

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

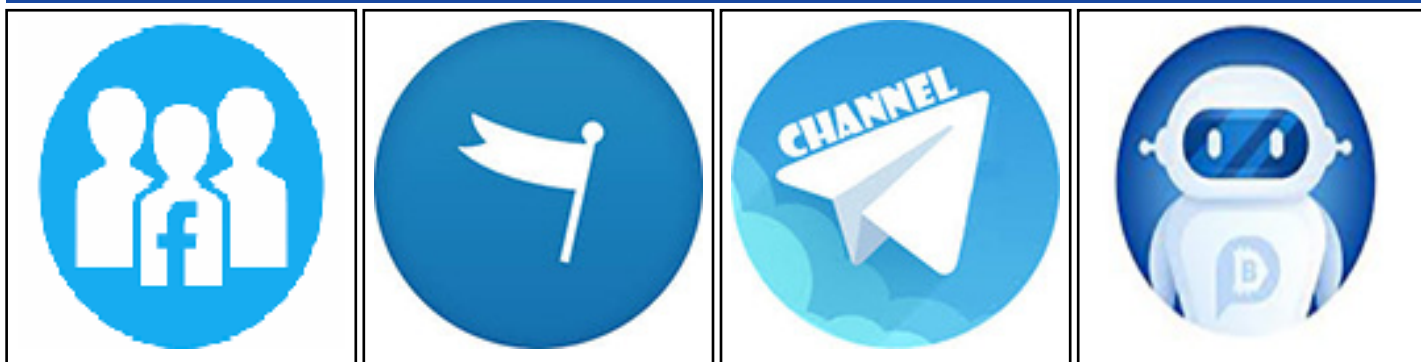


منصة سما

الملف اجابة مذكرة من منصة سما

[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

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

(1) عند إضافة المركب العضوي (الهكسين) إلى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي نستدل عليه بـ :

- ☐ ظهور لون جديد .
☐ اختفاء لون البروم .
☐ سريان تيار كهربائي .
☐ ظهور راسب .

(2) أحد التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي :

- ☐ تصاعد غاز ☐ تبخر المادة ☐ تكون راسب ☐ تغير لون المحلول

(3) عند اشعال شريط من المغنيسيوم في الهواء الجوي حسب المعادلة : $2\text{Mg(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{MgO(s)}$ تكون الحالة الفيزيائية للمركب الناتج :

- ☐ محلول ☐ صلب ☐ سائل ☐ غاز

(4) الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد البوتاسيوم هي :

- ☐ K_2O ☐ Ba(OH)_2
☐ KOH ☐ BaO

(5) عند حدوث تفاعل كيميائي بتسخين برادة الحديد والكبريت الصلب تكون مركب كبريتيد الحديد II الصلب ،

حسب المعادلة التالية $\text{Fe(s)} + \text{S(s)} \rightarrow \text{FeS(s)}$ فوجد أن هذا التفاعل يعتبر من التفاعلات :

- ☐ غير المتجانسة .
☐ المتجانسة بين المواد الصلبة .
☐ المتجانسة بين المواد الغازية .
☐ المتجانسة بين المواد السوائل .

(6) يعتبر التفاعل التالي : $\text{SO}_3\text{(g)} \rightarrow \text{SO}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)}$ من التفاعلات :

- ☐ المتجانسة الصلبة ☐ المتجانسة الغازية
☐ الغير متجانسة ☐ المتجانسة السائلة

(7) المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو : $\text{HCl(aq)} + \text{NaOH(aq)} \rightarrow \text{NaCl(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$

- ☐ الأكسدة والاختزال .
☐ تفاعلات تكوين غاز .
☐ تفاعلات الترسيب .
☐ تفاعلات بين الأحماض والقواعد

(8) الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : $\text{AgNO}_3\text{(aq)} + \text{NaCl(aq)} \rightarrow \text{AgCl(s)} + \text{NaNO}_3\text{(aq)}$

- ☐ Ag^+ , Cl^- ☐ Na^+ , Ag^+
☐ Na^+ , NO_3^- ☐ Cl^- , NO_3^-

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- يعتبر صدأ الحديد تغير **كيميائي**
- 2- يعتبر انصهار الحديد تغير **فيزيائي**
- 3- الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي **SO₃**...
- 4- الصيغة الكيميائية **Na₂CO₃** لمركب يسمى **كربونات الصوديوم**
- 5- الصيغة الكيميائية لنترات البوتاسيوم الذائبة في الماء **KNO₃**.....
- 6- الرمز (g) في المعادلة الكيميائية يدل على الحالة **غاز**.....
- 7- المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى المواد **ناتجة**.....
- 8- المواد التي تكتب على يسار السهم في المعادلة الكيميائية تسمى المواد **متفاعلة**.....
- 9- يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز **Δ**.....
- 10- عدد ذرات الكربون في حمض الأسيتيل ساليسيليك (الأسبرين) C₉H₈O₄ يساوي **9**.....
- 11- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الأمونيا من التفاعلات **المتجانسة الغازية**.
- 12- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات **غير المتجانسة**.
- 13- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل فلز الصوديوم مع مسحوق الكبريت لتكوين كبريتيد الصوديوم الصلب من التفاعلات **بين المواد الصلبة**.
- 14- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد التفاعل الكيميائي التالي :
Zn (s) + 2HCl (aq) → ZnCl₂ (aq) + H₂ (g) يعتبر من التفاعلات **غير المتجانسة**.
- 15- تشتعل مادة أزيد الصوديوم NaN₃ كهربائياً في الوسادات الهوائية للسيارات مولدة غاز **النيتروجين**.

