

اختبار العلوم الوحدة الثانية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف السابع ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-09-29 18:28:26

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

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

انسباير - obtaining energy and removing energy

1

شرح وتدريب Organization of Levels - انسباير

2

اختبار العلوم الوحدة الثالثة عشرة

3

القياس والأدوات العلمية - بريدج

4

أنسباير - structure and support

5



وزارة التربية والتعليم
MINISTRY OF EDUCATION

اختبار العلوم الصف السابع الوحدة الثانية الفصل الاول 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™

NOLOGIA

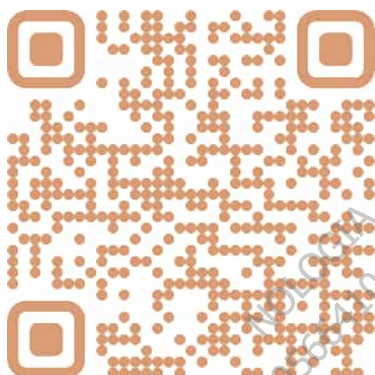
يمكنكم الحصول على

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 الثانية

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

السؤال 1: يختلف دائماً عدد _____ في ذرات العناصر المختلفة.

A. الإلكترونات

B. البروتونات

C. النيوترونات

D. النوى

السؤال 2: ما هو نوع هذه المادة؟



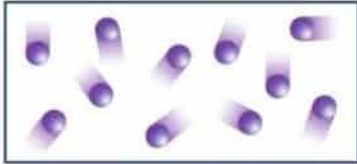
A. المادة الغازية

B. المادة الصلبة

C. المادة السائلة

D. المادة البلازمية

السؤال 3: ما هي حالة المادة ؟



A. الحالة الصلبة

B. الحالة السائلة

C. الحالة الغازية

D. الحالة البلازمية

السؤال 4: أي خاصية فيزيائية ليس لها دور عادةً في فصل المخاليط؟

A. المغناطيسية

B. التوصيل

C. الكثافة

D. قابلية الذوبان

السؤال 5: أي مما يلي لا يتغير أثناء التغير الفيزيائي؟

A. حالة المادة
B. درجة الحرارة
C. الكتلة الكلية
D. الحجم

السؤال 6: أي من خواص المادة يتغير أثناء التغير الكيميائي لكن لا يتغير أثناء التغير الفيزيائي؟

A. الطاقة
B. الهوية
C. الكتلة
D. الحجم

السؤال 7: أي من الذرات التالية يتكوّن منها مركّب صيغته AgNO_3 ؟

A. 1 Ag, 1 N, 1 O
B. 1 Ag, 1 N, 3 O
C. 1 Ag, 3 N, 3 O
D. 3 Ag, 3 N, 3 O

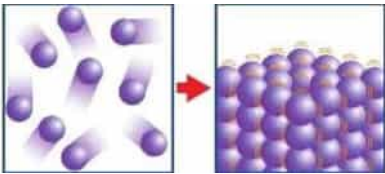
السؤال 8: أي مما يلي هو مثال على عنصر؟

A. الهواء.
B. الماء.
C. الصوديوم.
D. السكر.

السؤال 9: أي من الخواص التالية تبين سبب استخدام النحاس غالباً في صناعة الأسلاك الكهربائية؟

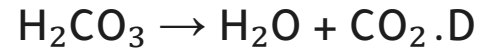
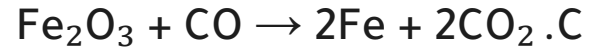
A. التوصيل
B. الكثافة
C. المغناطيسية
D. الذائبية

