

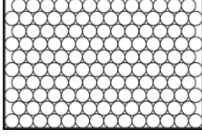
الاختبار الأول لمادة الكيمياء للصف التاسع

2021\2022م

الصف:.....

اسم الطالبة:.....

السؤال الأول:



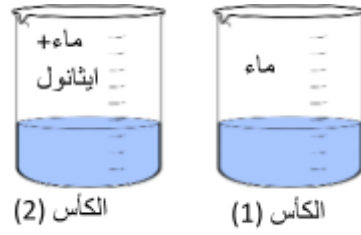
أ) الشكل الذي أمامك يوضح ترتيب جزيئات: (ظلل الإجابة الصحيحة من بين البدائل)

☐ الماء ☐ العسل ☐ الورقة ☐ الأكسجين

ب) قارني بين الحالة الفيزيائية للمادة الصلبة والغازية من حيث (الكثافة، والشكل):

الحالة الفيزيائية	الكثافة	الشكل
الصلبة		
الغازية		

• في الشكل التالي لديك كأسين بالاستعانة بالشكل أجبني عما يلي:



ج) ما رقم الكأس الذي تكون درجة غليانه أكبر؟.....

فسري إجابتك:

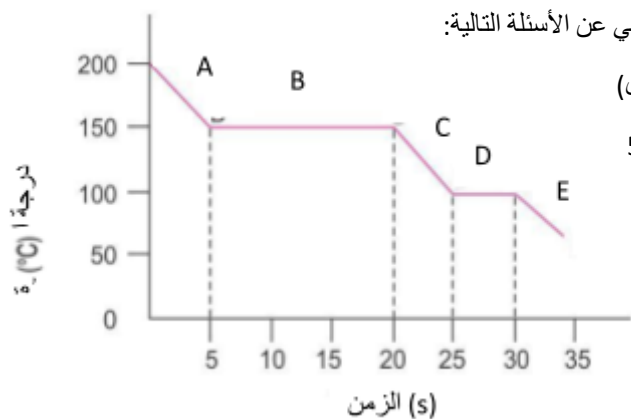
د) إذا تم تسخين الكأس (2) فأَي المادتين ستتبخّر أسرع؟.....

فسري إجابتك:

السؤال الثاني:

• ضع علامة (✓) أمام العبارة حسب ما يناسبها بالجدول التالي:

العبارة	صح	خطأ
أ) تعرف عملية التكثف بأنها تحول المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة		
ب) عند ارتفاع درجة الحرارة تقل حركة الجسيمات		



• يبين الشكل أدناه منحنى التبريد لمادة ما، من الشكل السابق أجبني عن الأسئلة التالية:

(ج) ما درجة تجمد هذه المادة؟ (ظل الإجابة الصحيحة من بين البدائل)

200 ☐ 150 ☐ 100 ☐ 55 ☐

(د) اكتب الرمز الذي يصف: (تطبيق 2)

(1) تكثف المادة.....

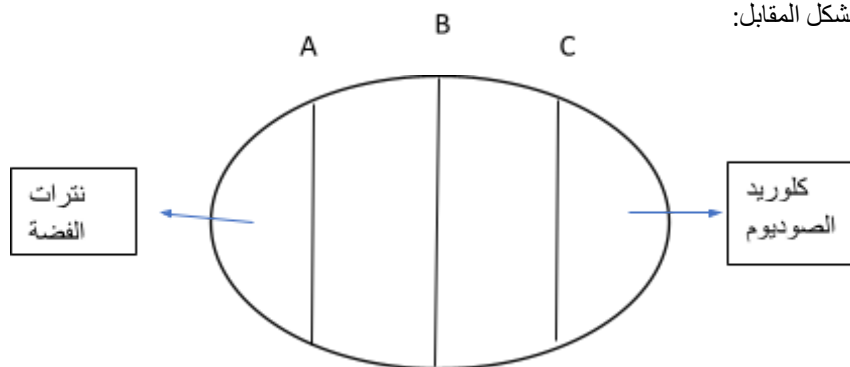
(2) المادة عندما تكون غازا.....

السؤال الثالث:

(أ) أي من المواد التالية الأسرع انتشارا:

الزيت ☐ ثاني أكسيد الكربون ☐

• قامت فاطمة بإجراء تجربة لانتشار كلوريد الصوديوم مع نترات الفضة في طبق بنري مملوء بماء مقطر كما يوضح الشكل المقابل:



بعد مرور فترة من الزمن يتكون راسب أبيض من كلوريد الفضة، بناء على التجربة السابقة أجبني عما يلي:

(ب) صنف الجسيمات التالية إلى أيون أو جزئ في الجدول أدناه:

أيون	جزئ

(AgCl، +Na، Cl)

(ج) ما رمز الخط الذي يوضح مكان تكون الراسب الأبيض؟ (علما بأن الكتلة الجزيئية لأيون الكلوريد أقل من الكتلة الجزيئية لأيون الفضة)

(د) فسري إجابتك:

(د) أرادت فاطمة رؤية الراسب الأبيض بشكل أسرع فأى من الإجراءات التالية تعتبر **صحيحة**: (ظل الإجابة الصحيحة من بين البدائل)

خفض درجة الحرارة ☐ زيادة درجة الحرارة ☐

☐ استبدال كلوريد الصوديوم بكلوريد البوتاسيوم ☐ جميع ما سبق

أتمنى لكن التوفيق والنجاح،،،