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

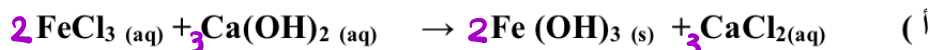
علل لما يلي :

- 1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية .
لأنه يصاحبه تغير في تركيب المادة .
- 2- تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط المطر .
بسبب تكوّن أكاسيد النيتروجين والتي تذوب في ماء المطر فينتكون أحماض نيتروجينية تزيد خصوبة التربة .
- 3- لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة .
لأنها تدل على أنواع المواد دون الإشارة إلى الكميات النسبية لها .
- 4- يكتب ثاني أكسيد المنجنيز MnO_2 فوق السهم عند تفكك المحلول المائي لفوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 .
لأنه مادة محفزة لا تشارك في التفاعل .
- 5- التفاعل $N_2 (g) + 3H_2 (g) \rightarrow 2NH_3 (g)$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة .
لأن جميع المواد المتفاعلة والناجمة في حالة فيزيائية واحدة .
- 6- التفاعل $2KNO_3 (s) \rightarrow O_2 (g) + 2KNO_2 (s)$ يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة .
لأن المواد المتفاعلة والناجمة في أكثر من حالة .
- 7- يستخدم أزيد الصوديوم في الوسائد الهوائية (وسادة أمان) في السيارات .
لأنه يتفكك منفجراً معطياً غاز النيتروجين فيحي السائق



وجه المقارنة	تفاعل الحمض العضوي مع الكحول	تفكك أزيد الصوديوم كهربائياً
نوع التفاعل (متجانس/غير متجانس)	متجانس ..	غير متجانس
وجه المقارنة (1)	إضافة الخارصين إلى حمض الهيدروكلوريك	إضافة اليود إلى النشا
دليل التفاعل	انطلاق غاز	ظهور لون
وجه المقارنة (2)	تغفن الخبز	تبخر الماء
نوع التغير (فيزيائي/كيميائي)	كيميائي	فيزيائي

ادرس كل من المعادلات التالية ثم أجب عن المطلوب :



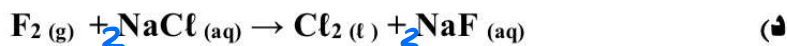
(1) الأيونات المتفرجة هي : 3Ca^{2+} و 6Cl^-
 (2) المعادلة الأيونية النهائية الموزونة هي : $2\text{Fe}^{3+} + 6\text{OH}^- \rightarrow 2\text{Fe}(\text{OH})_3(\text{s})$



(1) الأيونات المتفرجة هي : 2Cl^-
 (2) المعادلة الأيونية النهائية الموزونة هي : $\text{CaO} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$



(1) الأيونات المتفرجة هي : Na^+ و NO_3^-
 (2) المعادلة الأيونية النهائية الموزونة هي : $\text{Cl}^- + \text{Ag}^+ \rightarrow \text{AgCl}(\text{s})$

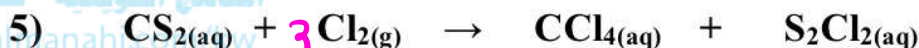
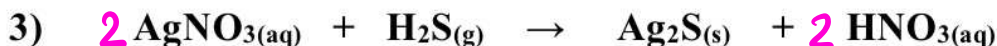
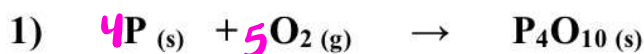


الأيونات المتفرجة : 2Na^+
 المعادلة الأيونية النهائية : $\text{F}_2(\text{g}) + 2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2(\text{l}) + 2\text{F}^-$

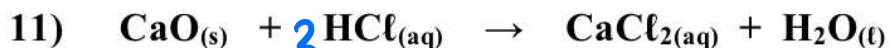
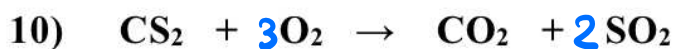
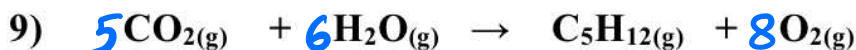
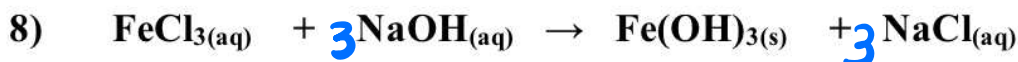


الأيونات المتفرجة : K^+ و Cl^-
 المعادلة الأيونية النهائية : $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l})$

زن المعادلات الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



6)



5

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

سما
www.samakw.net
SAMA