الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

مديرية التربية لولاية سوق أهراس — السنة الدراسية : 2021/2020

متوسطة باجي مختار — المستوى : الأولى متوسط — المدة : 45 د

الفرض الثاني في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

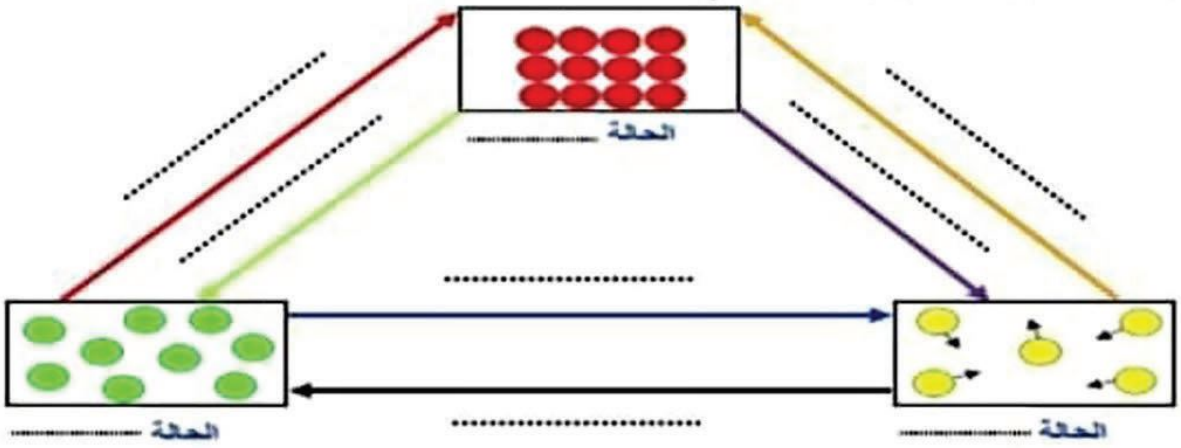
الإسم و اللقب : ..... القسم : ..... الفوج : .....

الوضعية الأولى (12ن) :

1) ضع علامة (×) في خانة الجواب الصحيح مع ذكر طريقة فصل كل خليط :

المزيج	خليط متجانس	خليط غير متجانس	طريقة الفصل
مشروب غازي			.....
خل + زيت			.....
ماء + مسحوق القهوة			.....
ماء البحر			.....
أرز + عدس			.....

2) أكمل مخطط التحولات الفيزيائية للمادة التالي:



- أذكر عاملان مؤثران في تغير حالات المادة ؟
  1. .....
  2. .....

الوضعية الثانية (08ن) :

❖ قام عبد الرحمان و عبد الحكيم بإذابة 20 g من السكر في 200 ml من الماء النقي (الماء المقطر).

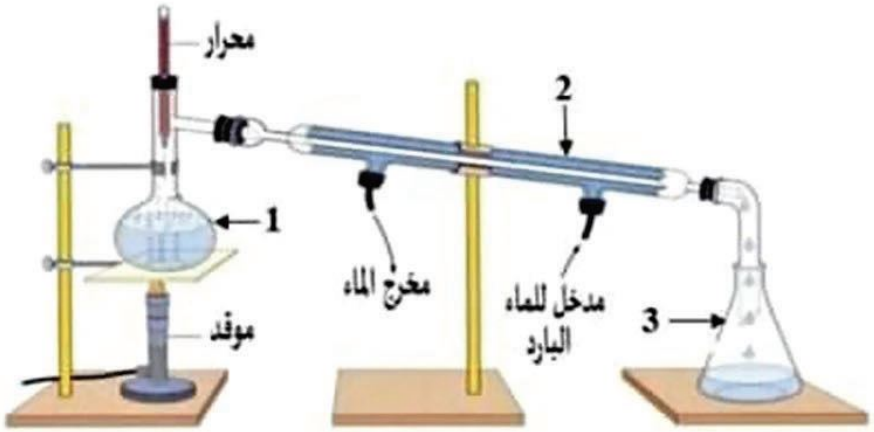
1. كيف نسمي الماء في هذه الحالة ؟ و ماذا نسمي السكر ؟
   نسمي الماء بـ : ..... نسمي السكر بـ : .....
2. كيف نسمي هذا المحلول ؟
   نسمي هذا المحلول بـ : .....
3. أحسب تركيز هذا المحلول بـ : g/l

القانون : .....

