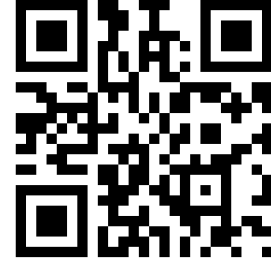


شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج القطرية



اختبار في الوحدة الاولى مدرسة الأندلس

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج القطرية](#) ⇨ [المستوى السابع](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 10-12-2023 13:19:42 | اسم المدرس: مدرسة الأندلس

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى السابع



روابط مواد المستوى السابع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب المستوى السابع والمادة علوم في الفصل الأول

اوراق عمل نهاية الفصل غير محابة مدرسة مسعيد	1
اوراق عمل نهاية الفصل مع الاحابة النموذجية	2
تدريبات دعم واثراء الوحدة الرابعة البناء الضوئي	3
تدريبات اثرائية الوحدة الثالثة محابة	4
مراجعة شاملة الوحدة الثانية الخلايا	5



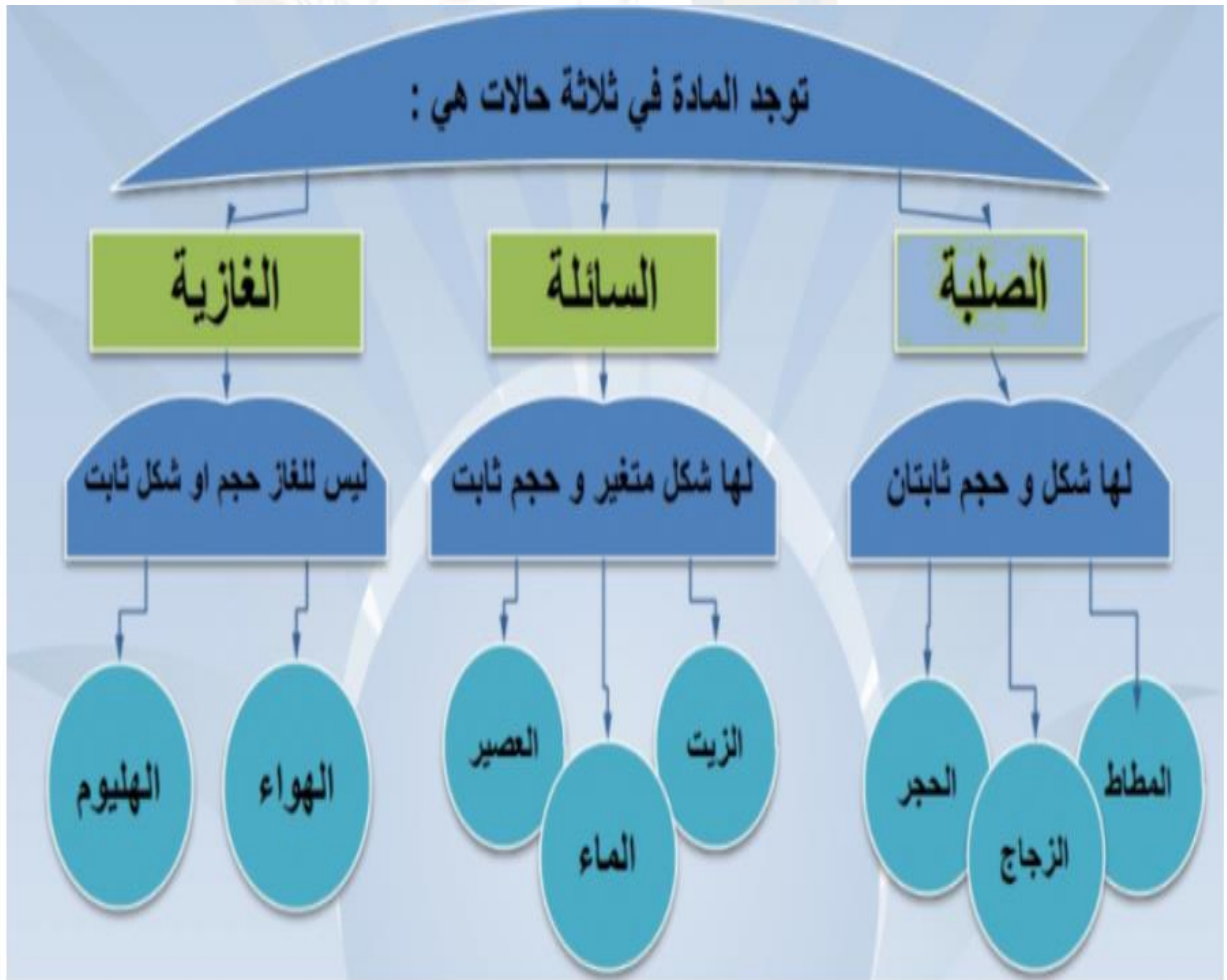
اختبار الوحدة رقم (1) (الطبيعة الجسيمية للمادة)