السؤال 10: أي مما يلي هو التغير الفيزيائي الممثل في الرسم التخطيطي أدناه؟



A. التكاثف.
B. الترسيب.
C. التبخر.
D. التسامي.

السؤال 11: أي مما يلي هو معادلة كيميائية غير موزونة؟



السؤال 12: أي خاصية مما يلي تعتمد على كمية المادة؟

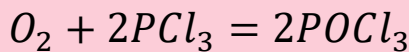
A. درجة الغليان

B. التوصيل

C. الكثافة

D. الكتلة

السؤال 13: لماذا تُعتبر المعادلة الكيميائية التالية موزونة؟



A. عدد المواد الناتجة أقل من عدد المواد المتفاعلة.

B. عدد المواد المتفاعلة أكبر من عدد المواد الناتجة.

C. عدد ذرات كل عنصر هو نفسه في طرفي المعادلة.

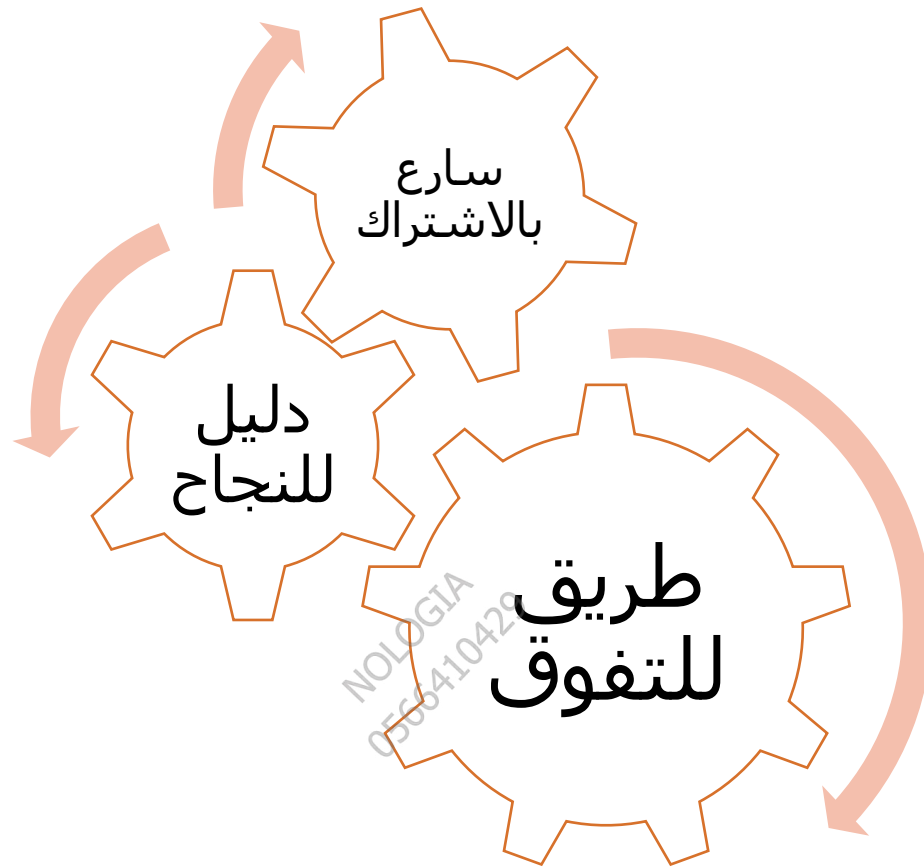
D. المعاملات هي نفسها في طرفي المعادلة.

السؤال 14: أي مما يلي يُبطئ سرعة تفاعل كيميائي؟

- | |
|---------------------------------------|
| A. ازدياد التركيز. |
| B. ازدياد درجة الحرارة. |
| C. نقصان مساحة السطح. |
| D. ازدياد كل من مساحة السطح والتركيز. |

السؤال 15: يتفاعل عنصر الصوديوم (Na) والكلور (Cl) ويكوّنان مركّب كلوريد الصوديوم (NaCl). أيّ من العبارات التالية المتعلقة بخواص هذه المواد الكيميائية الثلاث صحيح؟

- | |
|---|
| A. للـ Na و Cl ₂ الخواص نفسها. |
| B. للـ NaCl خواص Na و Cl. |
| C. للمادتين الكيميائيتين الخواص نفسها. |
| D. تختلف خواص NaCl عن خواص Na و Cl. |



للحجز التواصل عبر الـ Whatsapp من خلال الضغط على الرقم:

0566410429

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ...

... النهاية