التعويض العددي : .....

النتيجة : .....

❖ فأراد عبد الحكيم الفصل بين (ماء + السكر) باستعمال الجهاز المقابل :



a) ما إسم هذا الجهاز؟ .....

b) ما هما التحولان الفيزيائيان الحادثان في الدورق 1 و في العنصر 2 ؟

✓ التحول الفيزيائي في الدورق 1 هو : .....

✓ التحول الفيزيائي في العنصر 2 هو : .....

c) ما اسم الماء المتحصل عليه في الحوجلة 3 ؟ .....

d) مثل الماء المتحصل عليه بالنموذج الحبيبي.

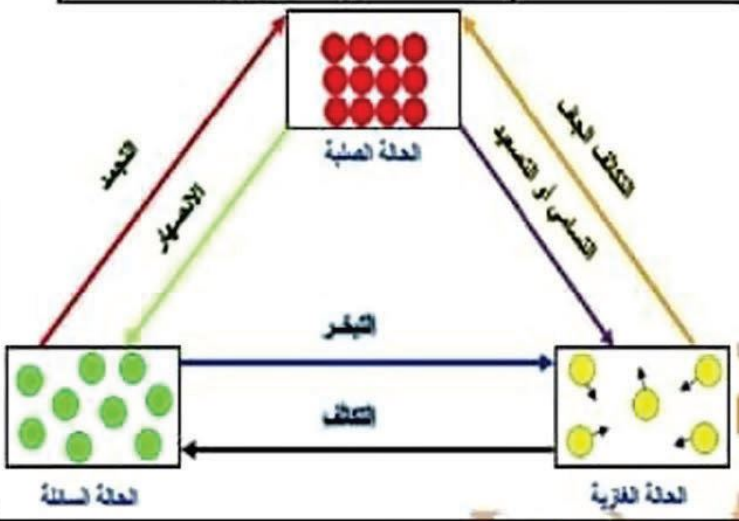
بالتوفيـــق

تصـــحيح الفرض الثاني للفصل الثاني للسنة الأولى متوسط

رقم	الإجابة النموذجية	العلامة
الوضعية الأولى: (12 نقاط)	1. ضع علامة (×) في خانة الجواب الصحيح مع ذكر طريقة فصل كل خليط :	5 ن

المزيج	خليط متجانس	خليط غير متجانس	طريقة الفصل
مشروب غازي	× (0,5 ن)		طريقة التقطير/ التبخير الكلي (0,5 ن)
خل + زيت		×	طريقة الإبانة
ماء + مسحوق القهوة		×	التركيد و التسخين
ماء البحر	×		طريقة التقطير/ التبخير الكلي
أرز + عدس		×	طريقة الفرز باليد

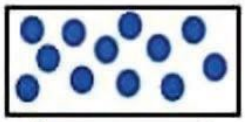
2. أكمل مخطط التحولات الفيزيائية للمادة التالي:



6 ن

- عاملان مؤثران في تغير حالات المادة :
  1. درجة الحرارة (0,5 ن)
  2. الضغط (0,5 ن)

1 ن

الوضعية الثانية: (08 نقاط)	1. نسمي الماء بـ : المذيب (المحل) ، نسمي السكر بـ : المذاب (المنحل)	1 ن
	2. نسمي هذا المحلول بـ : المحلول المائي .	0,5 ن
	3. حساب تركيز هذا المحلول بـ : g/l V = 200 ml = 0.2 L ; m = 20 g C = m / v C = 20 g / 0.2 L C = 100 g/l	1,5 ن
	a) ما إسم هذا الجهاز هو : جهاز التقطير.	1 ن
	b) التحولان الفيزيائيان الحادثان في الدورق 1 و في العنصر 2 هما : ✓ التحول الفيزيائي في الدورق 1 هو : التبخر ✓ التحول الفيزيائي في العنصر 2 هو : التكاثف	2 ن
	c) اسم الماء المتحصل عليه في الحوجلة 3 هو : الماء النقي (الماء المقطر).	1 ن
	d) تمثيل الماء المتحصل عليه بالنموذج الحبيبي:  الماء النقي	1 ن

أستاذ: زرعلة حسام