

نموذج امتحان نهاية الفصل الثاني



تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين

موقع المناهج ← مناهج مملكة البحرين ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-05-24 13:08:50

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
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة مناهج مملكة
البحرين على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

المحتوى العلمي المطلوب من مقرر كيم 102	1
نموذج الإجابة لامتحان نهاية العام الدراسي	2
نموذج امتحان نهاية الفصل الثاني	3
الملخص النهائي كيم 102	4
تعريفات هامة كيم 102	5

مملكة البحرين

وزارة التربية والتعليم

قسم الامتحانات الداخلية

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول للتعليم الثانوي للعام الدراسي 2025/2024 م

المسار: توحيد المسارات والديني

اسم المقرر: الكيمياء 1

الزمن: ساعة ونصف

رمز المقرر: كيم 102

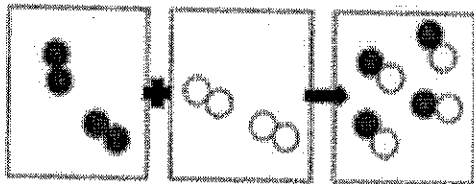
أجب عن جميع الأسئلة الآتية

السؤال الأول: (6 درجات)

يتكوّن هذا السؤال من 6 فقرات، كل فقرة متبوعة بأربع إجابات محتملة، واحدة منها فقط صحيحة، حدد الإجابة الصحيحة برسم دائرة حول الرمز الممثل لها:

1. ما مقياس كمية المادة؟
أ. الحجم ب. الكتلة ج. الكثافة د. الوزن
2. أين تتركز أغلب كتلة ذرة العنصر؟
أ. النواة ب. الإلكترون ج. البروتون د. النيوترون
3. كم عدد النيوترونات في ذرة الصوديوم $^{23}_{11}\text{Na}$ ؟
أ. 11 ب. 12 ج. 23 د. 34
4. ماذا تسمى مجموعات العناصر الكيميائية في المجموعات من 3 إلى 12 في الجدول الدوري؟
أ. المثالية ب. النبيلة ج. الانتقالية د. الرئيسية
5. ما الصيغة الكيميائية لحمض الهيدروبروميك؟
أ. HF ب. HBr ج. HCl د. H₂S

6. ما نوع التفاعل الذي يشير إليه الرسم التوضيحي المقابل؟



- أ. تكوين
- ب. احتراق
- ج. تفكك
- د. إحلال

أ. اكتب المصطلح العلمي المناسب لكل تعريف في الجدول الآتي:

المصطلح العلمي	التعريف
.....	تفسير مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبية.
.....	المركب المتكوّن من أيونين مختلفين في الشحنة.
.....	العدد الذي يكتب قبل المتفاعلات والنواتج في المعادلة الكيميائية.

النظير	نسبة وجوده
$^{35}_{17}\text{Cl}(g)$	% 75.78
$^{37}_{17}\text{Cl}(g)$	% 24.22

ب. الجدول المقابل يوضح نسب وجود نظيري أحد العناصر في الطبيعة،

استخدم بيانات الجدول في الإجابة عن الأسئلة الآتية:

1. احسب الكتلة الذرية للعنصر اعتمادًا على البيانات في الجدول.

.....
.....

2. حدد بيانات العنصر ثم ضعها في مواقعها الصحيحة في المربع كما في الجدول الدوري:

.....
.....
Cl <input type="checkbox"/>
.....
.....

- اسم العنصر:
- حالته الفيزيائية:
- الكتلة الذرية للعنصر:
- العدد الذري للعنصر:

ج. ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة، وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة فيما يأتي:

1. () اكتشفت نواة ذرة العنصر من خلال تجربة طومسون.
2. () البروتون جسيم ذري متعادل الشحنة.
3. () رُتبت عناصر الجدول الدوري الحديث تصاعديًا وفق العدد الذري.
4. () الرمز (s) يرمز إلى الحالة الغازية للمادة في المعادلة الكيميائية.

السؤال الثالث: (6 + 4 = 17 درجة)

أ. أكمل الجدول أدناه:

العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
N	7	7
O	16	8

ب. اكتب تفسيرًا علميًا لكل مما يأتي:

1. استنتج رادفورد أن الذرة تتكون غالبًا من فراغ تتحرك فيه الإلكترونات.

.....
.....
.....

2. توصف الغازات النبيلة بالغازات الخاملة.

.....
.....
.....

ج. لديك معادلة التفاعل الآتية، ادرسها جيدًا ثم أجب عن الأسئلة المرتبطة بها:



1. أعد كتابة المعادلة الكيميائية السابقة بعد وزنها.

.....

2. حدد المتفاعلات في التفاعل السابق.

.....

3. ما الحالة الفيزيائية التي لم تظهر في المعادلة السابقة؟ وما رمزها؟

..... الحالة الفيزيائية التي لم تظهر رمز الحالة الفيزيائية

السؤال الرابع: (7 + 15 = 22 درجة)

- أ. لديك عينة من عنصر كيميائي رمزه P تحتوي على 1.204×10^{24} atoms ، فإذا علمت أن (الكتلة المولية: 31 g/mol) و (عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23}) . فأجب عن الأسئلة الآتية:
1. اكتب اسم هذا العنصر (باللغة العربية أو الإنجليزية).

2. احسب عدد مولات العنصر في العينة.

3. احسب كتلة العينة بالجرام.

ب. أكمل الجدول الآتي بكتابة اسم المركب الكيميائي أو الصيغة الكيميائية أو الأيون المناسب - إن وجد -:

اسم المركب	الصيغة الكيميائية	الأيون الموجب	الأيون السالب	نوع المركب (أيوني - تساهمي)
.....	Mg_3N_2
أول أكسيد الكربون
.....	Cu^+	CO_3^{2-}
.....	N_2O_4
كبريتات البوتاسيوم

السؤال الخامس: (5 + 13 = 18 درجة)

أ. صنف التفاعلات الآتية وفقاً لنوع التفاعل الكيميائي (تكوين، احتراق، تفكك، إحلال بسيط، إحلال مزدوج)

#	نوع التفاعل	المعادلة الكيميائية للتفاعل
1	$NH_4Br_{(s)} \rightarrow NH_{3(g)} + HBr_{(g)}$
2	$2H_2S_{(g)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2SO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$
3	$F_{2(g)} + FeI_{2(aq)} \rightarrow FeF_{2(aq)} + I_{2(l)}$
4	$2Al_{(s)} + 3S_{(s)} \rightarrow Al_2S_{3(s)}$
5	$Na_2SO_{4(aq)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow 2NaCl_{(aq)} + H_2SO_{4(aq)}$

ب. (يتفاعل محلول كلوريد الألومنيوم مع محلول هيدروكسيد الصوديوم ويتكون نتيجة هذا التفاعل راسب من هيدروكسيد الألومنيوم)، في ضوء العبارة السابقة أجب عن الأسئلة الآتية:

1. اكتب المعادلة الرمزية للتفاعل السابق مع مراعاة وزن المعادلة وتحديد حالات المواد.

.....

2. اكتب المعادلة الأيونية الكاملة للتفاعل.

.....

3. اكتب المعادلة الأيونية النهائية.

.....

4. حدد الأيونات المتفرجة.

.....

*** انتهت الأسئلة ***