

القسم: .....

الاسم واللقب: .....

النقطة

الاجابة

**الوضعية الأولى: (6 نقاط)**

تتميز بلادنا الجزائر بتنوع في حالة الطقس من منطقة الى أخرى فبعض المناطق تكون مشمسة وأخرى بها أمطار، وأخرى أيضا يسودها الضباب والغيوم وبعض المناطق تغطي الثلوج قمم جبالها.

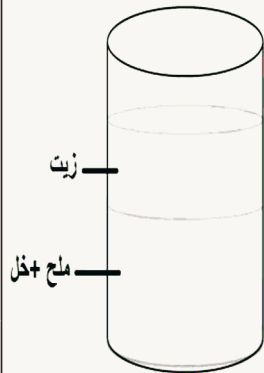


أكمل الجدول مستعينا بالنص السابق:

الحالات الفيزيائية	الصلبة	.....	.....
الماء في الطبيعة يكون بشكل:	.....	أمطار	.....
خاصيتين مميزتين للحالة:	- ..... - .....	- ..... - .....	- غير قابلة للسكب - سريعة الانتشار
الحبيبات في النموذج الحبيبي تكون:	متراسة	.....	.....

**الوضعية الثانية: (6 نقاط)**

حضر أمين صلصلة السلطة فقام بإذابة القليل من الملح في كمية من الخل ثم أضاف الزيت فلاحظ اختفاء الملح في الخل وتشكل طبقة من الزيت من فوق كما توضحه الوثيقة 1



الوثيقة 1

1- أذكر نوع الخليط (ملح + خل) مع التعليل.

.....

.....

- أذكر نوع الخليط { (ملح + خل) + زيت } مع التعليل.

.....

.....

2- مثل كل خليط بالنموذج الحبيبي

**الخليط (ملح + خل + زيت)**

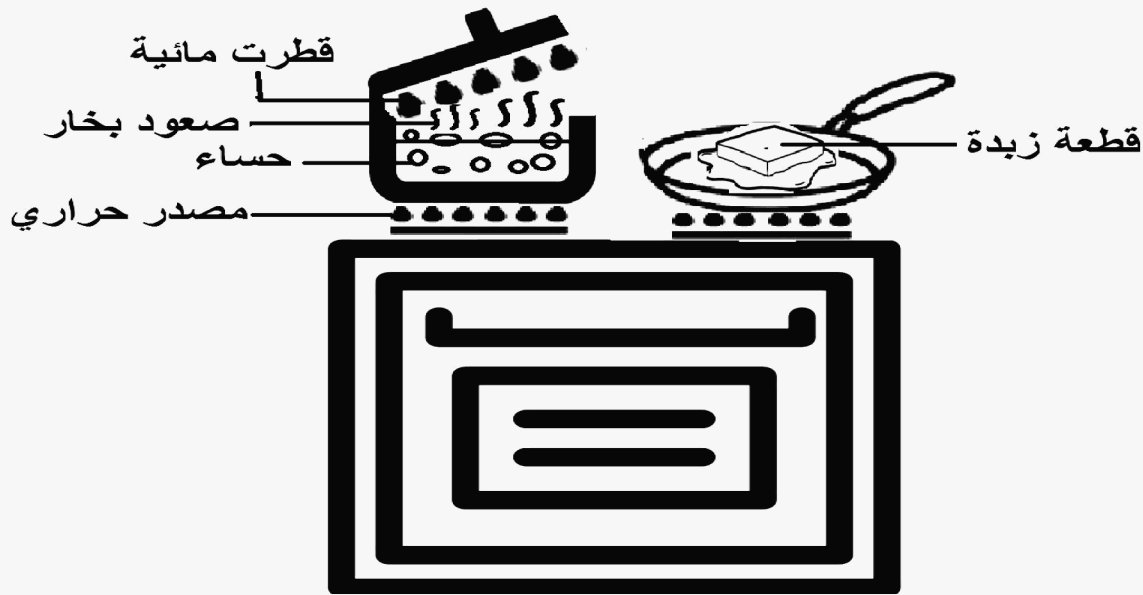
**الخليط (ملح + خل)**

3- اقترح طريقة للفصل بين الخليط (ملح + خل) والزيت.

.....

## الوضعية الإدماجية: (8 نقاط)

أثناء تواجد زينب في مطبخهم لاحظت أن مختلف التحولات الفيزيائية التي درستها تحدث حولها: تصاعد بخار من قدر الطعام، تشكل قطرات مائية على غطاء القدر، تحول قطعة الزبدة الى حالة سائلة عند تعريضها لمصدر حراري وهذا ما تبينه الوثيقة 2



الوثيقة 2

1- أذكر مختلف التحولات الفيزيائية التي حدثت مع شرحها

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

- حدد العامل المؤثر في حدوث هذه التحولات؟

.....

2- أذكر عاملا آخر يغير في الحالة الفيزيائية للمادة؟

.....

