

نموذج إجابة أوراق عمل منتصف الفصل من مدرسة مسيعيد



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى العاشر ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-10-15 19:15:56

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:

إعداد: مدرسة مسيعيد

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

أوراق عمل منتصف الفصل غير مجابة من مدرسة مسيعيد

1

مراجعة منتصف الفصل الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر

2

مراجعة شاملة دروس الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر

3

شرح وملخص دروس الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر

4

شرح وملخص الدرس الثاني تدرج الخواص الدورية للعناصر من الوحدة الأولى

5



التاريخ	الدرس	الأسبوع
8/31 – 9/4/2025م	الجدول الدوري للعناصر	1

السؤال الأول:

اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:-

1.1 أي مما يأتي يمثل عدد العناصر في جدول مندليف الدوري؟

60 A63 B112 C118 D

2.1 أي مما يأتي يمثل الأساس العلمي لترتيب العناصر في جدول مندليف؟

النقص في الكتلة الذرية Aالزيادة في الكتلة الذرية Bالنقص في العدد الذري Cالزيادة في العدد الذري D

3.1 أي مما يأتي يمثل أحد نقاط القوة في جدول مندليف؟

لم يتطرق إلى مفهوم النظائر Aلم يتطرق إلى مفهوم الغازات النبيلة Bترك أماكن فارغة لعناصر تم اكتشافها فيما بعد Cوضع أكثر من عنصر في مربع واحد D



4.1 أي مما يأتي يُمثل عدد العناصر في الجدول الدوري الحديث؟

- 60 A
63 B
112 C
118 D

5.1 أي مما يأتي يُمثل الأساس العلمي لترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث؟

- النقص في الكتلة الذرية A
الزيادة في الكتلة الذرية B
النقص في العدد الذري C
الزيادة في العدد الذري D

6.1 أي مما يأتي يُمثل أحد نقاط القوة في جدول مندليف؟

- لم يتطرق إلى مفهوم النظائر A
صح الكتل الذرية لبعض العناصر B
وضع أكثر من عنصر في مربع واحد C
أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر D



اجب عن الأسئلة التالية:

السؤال الثاني: من خلال دراستك للجدول الدوري لمندليف:- فسر العبارات التالية:

أ- لم يتطرق مندليف إلى مفهوم النظائر أو الغازات النبيلة.
التفسير:-

لم تلتصق عند وضع الجدول

ب- وجود أماكن فارغة بالجدول الدوري لمندليف.
التفسير:-

تفوق التشاق عناصر حديدية

السؤال الثالث: من خلال دراستك للجدول الدوري للعناصر أجب عن الأسئلة الآتية:-

1- ما المقصود بالخاصية الدورية؟

تكرار خصائص العناصر بكل
صف أفقي

2- عدد نقاط القوة في جدول مندليف.

- ترك أماكن فارغة لعناصر لم تلتصق
- صحح أكتل الأثرية
- اكتشفت الدورية



التاريخ	الدرس	الأسبوع
07 – 11/09/2025م	الجدول الدوري للعناصر	2

السؤال الاول:

اختر الإجابة الصحيحة:

1.1 أي من التالي يُمثل ذرات لنفس العنصر تختلف في خواصها الفيزيائية، ولكنها تتشابه في الخواص الكيميائية؟

- A التآصل
B التكافؤ
C التشاكل
D النظائر

2.1 أي مما يأتي يُمثل عدد النيوترونات في نظير الكربون $^{13}_6\text{C}$ ؟

- A 6
B 7
C 13
D 19

3.1 أي مما يأتي يُمثل عدد النيوترونات في نظير النيتروجين $^{15}_7\text{N}$ ؟

- A 7
B 8
C 15
D 23



4.1 أي الأزواج الآتية تُمثل نظائر للعنصر (X)؟

- A $^{26}\text{X}^{56}$ و $^{26}\text{X}^{56}$
- B $^{26}\text{X}^{56}$ و $^{26}\text{X}^{57}$
- C $^{26}\text{X}^{56}$ و $^{25}\text{X}^{56}$
- D $^{26}\text{X}^{57}$ و $^{25}\text{X}^{57}$

5.1 ما عدد العناصر في الجدول الدوري الحديث؟

- A 60
- B 63
- C 112
- D 118

6.1 العناصر التي لها نفس المجموعة في الجدول الدوري لها نفس الخصائص الكيميائية، أي مما يأتي يفسر ذلك؟

- A عدد المدارات
- B العدد الذري
- C الكتلة الذرية
- D عدد الكثرونات التكافؤ



7.1 ماذا تُسمَّى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري؟

- A مجموعات
B عناصر
C ذرات
D دورات

8.1 أيّ من الآتي يظهر الدورية في صفات العناصر بصورة صحيحة؟

- A الكتلة الذرية
B العدد الذري
C الحالة الفيزيائية
D عدد النيوترونات



السؤال الثاني:

- أجب عن الأسئلة التالية:

أ. أكمل الجدول التالي الخاص بنظائر الكربون:

C-13	C-14	
7	8	عدد النيوترونات
6	6	العدد الذري

ب. تتشابه نظائر العنصر الواحد في الخصائص الكيميائية. فسر.

التفسير: - لها نفس العدد الذري (البروتونات)
(الإلكترونات)

ج. تختلف نظائر العنصر الواحد في الخصائص الفيزيائية. فسر.

التفسير: - لها نفس العدد الذري (البروتونات)
(الإلكترونات)



السؤال الثالث: أجب عن الأسئلة التالية:

أ. من خلال دراستك للجدول الدوري. أكمل الجدول التالي:

وجه المقارنة	جدول مندليف	الجدول الدوري الحديث
وجود الغازات النبيلة	لا توجد	توجد
وجود فراغات	توجد	لا توجد

ب. تتشابه خصائص العناصر الموجودة بنفس المجموعة بالجدول الدوري. فسر.

التفسير لها نفس الكتل الذرية المتفاوتة
(الكتل الذرية المتفاوتة الحد الأدنى)

ج. يوجد بالجدول الدوري 7 دورات أفقية. فسر.

التفسير لوجود 7 مستويات (مراحل)
طاقة



التاريخ	الدرس	الأسبوع
14 - 18 / 09 / 2025م	الجدول الدوري للعناصر	3

السؤال الاول:

اختر الإجابة الصحيحة:

1.1 ما السبب في أن الذرة متعادلة كهربياً؟

- A عدد الإلكترونات السالبة = عدد النيوترونات الموجبة
- B عدد الإلكترونات السالبة = عدد البروتونات الموجبة
- C عدد البروتونات الموجبة = عدد النيوترونات السالبة
- D عدد البروتونات السالبة = عدد النيوترونات الموجبة

2.1 أي مما يأتي يعبر عن عدد البروتونات في نواة الذرة؟

- A العدد الذري
- B عدد النظائر
- C العدد الكتلي
- D عدد الإلكترونات

3.1 أي مما يأتي يعبر عن مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة؟

- A العدد الذري
- B عدد النظائر
- C العدد الكتلي
- D عدد الإلكترونات



اختر الإجابة الصحيحة:

4.1 أي من التالي صحيح عن الغازات النبيلة:

4.1

الارتباط طبيعياً بالذرات الأخرى	درجة الانصهار	طاقة الذرة	الاستقرار	مستويات الطاقة	
لا ترتبط	الأعلى في كل دورة	أعلى طاقة	غير مستقرة	ممتلئة	A
لا ترتبط	الأدنى في كل دورة	أدنى طاقة	مستقرة	ممتلئة	B
ترتبط	الأدنى في كل دورة	أعلى طاقة	مستقرة	غير ممتلئة	C
ترتبط	الأعلى في كل دورة	أدنى طاقة	مستقرة	غير ممتلئة	D

5.1 ما رقم المجموعة التي تسمى بالقلويات الأرضية؟

5.1

- الأولى A
الثانية B
السابعة عشرة C
الثامنة عشرة D

6.1 ما رقم المجموعة التي تسمى بالهالوجينات؟

6.1

- الأولى A
الثانية B
السابعة عشرة C
الثامنة عشرة D



7.1 أي المصطلحات الآتية يعبر عن نصف المسافة بين نواتي ذرتين متجاورتين في التركيب البلوري للفلز؟

- A نصف القطر للأيون الموجب
B نصف القطر الذري للفلزات
C نصف القطر للأيون السالب
D نصف القطر الذري للفلزات

8.1 أي المصطلحات الآتية يعبر عن نصف المسافة بين نواتي ذرتين متجاورتين ومرتبطين برابطة تساهمية؟

- A نصف القطر للأيون الموجب
B نصف القطر الذري للفلزات
C نصف القطر للأيون السالب
D نصف القطر الذري للفلزات

9.1 ما العنصر الذي له أصغر حجم ذري (أصغر نصف قطر)؟

- K A
Na B
Cs C
Rb D



ما العنصر الذي له أكبر حجم ذري (أكبر نصف قطر)؟

10.1

- N A
F B
C C
O D

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية: وذلك من خلال دراستك لخصائص العناصر.

