

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



إبراهيم الشهاوي

الملف مراجعة الاختبار القصير الأول

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف العاشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

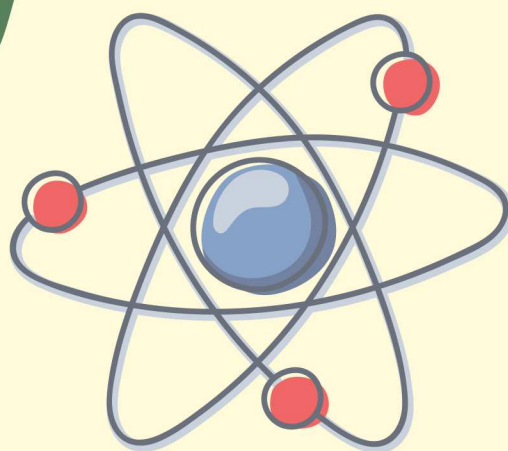
[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

تعريف وتعالييل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

Chemistry10



الأستاذ: إبراهيم الشهاوي

الصف: المباشر

الفصل الدراسي الثاني

علم لها ياتي تهليلها علميا صحيحا:



صدأ الحديد يعتبر تغير كيميائي .

لحدوث تغير في تركيب الحديد (المادة) .

يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات غير المتجانسة :



لأن المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها من حالتين فيزيائيتين أو أكثر .

يستخدم ثاني اكسيد المنجنيز MnO_2 في تفكك المحلول المائي لفوق اكسيد الهيدروجين

almanahj.com/kw

. H_2O_2

لأن ثاني اكسيد المنجنيز MnO_2 عامل حفاز يعمل على زيادة سرعة تفكك فوق اكسيد الهيدروجين ولا يشترك في التفاعل .

يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة :



لأن المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها من الحالة الفيزيائية نفسها (غازات) .

أهمية مادة أزيد الصوديوم في الوسائد الهوائية للسيارات .

لأنها تشتعل كهربائياً لحظة التصادم وتنفك وتنتج غاز النيتروجين فتتفخ الوسادة بسرعة وتحمي السائقين .

تكون البرق مع نزول المطر يساعد في زيادة خصوبة التربة (يساعد البرق مع نزول المطر في تكون الكمأة الفقاع في الأراضي الصحراوية) .

لأن البرق يعمل على تكوين أكاسيد النيتروجين (NO و NO_2) في الهواء الجوي وتذوب هذه الأكاسيد مع مياه المطر، لتكون الأحماض النيتروجينية (HNO_2 و HNO_3) التي لها دور هام في زيادة خصوبة الأرض كسماد .

لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة ؟

لأنها تشير فقط إلى صيغ المواد المتفاعلة والمواد الناتجة دون الإشارة للكميات النسبية للمتفاعلات والنواتج .

الأستاذ إبراهيم الشهاوي



الاختبار القصير الاول



الأستاذ إبراهيم الشماوي

ضع علامة (✓) أمام الاجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التالية:

1- أحد التغيرات التالية لا تدل علي حدوث تغير كيميائي:

() تصاعد غاز () تكون راسب () تغير لون المحلول () تبخير المادة

2- عند اضافة محلول نترات الفضة الي محلول كلوريد الصوديوم فان دليل حدوث التفاعل:

() تصاعد غاز () تكون راسب () تغير لون المحلول () ظهور لون

المنهجية
almanahj.com/kw

3- الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي



Na^+, Ag^+ () Ag^+, Cl^- () $\text{NO}_3^-, \text{Na}^+$ () $\text{Cl}^-, \text{NO}_3^-$ ()

عالق لها ياتي تهايلا علميا صحيحيا:

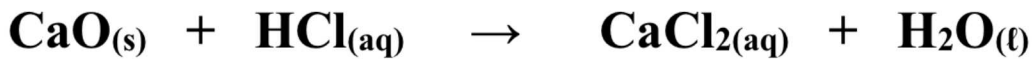
يستخدم ثاني اكسيد المنجنيز MnO_2 في تفكك المحلول المائي لفق اكسيد الهيدروجين



زن التفاعل التالي



ادرس التفاعل التالي ثم اجب:



الايونات المتفرجة:

المعادلة الايونية النهائية:

الاختبار القصير الاول - ٢



الأستاذ إبراهيم الشاوي

ضع علامة (✓) أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التالية:

١- أحد التغيرات التالية تدل علي حدوث تغير كيميائي:

() انصهار الحديد () صدأ الحديد () قطع الأشجار () تبخر الماء

٢- عند اضافة البروم السائل الي الهكسين فان دليل حدوث التفاعل:



() تصاعد غاز () تكون راسب () اختفاء لون () ظهور لون تبي

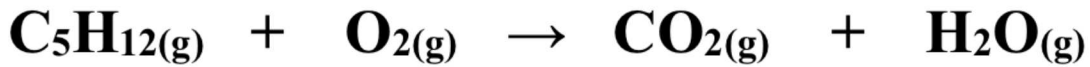
٣- الصيغة الكيميائية الصحيحة لكبريتات الصوديوم هي

() $Na_2S_2O_3$ () Na_2SO_3 () Na_2S () Na_2SO_4

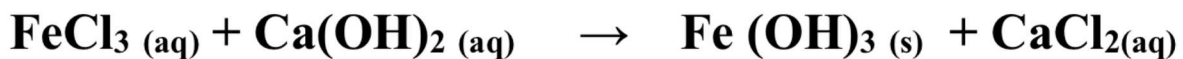
عال لها ياتي تهايلا علميا صحيحا:

يعتبر تفاعل الترسيب من التفاعلات غير المتجانسة

زن التفاعل التالي



ادرس التفاعل التالي ثم اجب:



الايونات المتفرجة:

المعادلة الايونية النهائية:

الاختبار القصير الاول - ٣



الأستاذ إبراهيم الشهاوي

اكمل الجمل التالية بما يناسبها علميا

١- المعادلة اللفظية التي تعبر عن التفاعل الكيميائي تسمى المعادلة

٢- الصيغة الكيميائية لمحلول نترات الفضة هي
موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

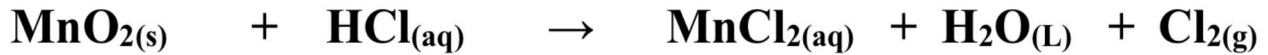
٣- طبقا للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات

عالق لها يأتي تمهيدا علميا صحيحا:

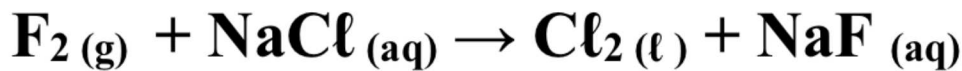
يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة:



زن التفاعل التالي



ادرس التفاعل التالي ثم اجب:



الايونات المتفرجة:

المعادلة الايونية النهائية: