

اختبار الوحدة الأولى



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

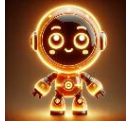
موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الخامس ← علوم ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19:52:06 2026-09-14

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

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



الرياضيات



اللغة الانجليزية



اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواد على تلغرام

صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في

تدريبات الاستعداد للاختبار النهائي

1

مراجعة وحل الهيكل (1)

2

بريدج حل أسئلة المراجعة

3



وزارة التعليم
MINISTRY OF EDUCATION

اختبار العلوم انسابير الصف الخامس يونيت 1 الوحدة الأولى الفصل الأول 2026-2027

إحجز مكانك واستعد للامتحان بثقة كاملة

احصل على الشرح الكامل للصف من خلال:

التواصل والحجز عبر الـ Whatsapp
اضغط على الرقم: 0566410429

للتواصل والحجز



للانتقال إلى المواقع
اضغط هنا

شرح الدروس

انضم للقناة



NOLOGIA

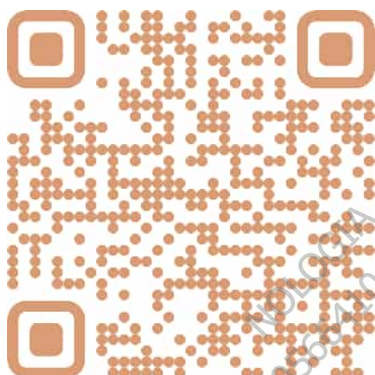
يمكنكم الحصول على

شرح دروس
الفصل كاملاً

**ب 99
درهم فقط**

ملزمة محلولة
بالكامل

اختبارات مع الحل



لا تتردد في التواصل
معنا قم بمسح الـ QR

احصل على الشرح الكامل للصف من خلال:
التواصل والحجز عبر الـ Whatsapp
اضغط على الرقم: 0566991363

اختبار الوحدة الأولى

الأسئلة الموضوعية - MCQ



احصل على الشرح الكامل للصف من خلال:

التواصل والحجز عبر الـ Whatsapp

اضغط على الرقم: 0566410429



لا تتردد في التواصل
معنا قم بمسح الـ QR



NOLOGIA

Question 1: Which property measures the space taken up by an object?

- | |
|-------------|
| A. Hardness |
| B. Mass |
| C. Volume |
| D. Weight |

Question 2: Which mixture is most likely a solution?

- | |
|--------------------|
| A. Muddy water |
| B. Cranberry juice |
| C. Potting soil |
| D. Milk |

Question 3: Think about a scenario for an experiment. You combine 500 g of one material and 200 g of another in a closed container. A chemical reaction occurs. What can you say about the mass of the materials after they combine and go through the reaction? Choose a simple mathematical equation to support your answer.

- | |
|---|
| A. $500\text{g} - 200\text{g} = 700\text{g}$ |
| B. $500\text{g} + 200\text{g} = 700\text{g}$ |
| C. $700\text{g} - 500\text{g} = 200\text{g}$ |
| D. $500\text{g} \times 200\text{g} = 700\text{g}$ |

Question 4: How does matter change from one state to another? Circle all that apply.

- | |
|--------------------|
| A. Adding energy |
| B. Adding mass |
| C. Removing energy |
| D. Removing volume |

Question 5: Liquid has _____. Circle all that apply

- | |
|-----------------------|
| A. Definite volume |
| B. Definite shape |
| C. No definite volume |
| D. No definite shape |

Question 6: Why does a golf ball have more mass than a table tennis ball?

- | |
|------------------------------------|
| A. It has a larger volume |
| B. It has a different shape |
| C. It takes up more space |
| D. It is made up of more particles |

Question 7: Which of the following is NOT an example of matter?

- | |
|----------------------------------|
| A. The water you drink |
| B. The air you breathe |
| C. Your body |
| D. None - all are made of matter |

Question 8: What does conductivity describe?

- | |
|---|
| A. How matter dissolves in a liquid |
| B. How matter is attracted to a magnet |
| C. How energy (like electricity or heat) moves through a material |
| D. How light bounces off a material |

Question 9: What are heterogeneous mixtures?

