

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



أوراق عمل الأندلس منتصف الفصل مع الإجابة النموذجية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى السابع ← علوم ← الفصل الأول ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 13:38:23 2024-10-19

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى السابع



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى السابع والمادة علوم في الفصل الأول

مراجعة منتصف الفصل الأول الطبيعة الجسيمية للمادة

1

حل أوراق عمل علاجية لاختبار منتصف الفصل الأول

2

حل الواجبات والتقييمات تحضيراً لاختبار منتصف الفصل الأول

3

أوراق عمل إثرائية للوحدة الأولى (الطبيعة الجسيمية للمادة) وللوحدة الثانية (الخلايا) + درس أوعية النقل عند
النبات من الوحدة الثالثة

4

إجابات أوراق عمل إثرائية للوحدة الثانية (الخلايا) + درس أوعية النقل عند النبات من الوحدة الثالثة

5

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات
العام الأكاديمي 2024\2025



أوراق عمل اثرائية للوحدة الأولى

الطبيعة الجسيمية للمادة

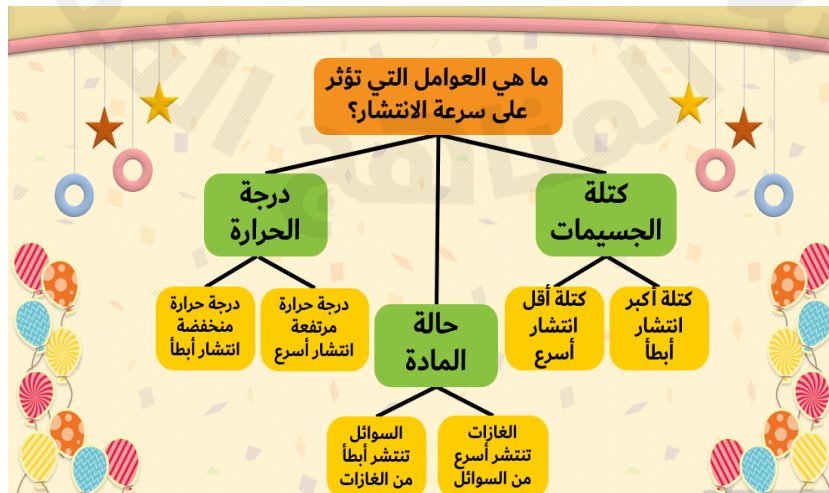
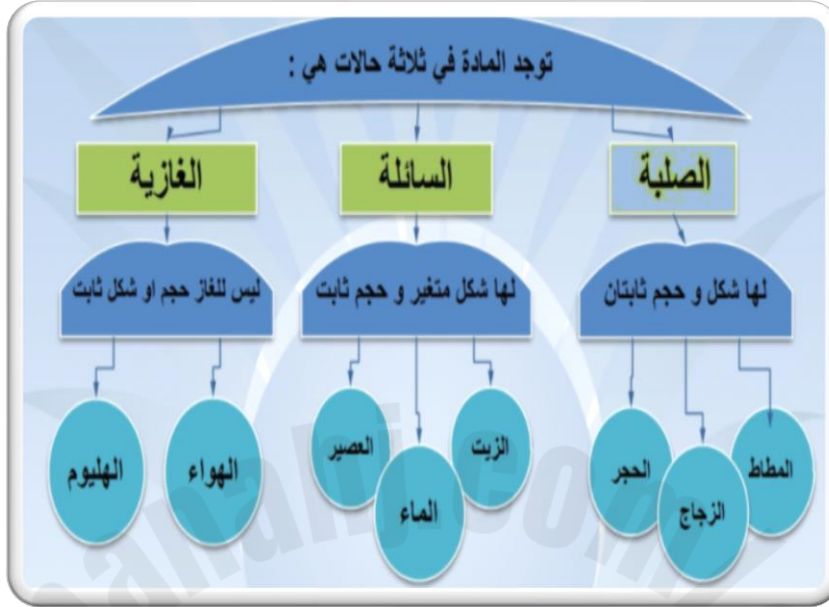
مادة العلوم العامة

الصف السابع

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

الخرائط المفاهيمية الهامة للدرس :



السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية:
اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	أي الآتي يمثل حركة الجسيمات من منطقة ذات تركيز عالٍ إلى منطقة ذات تركيز منخفض؟
A	التمدد
B	التركيز
C	الانتشار
D	الانضغاط
1.2	ما المقصود بالمادة؟
A	كتلة وحدة الحجم
B	مقدار الحيز الذي تشغله مادة ما
C	كل شيء من حولنا له كتله وحجم
D	كمية المادة الذائبة في حجم معين
1.3	أي العوامل الآتية تزيد من سرعة الانتشار؟
A	زيادة كتلة المادة
B	زيادة حجم الجسيمات
C	زيادة درجات الحرارة
D	انخفاض درجات الحرارة

