



الإدارة المركزية للتعليم العام
مكتب تنمية مادة العلوم

الكيمياء 2026

الصف الثاني الثانوي
الفصل الدراسي الثاني

الواجب المنزلي

الأسبوع 8

إعداد:

أ. سامح منصور

أ. محمد عبد الصبور

مستشار مادة العلوم:

د. عزيزة رجب خليفة

رئيس الإدارة المركزية للتعليم العام:

د. هالة عبدالسلام خفاجي

الاداء المنزلى (الأسبوع الثامن)

أختر الاجابة الصحيحة:-

1-أي الاختيارات التالية يعبر عن التوزيع الالكتروني لأيون الهيدروجين في هيدريد الليثيوم؟

(أ) $1s^1, 2s^1$

(ب) $1s^2$

(ج) $1s^0$

(د) $1s^2, 2s^1$

2- أي الاختيارات التالية يعبر عن نواتج التحليل الكهربى لكل من مصهور و محلول كلوريد الصوديوم كهربيا باستخدام أقطاب من الجرافيت؟

نواتج التحليل الكهربى لمصهور كلوريد الصوديوم		نواتج التحليل الكهربى لمحلول كلوريد الصوديوم	
عند الأنود	عند الكاثود	عند الأنود	عند الكاثود
يتصاعد غاز الهيدروجين	يتكون فلز الصوديوم	يتصاعد غاز الكلور	يتكون فلز الصوديوم
يتكون هيدروكسيد الصوديوم	يتصاعد غاز الكلور	يتكون فلز الصوديوم	يتصاعد غاز الهيدروجين
يتكون فلز الصوديوم	يتصاعد غاز الكلور	يتصاعد غاز الكلور	يتكون هيدروكسيد الصوديوم
يتصاعد غاز الكلور	يتكون فلز الصوديوم	يتصاعد غاز الكلور	يتصاعد غاز الهيدروجين

3-أي من التفاعلات الاتية لا يمكن استبدال الغاز الناتج منه بغاز الأكسجين عند إمراره على سوبر أكسيد البوتاسيوم في وجود حفاز؟

(أ) التحلل الحرارى لبيكربونات الصوديوم

(ج) تفاعل كربونات الصوديوم و حمض الهيدروكلوريك

(د) التحلل الحرارى لكربونات الليثيوم

(د) ذوبان نيتريد الليثيوم في الماء

4- أي من الأملاح التالية هو الأعلى ثبات حرارى؟

(أ) كربونات الليثيوم

(ب) نترات الصوديوم

(ج) كربونات البوتاسيوم

(د) نترات البوتاسيوم

5- أي من الاختيارات التالية يعبر عن عنصر من عناصر الأقلءاء يتفاعل مع غاز النيتروجين؟

(أ) عنصر يستخدم في صناعة بطاريات الهواتف الذكية

(ب) عنصر يستخدم في صناعة مصابيح تنتج ضوء أصفر

(ج) عنصر يستخدم 90% من انتاجه في صناعة الأسمدة

(د) عنصر يستخدم في صناعة الزجاج المقاوم للخدش



6- أي الاختيارات التالية يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات الكيميائية اللازمة للحصول علي كبريتات الصوديوم من فلز الصوديوم ؟

- (أ) إمرار غاز الكلور علي فلز الصوديوم – تحليل كهربائي لمصهور الناتج – إمرار الغاز الناتج في حمض كبريتيك
 (ب) تفاعل الصوديوم مع غاز الأوكسجين – ذوبان الناتج في الماء – إمرار غاز CO_2 علي الناتج
 (ج) تفاعل الصوديوم مع غاز الهيدروجين – ذوبان الناتج في الماء – إمرار غاز CO_2 علي الناتج
 (د) إمرار غاز الكلور علي فلز الصوديوم – تحليل كهربائي لمحلول الناتج – إضافة حمض كبريتيك

7- يمكن ازالة عسر الماء الدائم بترسيب أيونات الماغنسيوم و الكالسيوم الذائبة في صورة أملاح:

- (أ) هيدروكسيدات
 (ب) كبريتات
 (ج) كربونات
 (د) نترات

8- أي الاختيارات التالية يعبر عن تحضير مادة متميعة ؟

- أ (التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم
 ب) تفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع حمض النيتريك HNO_3
 ج (إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون في محلول هيدروكسيد الصوديوم
 د (تفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع حمض الكبريتيك

9- أي مما يلي لا يعبر عن استخداما لفلز البوتاسيوم؟

- أ (إنتاج الأسمدة
 ب) الخلايا الكهروضوئية
 ج) أجهزة التنفس المغلقة
 د) أجهزة الرؤية الليلية

10- أي الاختيارات التالية ينتج غاز يستخدم كعامل مختزل؟

- أ) ذوبان نيتريد الليثيوم في الماء
 ب) ذوبان هيدريد الصوديوم في الماء
 ج) التحلل الحراري لنترات البوتاسيوم
 د) التحلل الحرار لكربونات الليثيوم





الإدارة المركزية للتعليم العام
مكتب تنمية مادة العلوم

الكيمياء 2026

الصف الثاني الثانوي
الفصل الدراسي الثاني

التقييمات الأسبوعية

الأسبوع 8

إعداد:

أ. سامح منصور

أ. محمد عبد الصبور

مستشار مادة العلوم:

د. عزيزة رجب خليفة

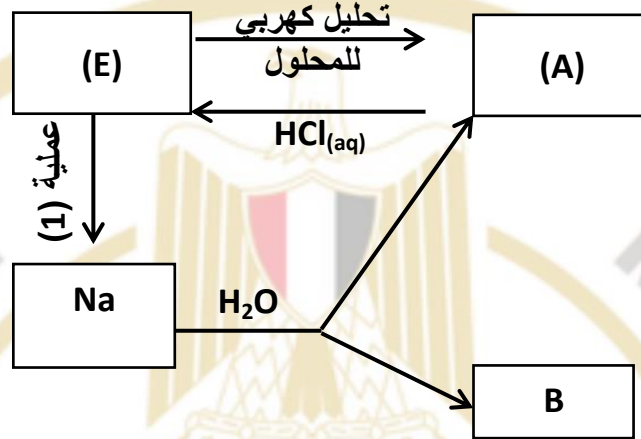
رئيس الإدارة المركزية للتعليم العام:

د. هالة عبدالسلام خفاجي

التقييم الأسبوعي (الأسبوع الثامن)

A

1- ادرس المخطط المقابل ثم أجب عن الأسئلة التالية:



(1) أكتب الصيغة الكيميائية للمركب (E)

(2) أكتب الصيغة الكيميائية لمركب متميع في المخطط

(3) وضح بمعادلة كيميائية كيف يمكنك الحصول علي (B) من هيدريد الصوديوم

2- اختر الإجابة الصحيحة :-

1- أي الاختيارات التالية يعبر عن مادة متميعة (تمتص بخار الماء و تذوب فيه)؟

- أ) ملح البارود
- ب) ملح بارود شيلي
- ج) صودا الغسيل .
- د) الهاليت

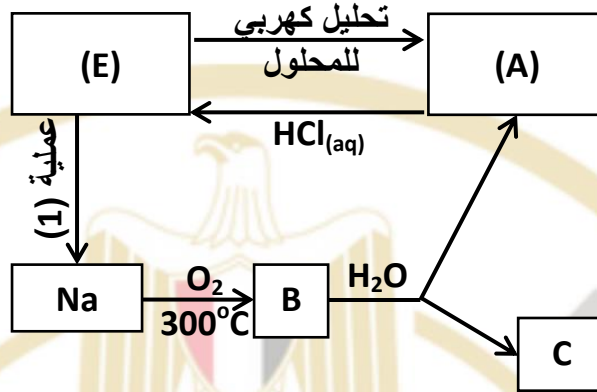
2- أي المواد التالية تتفاعل مع الأحماض و يصاحبها حدوث فوران (كشف الحامضية) ؟

- أ) هيدروكسيد الصوديوم
- ب) كربونات الصوديوم
- ج) أكسيد الصوديوم
- د) أكسيد الليثيوم



B

1- ادرس المخطط المقابل ثم أجب عن الأسئلة التالية:



(1) أكتب اسم العملية (1) في الصناعة

(2) أكتب الصيغة الكيميائية لمركب يمكن استخدامه كعامل مؤكسد قوي

(3) أي من المواد في المخطط تستخدم كمادة مبردة في المفاعلات النووية.

2- اختر الإجابة الصحيحة :-

1- أي الاختيارات التالية يعبر عن مادة لها القدرة علي امتصاص بخار ماء الماء و الارتباط به (غير متميعة)؟

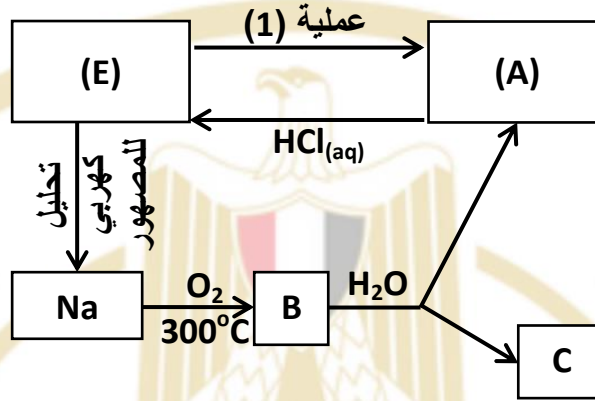
- أ (هيدروكسيد الصوديوم
- ب) نترات الصوديوم
- ج) كربونات الصوديوم
- د) كلوريد الصوديوم

2- أي الفلزات التالية يكون سبائك مع الألومنيوم تستخدم في صناعة هياكل الطائرات؟

- أ (البوتاسيوم
- ب) الروبيديوم
- ج) السيزيوم
- د) الليثيوم



1- ادرس المخطط المقابل ثم أجب عن الأسئلة التالية:



(1) أكتب الصيغة الكيميائية للمركب (C)

(2) أكتب اسم العملية (1)

(3) وضح بمعادلة كيميائية كيف يمكنك الحصول صودا الغسيل من المركب (A)

س2- اختر الإجابة الصحيحة :-

1- أي الاختيارات التالية يعبر عن مادة متميعة (تمتص بخار الماء و تذوب فيه)؟

- أ (نترات الصوديوم
- ب) نترات البوتاسيوم
- ج) كربونات الصوديوم
- د) كلوريد الصوديوم

2- - أي الفلزات التالية يستخدم أحد هاليداته في أجهزة الوؤية الليلية؟

- أ (البوتاسيوم
- ب) الروبيديوم
- ج) السيزيوم
- د) الليثيوم