أ- فسر ما يلي: -

1 - درجة انصهار الفلزات القلوية أقل من درجة انصهار الفلزات القلوية الأرضية.

التفسير لها إلكترونات تكافؤ واحد بينما الفلزات الأرضية لها إلكترونات تكافؤ

2- تقل درجة انصهار الفلزات من أعلى إلى أسفل المجموعة.

التفسير ضعف قوى الرابطة الفلزية

ب -1- أيهما أعلى في درجة الانصهار الألمونيوم أم الماغنسيوم؟ فسر.

الإجابة الألمونيوم
التفسير للألمونيوم 3 إلكترونات تكافؤ بينما الماغنسيوم لديه 2 إلكترونات تكافؤ

2- أيهما أكبر حجم ذري الكربون أم الأكسجين؟ فسر.

الإجابة الكربون
التفسير العدد الذري للكربون أقل من الأكسجين



السؤال الثالث: من خلال دراستك لخصائص الدورات والمجموعات أجب عن الأسئلة التالية:

أ. قارن بين الدورة والمجموعة بالجدول الدوري الحديث كما يلي.

المجموعة	الدورة	وجه المقارنة
18	7	عددها
متشابه	متنوعة	خصائص العناصر

ب. تبدأ كل دورة بالجدول الدوري علي عنصر به إلكترون بمستوي الطاقة الأخير. فسر.

التفسير لأنها تبدأ بحللي مستوى طاقة جديد

ج. تنتهي كل دورة بعنصر خامل. فسر.

التفسير لأنها تنتهي بحسوي طاقة مستوي



السؤال الرابع: مستخدماً التوزيع الإلكتروني للعناصر أجب عن الأسئلة التالية:

أ. أكمل الجدول التالي:

العنصر	توزيع بور الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة
Na	1 8 و 2	3	1
F	2 و 7	2	17 أو 7A

ب. حدد من الجدول الدوري العناصر الآتية:

Be	عنصر في الدورة الثانية والمجموعة 2
Se	عنصر لديه 6 إلكترونات تكافؤ و 4 مستويات طاقة

ج. 1- حدد عدد الإلكترونات بالمدار الأخير للمجموعة 17 بالجدول الدوري؟

2- فسر اجابتك.

بها 7 إلكترونات تكافؤ



التاريخ	الدرس	الأسبوع
21 - 25 / 09 / 2025م	تدرج الخواص الدورية للعناصر	4

اختر الإجابة الصحيحة:

1.1 أي العناصر الآتية الأعلى توصيلاً للكهرباء؟

- Na A
Al B
Mg C
Si D

2.1 أي من الأسباب الآتية يجعل الماغنيسيوم أعلى كموصلاً للكهرباء من الصوديوم؟

- A الماغنيسيوم لا يحتوي على الكثرونات التكافؤ
B الماغنيسيوم يحتوي عدد أقل من الكثرونات التكافؤ
C الماغنيسيوم يحتوي عدد أكبر من الكثرونات التكافؤ
D الماغنيسيوم يحتوي عدد مساوي من الكثرونات التكافؤ

3.1 ما العنصر الأقل توصيلاً للكهرباء؟

- Na A
K B
Li C
Cs D



4.1 ما العنصر الأعلى في درجة الانصهار؟

- Na A
Al B
Mg C
Si D

5.1 ما السبب الذي يجعل درجة انصهار الماغنيسيوم أعلى من الصوديوم؟

- الماغنيسيوم لا يحتوي على الكثرونات التكافؤ فتزداد قوة الرابطة الفلزية A
الماغنيسيوم يحتوي عدد أقل من الكثرونات التكافؤ فتزداد قوة الرابطة الفلزية B
الماغنيسيوم يحتوي عدد أكبر من الكثرونات التكافؤ فتزداد قوة الرابطة الفلزية C
الماغنيسيوم يحتوي عدد مساوي من الكثرونات التكافؤ فتزداد قوة الرابطة الفلزية D

