

مذكرة الاختبار القصير الأول

ساما
SAMA

الكيمياء

الفصل الثاني

الصف

10

WWW.SAMAKW.NET/AR

i teacher
المعلمة الذكية



المرحلة الثانوية

www.samakw.com

[samakw_net](https://www.instagram.com/samakw_net)

60084568 / 50855008 / 97442417

حولي مجمع بيروت الدور الأول

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 تغيير 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 :



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 بين الأحماض والقواعد
 تفاعلات الترسيب .

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



اشترك في منصة سما ولا تحاتي

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- يعتبر صدأ الحديد تغير
- 2- يعتبر انصهار الحديد تغير
- 3- الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي
- 4- الصيغة الكيميائية Na_2CO_3 لمركب يسمى
- 5- الصيغة الكيميائية لنيترات البوتاسيوم الذائبة في الماء
- 6- الرمز (g) في المعادلة الكيميائية يدل على الحالة
- 7- المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى المواد
- 8- المواد التي تكتب على يسار السهم في المعادلة الكيميائية تسمى المواد
- 9- يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز
- 10- عدد ذرات الكربون في حمض الأسيتيل ساليسيليك (الأسبرين) $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$ يساوي
- 11- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الأمونيا من التفاعلات
- 12- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات
- 13- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل فلز الصوديوم مع مسحوق الكبريت لتكوين كبريتيد الصوديوم الصلب من التفاعلات المتجانسة
- 14- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد التفاعل الكيميائي التالي :
$$\text{Zn (s)} + 2\text{HCl (aq)} \rightarrow \text{ZnCl}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$$
 يعتبر من التفاعلات
- 15- تشتعل مادة أزيد الصوديوم NaN_3 كهربائياً في الوسادات الهوائية للسيارات مولدة غاز

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

علل لما يلي :

- 1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية .
- 2- تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط المطر .
- 3- لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة .
- 4- يكتب ثاني أكسيد المنجنيز MnO_2 فوق السهم عند تفكك المحلول المائي ل فوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 .
- 5- التفاعل $N_2 (g) + 3H_2 (g) \rightarrow 2NH_3 (g)$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة .
- 6- التفاعل $2KNO_3 (s) \rightarrow O_2 (g) + 2KNO_2 (s)$ يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة .
- 7- يستخدم أزيد الصوديوم في الوسائد الهوائية (وسادة أمان) في السيارات .

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

3



ادرس كل من المعادلات التالية ثم أجب عن المطلوب :



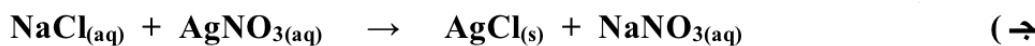
1 (الأيونات المتفرجة هي :

2 (المعادلة الأيونية النهائية الموزونة هي :



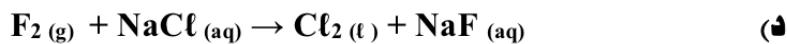
1 (الأيونات المتفرجة هي :

2 (المعادلة الأيونية النهائية الموزونة هي :



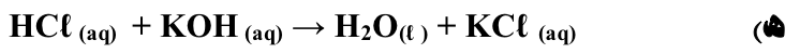
1 (الأيونات المتفرجة هي :

2 (المعادلة الأيونية النهائية الموزونة هي :



الأيونات المتفرجة :

المعادلة الأيونية النهائية :



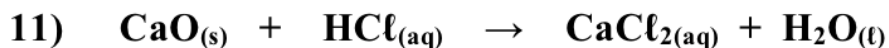
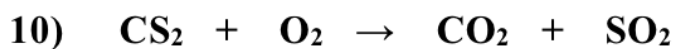
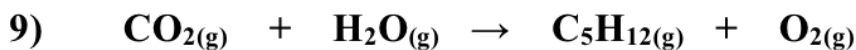
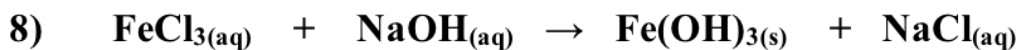
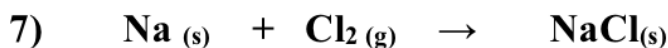
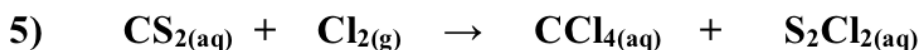
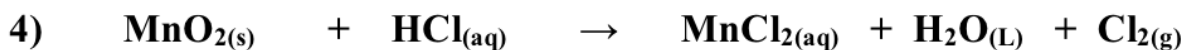
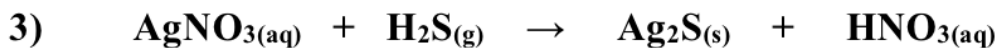
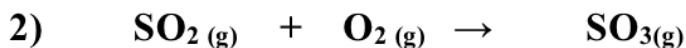
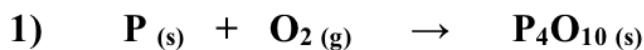
الأيونات المتفرجة :

المعادلة الأيونية النهائية :

4

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

زن المعادلات الكيميائية التالية تحقيقاً لقانون بقاء الكتلة :



5

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

سما
www.samakw.net
SAMA