1.4 ما المفهوم الصحيح للكثافة؟	
<input checked="" type="radio"/> A	كتلة المادة في حجم معين
<input type="radio"/> B	مقدار الحيز الذي تشغله مادة ما
<input type="radio"/> C	كل شيء من حولنا له كتله وحجم
<input type="radio"/> D	كمية المادة الذائبة في حجم معين

1.5 أي السوائل التالية يتحول بسهولة إلى غاز؟	
<input type="radio"/> A	الماء
<input type="radio"/> B	الزيت
<input checked="" type="radio"/> C	البروم
<input type="radio"/> D	الأمونيا

1.6 ماذا يحدث للحالة الغازية عندما تتعرض للضغط؟	
<input type="radio"/> A	تصبح متباعدة
<input type="radio"/> B	تتحول إلى الحالة الغازية
<input checked="" type="radio"/> C	تتحول إلى الحالة السائلة
<input type="radio"/> D	تتحول إلى الحالة الصلبة

1.7 يوضح الشكل أدناه أربع محاقن ،محقن مملوء بالهواء ومحقن مملوء بالماء ومحقن مملوء بالرمل ومحقن مملوء بالعصير.



هواء



ماء



رمل



عصير

أي المواد الآتية يمكن ضغطها بسهولة باستخدام المحقن الطبي؟

A الماء

B الرمل

C الهواء

D العصير

1.8 أي المواد الآتية تتميز بأن لها حجم ثابت وشكل متغير؟

A الزيت

B الحديد

C الخشب

D الهواء

1.9 أي المواد الآتية تتصف بأنها غير قادرة على التدفق؟

A الماء

B الزيت

C الخشب

D الهواء

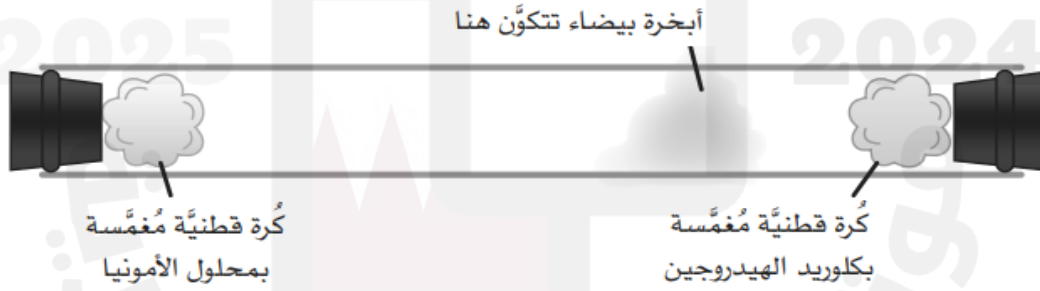
الأسئلة المقالية:

السؤال الثاني :

- اكمل الجدول التالي:

غاز	سائل	صلب	
غير ثابت	غير ثابت	ثابت	الشكل (ثابت- غير ثابت)
غير ثابت	ثابت	ثابت	الحجم(ثابت- غير ثابت)
متباعدة جدا	متقاربة قليلا	متراصة جدا(متقاربة جدا)	طبيعة الجسيمات
ضعيفة	متوسطة	قوية	قوى التجاذب
قابلة	قابلة	غير قابلة	قابلية التدفق
قابلة	غير قابلة	غير قابلة	قابلية الانضغاط

ب. انظر الشكل أدناه الذي يظهر تكون أبخرة بيضاء حيث تفاعل غاز الأمونيا وغاز كلوريد الهيدروجين معا.



فسر: تكون الأبخرة بالقرب من الطرف الذي يحتوي على مادة كلوريد الهيدروجين.

التفسير: بسبب انتشار غاز الأمونيا بشكل أسرع من غاز كلوريد الهيدروجين لأنه أخف منه من حيث الكتلة.

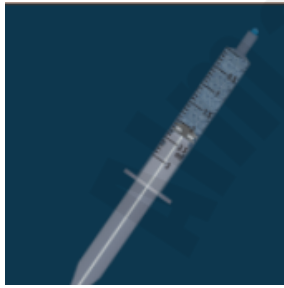
(أو لأن انتشار جزيئات غاز الأمونيا أسرع)

السؤال الثالث :

أ- حدد حالات المادة التي تمثلها كل من النماذج التالية.