6.1 ما العنصر الأقل في درجة الانصهار؟

- Na A
K B
Li C
Cs D

7.1 ما العنصر الأعلى في درجة الانصهار؟

- Na A
Al B
Mg C
Si D



8.1 ما السبب الذي يجعل درجة انصهار الألومنيوم أعلى من الصوديوم؟

- A الألومنيوم يحتوي عدد أقل من الكثرونات التكافؤ فتزداد قوة الرابطة الفلزية
- B الألومنيوم لا يحتوي على الكثرونات التكافؤ فتزداد قوة الرابطة الفلزية
- C الألومنيوم يحتوي عدد أكبر من الكثرونات التكافؤ فتزداد قوة الرابطة الفلزية
- D الألومنيوم يحتوي عدد مساوي من الكثرونات التكافؤ فتزداد قوة الرابطة الفلزية

9.1 ما العنصر الأقل صلابة؟

- Na A
- K B
- Li C
- Cs D



السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

الشكل أدناه يُمثل جزء من الجدول الدوري والذي يحتوي علي رموز افتراضية. ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليه.

A		E	B				
D			F			C	

أ- أي العناصر السابقة لا يوصل (ردئ) التوصيل للكهرباء؟ فسر اجابتك.

الإجابة

ليس له إلكترونات حرّة

التفسير

ب- أي العناصر السابقة شبيه موصل (ضعيف التوصيل) للكهرباء؟ فسر اجابتك.

الإجابة

له عدد قليل من إلكترونات الحرّة

التفسير

ج- أي العنصرين أعلى توصيلاً للكهرباء A أم E؟ فسر اجابتك.

الإجابة

له إلكترونات تكافؤ أكبر

التفسير

د- أي العنصرين أعلى نشاطاً فلزياً A أم D؟ فسر اجابتك.

الإجابة

سهولة فقد الإلكترون

التفسير



السؤال الثالث: من خلال دراستك لخصائص العناصر أجب عن الآتي:
أ- فسر العبارات الآتية: -

1- نصف القطر الذري لعناصر المجموعة الأولى أكبر من المجموعة الثانية.
التفسير: نصف القطر الذري في المجموعة الأولى أقل من المجموعة الثانية وتزداد قوة الجذب.

2- درجة انصهار المجموعة الثانية أكبر من الأولى.

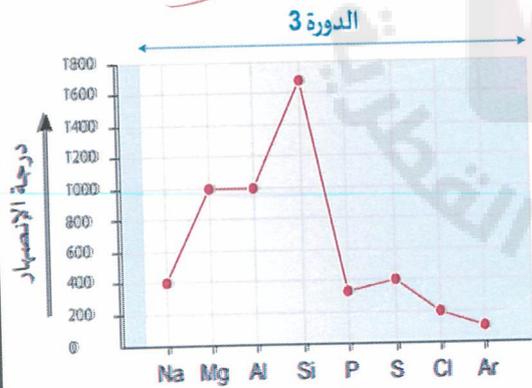
التفسير: لها عدد إلكترونات تكافؤ 2 بينما الأولى لها إلكترونات تكافؤ واحد.

3- التوصيل الكهربائي لعناصر المجموعة الثانية أكبر من المجموعة الأولى.

التفسير: لها إلكترونات تكافؤ أكبر من الأولى.

ب- أي من العنصرين أنشط كيميائياً الصوديوم Na أم البوتاسيوم K؟ فسر إجابتك.
الإجابة:

التفسير: البوتاسيوم أكثر نشاطاً من الصوديوم (سهولة فقد الإلكترون).



ج - ادرس الشكل الذي يوضح تدرج درجة انصهار العناصر ثم أجب عن الأسئلة التي تليه.

1- ما العنصر الأعلى في درجة الانصهار؟ فسر إجابتك.
الإجابة: Si

التفسير: لأنه تساهمية تشبيكية.

2- درجة انصهار الألومنيوم أعلى من الصوديوم. فسر.

الإجابة: لأن الألومنيوم له 3 إلكترونات تكافؤ بينما الصوديوم إلكترون واحد.