- | |
|---|
| A. Mixtures that have parts that are not uniformly mixed together |
| B. Mixtures that cannot be seen with the naked eye |
| C. Mixtures that are uniformly mixed throughout |
| D. Mixtures that always look the same |

Question 10: Which of the following is an example of a suspension?

- | |
|-------------------|
| A. Muddy water |
| B. Garden salad |
| C. Pure oxygen |
| D. Sugar crystals |

Question 11: What is true about the ingredients in heterogeneous mixtures?

- | |
|--|
| A. They must always be in equal amounts |
| B. There are strict rules about what can be mixed |
| C. There can be more of one ingredient or material in some parts than others |
| D. They must all be liquids |

Question 12: What does the law of conservation of mass state?

- | |
|--|
| A. Matter can be created during a chemical reaction |
| B. Matter is neither created nor destroyed during a physical change or chemical reaction |
| C. Matter can be destroyed during a physical change |
| D. Matter always increases in mass during reactions |

Question 13: What happens when baking soda is mixed with vinegar?

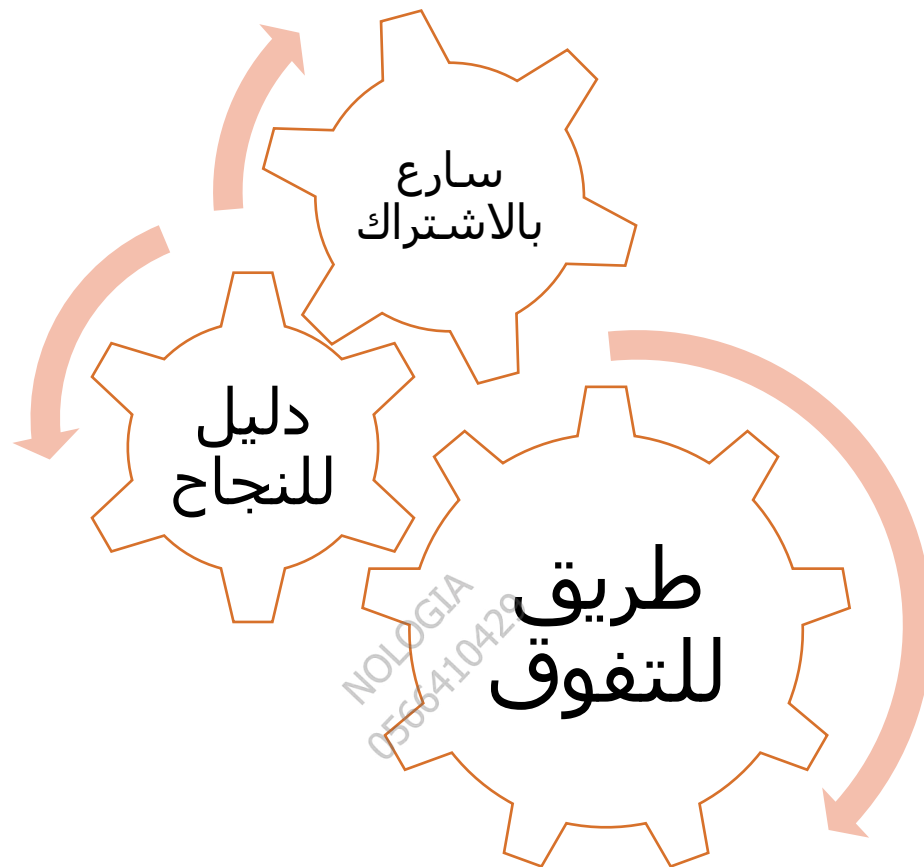
- | |
|---|
| A. A physical change occurs with no new substances formed |
| B. Nothing happens |
| C. The substances remain unchanged |
| D. A chemical change occurs, producing bubbles and leaving a solid behind |

Question 14: During a chemical change, what happens to the particles?

- | |
|--|
| A. They remain exactly the same |
| B. They link up in new ways |
| C. They disappear completely |
| D. They separate without forming new connections |

Question 15: What is the process called when a liquid becomes a gas?

- | |
|-----------------|
| A. Evaporation |
| B. Freezing |
| C. Condensation |
| D. Melting |



للحجز التواصل عبر الـ Whatsapp من خلال الضغط على الرقم:

0566410429

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ...

... النهاية