الهدف منه: رفع التحصيل الأكاديمي لمادة الوحدة الأولى

المادة: العلوم المستوى: السابع

العام الدراسي: 2023-2024

درجة الاختبار





السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية (6 درجات)
اختر الإجابة الصحيحة:

1.1 أي الآتي يمثل حركة الجسيمات من منطقة ذات تركيز عال 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 كتلة وحجم
D كمية المادة الذائبة في حجم معين

1.3 أي من 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؟

- A كتلة المادة في حجم محدد
B مقدار الحيز الذي تشغله مادة ما
C كل شيء من حولنا له كتلة وحجم
D كمية المادة الذائبة في حجم معين

1.5 أي السوائل التالية يتحول بسهولة إلى غاز؟

- A الماء
B الزيت
C البروم
D الأمونيا

1.6 ماذا يحدث للحالة الغازية عندما تتعرض للضغط؟

- A تصبح متباعدة
B تتحول إلى الحالة الغازية
C تتحول إلى الحالة السائلة
D تتحول إلى الحالة الصلبة



الأسئلة المقالية: من السؤال الثاني إلى السؤال الرابع (24 درجة)

10/

السؤال الثاني

أ- اكمل الجدول التالي:

غاز	سائل	صلب	
			الشكل (ثابت-غير ثابت)
			الحجم (ثابت-غير ثابت)
			طبيعة الجسيمات
			قابلية التدفق
			قابلية الانتشار
			قوى التجاذب

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



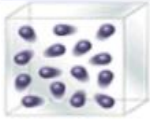
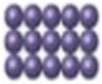
فسر: تكون الأبخرة بالقرب من الطرف الذي يحتوي على مادة كلوريد الهيدروجين.

التفسير:

5/

السؤال الثالث

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

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



ماء



سكر



هواء

حدد المادة التي يمكن ضغطها بسهولة؟ فسر اجابتك.

الإجابة:

التفسير:

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

الإجابة:

التفسير:



4/

السؤال الرابع

أ- انظر للجدول التالي ثم أجب على الأسئلة:

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

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

رمز المادة الأعلى كثافة:

الحسابات:

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

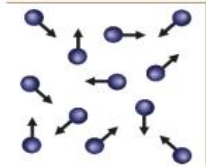
حالة المادة	الوصف
_____	تتخذ الجسيمات ترتيباً غير منظم، وتترلق بعضها فوق بعض
_____	تكون الجسيمات مرتبة على نحو منظم، وتهتز في مواقعها



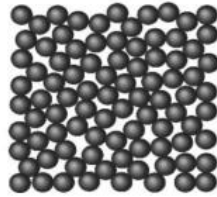
5/

السؤال الخامس

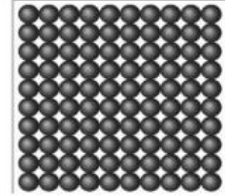
أ- ادرس الأشكال التالية ثم أجب عن الأسئلة التالية:



(A)



(B)



(C)

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

الإجابة: _____

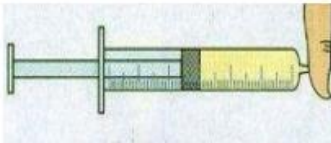
2. حدد رمز الشكل الذي يمثل جسيمات الحديد.

الإجابة: _____

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

التفسير: _____

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



1. ماذا يحدث لجسيمات الهواء عند انضغاطه؟

الإجابة: _____

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

الإجابة: _____

انتهت الأسئلة