التاريخ	الدرس	الأسبوع
09/28 – 10/02 / 2025م	النشاط الكيميائي للعناصر	5

اختر الإجابة الصحيحة:

1.1 ما العنصر الأعلى نشاطا كيميائيا؟

- Na A
Al B
Mg C
Si D

2.1 أي من الأسباب الآتية يجعل الماغنيسيوم يرتبط بذرتي هالوجين؟

- الماغنيسيوم يحتوي عدد أقل من الكترولونات التكافؤ من الهالوجين A
الماغنيسيوم يحتوي عدد 2 من الكترولونات التكافؤ B
الماغنيسيوم يحتوي عدد أكبر من 2 من الكترولونات التكافؤ C
الماغنيسيوم لا يحتوي على الكترولونات التكافؤ D

3.1 أي العناصر الآتية الانشط كيميائيا؟

- Na A
K B
Li C
Cs D



4.1 ما نوع المحلول الناتج عند تفاعل عناصر المجموعة الأولى مع الماء؟

- A حمضي
B متعادل
C متردد
D قلوي

5.1 ما لون لهب الكشف الجاف في حالة عنصر الصوديوم؟

- A أحمر
B أزرق
C أصفر
D بنفسجي

6.1 ما لون لهب الكشف الجاف في حالة عنصر K؟

- A أحمر
B أزرق
C أصفر
D بنفسجي



7.1 ما لون لهب الكشف الجاف في حالة عنصر الليثيوم؟

7.1

- أحمر A
أزرق B
أصفر C
بنفسجي D

8.1 ما لون لهب الكشف الجاف في حالة عنصر Cs؟

8.1

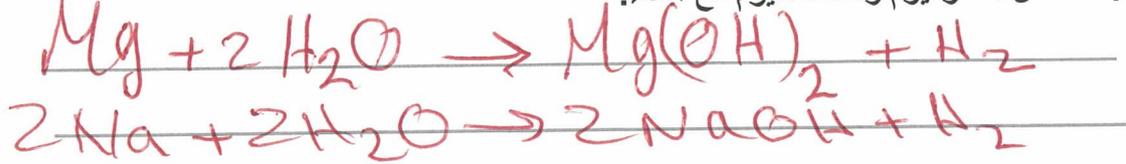
- أحمر A
أزرق B
أصفر C
بنفسجي D



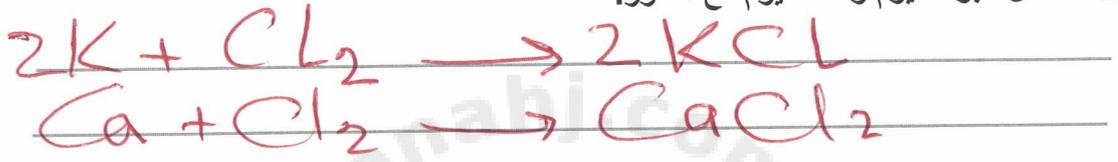
السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

أ. قارن بالمعادلة الكيميائية بين كل من التفاعلات التالية:

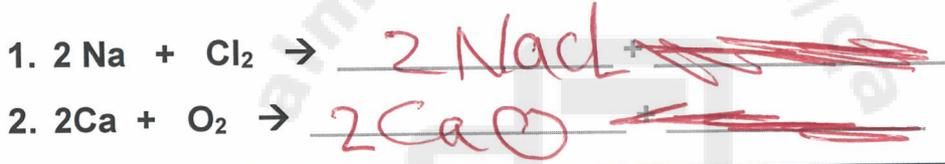
1- تفاعل الصوديوم والماغنسيوم مع الماء.



2- تفاعل البوتاسيوم والكالسيوم مع الكلور.



ب- أكمل المعادلات التالية:



السؤال الثالث: أ- أجب عن الأسئلة التالية:

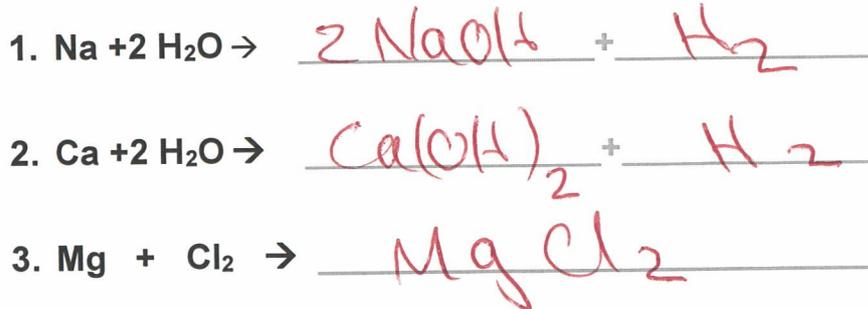
1- يستخدم الذهب والفضة في صناعة العملات المعدنية. فسر.

