكن عملية التصفيق من فصل سائلين قابلين للامتزاج	
	
	
	✚ تتغير درجة حرارة الجسم الخالص خلال مدة التحول الفيزيائي (انصهار أو تبخر)	
	
	
	✚ ننجز التجارب التالية :	
	5. <u>خليط 1</u> : ماء + قليل من ملح <u>خليط 2</u> : ماء + رمل <u>خليط 3</u> : ماء + كحول <u>خليط 4</u> : ماء + كمية كبيرة من سكر	1
	(أ) صنف الخليط المحصل عليها إلى متجانسة أو غير متجانسة.	
	
	
	(ب) ماذا نسمي كل من الماء و الملح و الخليط الناتج	1,5
	
	
	(ج) اقترح طريقة تمكننا من فصل الملح عن الماء ؟ ماذا نسمي الماء المحصل عليه في هذه الحالة؟	1
	
	

II - الجزء الثاني : (6 نقط)

تمرين 1: نصب 30mL من الماء في كأس كتلته وهو فارغ 100g ، ثم نضيف إليها قطعة سكر كتلتها 25 g . بعد التحريك تختفي قطعة السكر و نحصل على محلول متجانس.

(أ) هل اختفت مادة السكر من الكأس؟ استعمل النموذج الدقائقي للمحلول الناتج

1

(ب) هل تم ذوبان أم انصهار السكر؟ وما الفرق بينهما؟

0,75

(ج) احسب كتلة الماء المستعملة في هذه التجربة، نعطي الكتلة الحجمية $\rho = 1 \text{ g/ mL}$

0,75

(د) حدد كتلة الكأس m بما يحتويه عند نهاية التجربة؟

1

تمرين 2: يُستعمل العيار بالنسبة لمجوهرات الزينة لمعرفة كتلة الذهب المكون لها. مثلا تحتوي مجوهرات:

- ذات عيار 18 على 75% من الذهب الخالص

- ذات عيار 21 على 87,5% من الذهب الخالص

(أ) هل تعتبر مجوهرات الزينة خلانط؟

0,5

(ب) ما كتلة الذهب الخالص الموجود في خاتم ذهب من عيار 18، كتلته 48g؟

1

(ج) ما كتلة الذهب الخالص الموجود في خاتم ذهب من عيار 21، كتلته 48g؟

1

III - الجزء الثالث : (4 نقط)

(1) نعتبر غرفة طولها $L = 6 \text{ m}$ وعرضها $l = 3 \text{ m}$ وارتفاعها $h = 2,5 \text{ m}$

(أ) احسب حجم الهواء داخل الغرفة؟

1

(ب) هل يمكن اعتبار الهواء خليط متجانسا؟ فسر جوابك؟

1

(ج) علما أن ثنائي الأوكسجين يمثل نسبة حوالي 1/5 من الهواء، احسب حجم غاز ثنائي الأوكسجين الموجود بالغرفة؟

1

(د) علما أن ثنائي الأزوت يمثل نسبة حوالي 4/5 من الهواء، احسب حجم غاز ثنائي الأزوت الموجود بالغرفة؟

1