		
الحالة الغازية	الحالة السائلة	الحالة الصلبة

ب- لاحظ المحاقن أدناه ومن ثم اجب عن الأسئلة التالية.



ماء



سكر



هواء

حدد المادة التي يمكن ضغطها بسهولة؟ فسر اجابتك.

الإجابة: الهواء

التفسير: لأنه من الغازات والغازات قابلة للإنضغاط لأن جسيماتها متباعدة جدا ويمكنها التحرك بحرية جداً

ج- هل يمكن ضغط المحقن الذي يحتوي على سكر؟ فسر اجابتك.

الإجابة: لا

التفسير: لأن السكر مادة صلبة والمادة الصلبة غير قابلة للانضغاط لأن جسيماتها مترابطة ومتقاربة جداً

السؤال الرابع :

أ- انظر للجدول التالي ثم أجب على الأسئلة:

الحجم (cm ³)	الكتلة (g)	مادة
1	6	A
9	9	B
1	8	C

1- حدد رمز المادة التي لها أعلى كثافة من خلال الجدول أعلاه، مع توضيح الحسابات.

رمز المادة الأعلى كثافة: C

الحسابات: الكثافة = الكتلة ÷ الحجم

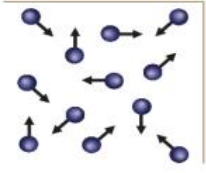
$$\text{الكثافة} = 1 \div 8 = 8 \text{ g/cm}^3$$

ب. أكمل الجدول الذي يظهر حالة المادة حسب وصف الجسيمات في كل حالة.

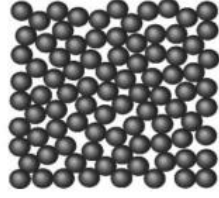
الوصف	حالة المادة
تتخذ الجسيمات ترتيباً غير منظم، وتتزلق بعضها فوق بعض	الحالة السائلة
تكون الجسيمات مرتبة على نحو منظم، وتهتز في مواقعها	الحالة الصلبة

السؤال الخامس :

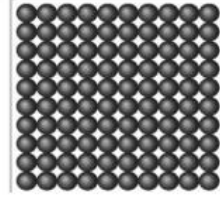
أ- ادرس الأشكال التالية ثم أجب عن الأسئلة التالية:



(A)



(B)



(C)

1. حدد رمز الشكل الذي يشير إلى الحالة القابلة للتدفق في الأنابيب؟

الإجابة: **B**

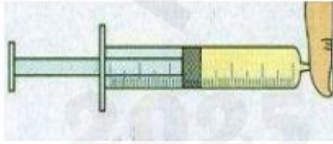
2. حدد رمز الشكل الذي يمثل جسيمات الحديد.

الإجابة: **C**

3. فسر: تتميز الحالة (A) بقابليتها للانتشار بسرعة أكبر.

التفسير: لأن جسيمات الحالة الغازية متباعدة وتتحرك بحرية وبشكل أسرع.

ب. عند الضغط على محقن به هواء محبوس نلاحظ أن الهواء ينضغط.



1. ماذا يحدث لجسيمات الهواء عند انضغاطه؟

الإجابة: تتقارب الجسيمات وتصبح المسافة بينها أقل.

2. ماذا يحدث لو وضعنا زيت أو رمل في المحقن بدلا من الهواء ثم قمنا بضغط المحقن؟

الإجابة: لن يتحرك المحقن لأن الزيت والرمل مواد غير قابلة للانضغاط.

ج. قامت فاطمة برش القليل من عطرها في غرفة الصف، فشمت جميع الطالبات رائحة العطر بالرغم من بعد المسافة بينهم وبينها.

أ. ما اسم هذه الخاصية؟

الإجابة: الانتشار

السؤال السادس:

أ. فسر العبارة الآتية: " العسل صعب التدفق بالنسبة للماء ".

التفسير: لأن جسيماته متماسكة بشكل أكبر من جسيمات الماء (أو لأن كثافة العسل أكبر من كثافة الماء)

ب. اذكر العوامل المؤثرة في سرعة انتشار المادة.

1. كتلة الجسيمات

2. درجة الحرارة

3. حالة المادة

ج. ادرس الشكل أدناه ثم أجب عن السؤال الذي يليه.



- ما الخاصية التي تجعل لون الماء يتغير عند إضافة بلورة برمنجات البوتاسيوم؟

الإجابة: الانتشار

انتهت الأسئلة