التفسير: أقل نشاطاً كيميائياً

2- تختلف النسبة بين الكلور والماغنسيوم وبين الكلور والصوديوم في مركباتهم. فسر.

التفسير: الماغنسيوم ثنائي التكافؤ، والصوديوم أحادي التكافؤ
 MgCl_2
 NaCl

ج. أكمل المعادلات التالية:





التاريخ	الدرس	الأسبوع
05 - 10/9 / 2025م	النشاط الكيميائي للعناصر	6

اختر الإجابة الصحيحة:

1.1 أي العناصر الآتية تعطي لون أبيض مزرق في كشف اللهب؟

1.1

- Na A
Al B
Mg C
Si D

2.1 أي العناصر أدناه يعطي الصيغة التالية عند التفاعل مع الماء $M(OH)_2$ ؟

2.1

- Na A
K B
Li C
Mg D

3.1 أي العناصر الآتية يرتبط بذرة أكسجين واحدة؟

3.1

- Na A
K B
Li C
Mg D



4.1 ما نوع المحلول الناتج عند تفاعل عناصر المجموعة الثانية مع الماء؟

- A حمضي
B متعادل
C متردد
D قلوي

5.1 ما لون لهب الكشف الجاف في حالة عنصر الباريوم؟

- A أحمر
B أخضر
C أصفر
D بنفسجي

6.1 ما لون لهب الكشف الجاف في حالة عنصر الكالسيوم؟

- A أحمر
B أزرق
C أصفر
D أحمر طوبي



7.1 ما لون لهب الكشف الجاف في حالة عنصر استرانشيوم؟

- A أحمر
B أزرق
C قرمزي
D أبيض

8.1 ما لون لهب الكشف الجاف في حالة عنصر البريليوم؟

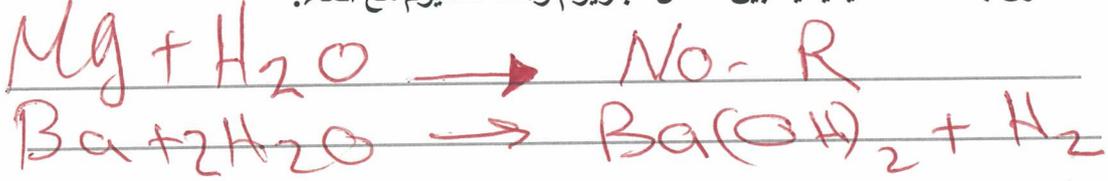
- A أبيض
B أزرق
C أصفر
D بنفسجي



السؤال الثاني: من خلال دراستك للنشاط الكيميائي لعناصر الجدول الدوري

أجب عن الأسئلة التالية:

أ. قارن بالمعادلة الكيميائية بين تفاعل الباريوم والماغنسيوم مع الماء.



ب- فسر ما يلي:

1- تعطي عناصر القلويات الأرضية أيون ثنائي موجب.

التفسير: يها إلكترونات تكافؤ تفقد

2- أي عناصر المجموعة الثانية لا يتفاعل مع الماء عند درجة حرارة الغرفة.





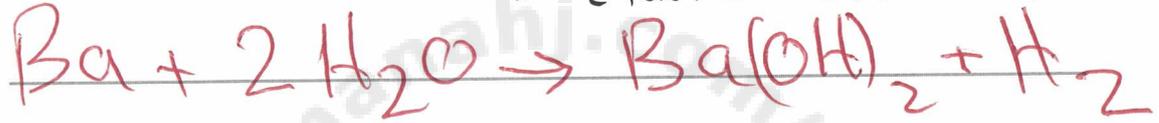
السؤال الثالث: من خلال دراستك للتفاعلات الكيميائية لعناصر الجدول الدوري

أجب عن الآتي:

أ- اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية التي توضح تفاعل الكالسيوم مع البروم.



ب- اكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل الباريوم مع الماء.



ج- ما ناتج تفاعل المغنسيوم مع الأكسجين؟ وما لون اللهب الناتج؟

الناتج MgO أو أكسيد المغنسيوم

لون اللهب أبيض مزرق