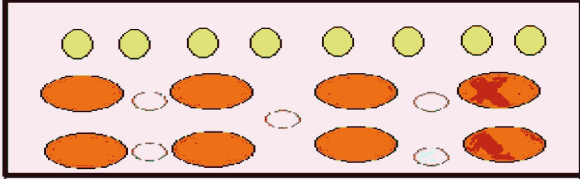
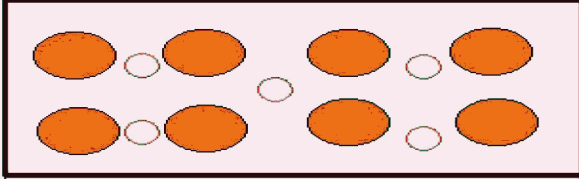
3- كم تكون كتلة الزبدة بعد تحولها الى الحالة السائلة مع التعليل؟ علما أن كتلتها قبل وضعها فوق النار كانت  $m=100\text{ g}$

.....

.....

.....

# حل اختبار الثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

النقطة	الإجابة																
	<p><b>الوضعية الأولى:</b> <b>اكمل الجدول:</b></p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>الحالات الفيزيائية</th> <th>الصلبة</th> <th>السائلة</th> <th>الغازية</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الماء في الطبيعة يكون بشكل:</td> <td>ثلوج</td> <td>أمطار</td> <td>ضباب أو غيوم</td> </tr> <tr> <td>خاصيتين مميزتين للحالة:</td> <td>- يمكن مسكها بأصابع اليد. - غير قابلة للانتشار.</td> <td>- قابلة للسكب والجريان. - سطحها الحر في حالة راحة مستوي أفقي.</td> <td>- غير قابلة للسكب. - سريعة الانتشار</td> </tr> <tr> <td>الحبيبات في النموذج الحبيبي تكون:</td> <td>متراسة</td> <td>متباعدة قليلا</td> <td>منتشرة</td> </tr> </tbody> </table>	الحالات الفيزيائية	الصلبة	السائلة	الغازية	الماء في الطبيعة يكون بشكل:	ثلوج	أمطار	ضباب أو غيوم	خاصيتين مميزتين للحالة:	- يمكن مسكها بأصابع اليد. - غير قابلة للانتشار.	- قابلة للسكب والجريان. - سطحها الحر في حالة راحة مستوي أفقي.	- غير قابلة للسكب. - سريعة الانتشار	الحبيبات في النموذج الحبيبي تكون:	متراسة	متباعدة قليلا	منتشرة
الحالات الفيزيائية	الصلبة	السائلة	الغازية														
الماء في الطبيعة يكون بشكل:	ثلوج	أمطار	ضباب أو غيوم														
خاصيتين مميزتين للحالة:	- يمكن مسكها بأصابع اليد. - غير قابلة للانتشار.	- قابلة للسكب والجريان. - سطحها الحر في حالة راحة مستوي أفقي.	- غير قابلة للسكب. - سريعة الانتشار														
الحبيبات في النموذج الحبيبي تكون:	متراسة	متباعدة قليلا	منتشرة														
1+1 0.5 0.5 0.5 0.5 0.5 0.5 0.5																	
	<p><b>الوضعية الثانية:</b></p> <p>4- نوع الخليط (ملح + خل): <b>خليط متجانس</b> لأنه لا يمكن التمييز بين مكوناته بالعين المجردة (الامتزاج كلي).</p> <p>5- نوع الخليط { (ملح + خل) + زيت } : <b>خليط غير متجانس</b> لأنه يمكن التمييز بين مكوناته بالعين المجردة (الامتزاج غير كلي).</p> <p>6- تمثيل كل خليط بالنموذج الحبيبي</p>																
1.5 1.5																	
1+1	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;">  <p>الخليط (ملح + خل + زيت)</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>الخليط (ملح + خل)</p> </div> </div> <p style="text-align: center;">● : حبيبة الملح    ○ : حبيبة الخل    ○ : حبيبة الزيت</p>																
1	7- للفصل بين الخليط (ملح + خل) والزيت نقترح <b>طريقة الإبانة.</b>																
	<p><b>الوضعية الإدماجية</b></p> <p>1- ذكر مختلف التحولات الفيزيائية التي حدثت مع شرحها</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <b>التبخر:</b> تحول الماء من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية.</li> <li>- <b>التكاثف:</b> تحول بخار الماء من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة.</li> <li>- <b>الإنصهار:</b> تحول الزبدة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة.</li> <li>- العامل المؤثر في حدوث هذه التحولات هو <b>عامل درجة الحرارة</b> (ارتفاع أو انخفاض درجة الحرارة).</li> </ul> <p>2- عامل آخر يغير في الحالة الفيزيائية للمادة: <b>عامل الضغط.</b></p> <p>3- كتلة الزبدة بعد تحولها إلى الحالة السائلة هي: <math>m=100\text{ g}</math> لأن الكتلة تبقى محفوظة خلال التحول الفيزيائي.</p> <p style="text-align: center;">تنظيم الإجابة</p>																
1 1 1 1 1 1+1 1																	