

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى العاشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/10>

* للحصول على جميع أوراق المستوى العاشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/10chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى العاشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/10chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للمستوى العاشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/grade10>

للتحدث إلى بوت المناهج القطرية على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/qacourse_bot

مراجعة درس الأول : الجدول الدوري للعناصر

1

ما الأساس العلمي الذي رتب عليه مندليف جدولته؟

العدد الكتلي Aالعدد الذري Bعدد البروتونات C+ عدد النيوترونات D

almanahj.com/qa

المنهج القطرية

2

ما عدد البروتونات في ذرة النيتروجين -15

7 A8 B15 C14 D

3

ما عدد الدورات في الجدول الدوري الحديث؟

17 A18 B8 C7 D

4

ما عدد المجموعات في الجدول الدوري الحديث؟

17 A7 B18 C8 D

كم عدد مستويات الطاقة للعناصر الموجودة في الدورة الخامسة ؟		5
2	A	
4	B	
5	C	
6	D	

ما الذي تبدأ به كل دورة في الجدول الدوري ؟		6
غاز نبيل	A	
فلز قلوي	B	
هالوجين	C	
فلز قلوي أرضي	D	

ما الذي تنتهي به كل دورة في الجدول الدوري ؟		7
غاز نبيل	A	
فلز قلوي	B	
هالوجين	C	
فلز قلوي أرضي	D	

أي من التالي صحيح عن جدول مندليف ؟		8
يحتوي على 8 أعمدة و 12 صف	A	
يحتوي على 12 عمود 8 صفوف	B	
يحتوي على 18 عمود 7 صفوف	C	
يحتوي على 7 صفوف 18 عمود	D	

9

كم عدد الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الطاقة الثالث ؟

2 A8 B18 C32 D

10

ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر Cl ؟

2,8.8 A2,8,1 B2,8,7 C2,8,,8,1 D

almanahj.com/qa
المنهاج التعليمية

11

أي من التالي يمثل التوزيع الإلكتروني لغاز خامل ؟

2,8.8 A2,8,1 B2,8,7 C2,8,,8,1 D

12

ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الأولى باستثناء الهيدروجين ؟

الهالوجينات Aالغازات النبيلة Bالفلزات القلوية Cالفلزات القلوية الأرضية D

ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الثانية ؟

13

الهالوجينات

A

الغازات النبيلة

B

الفلزات القلوية

C

الفلزات القلوية الأرضية

D

ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة السابعة ؟

14

الهالوجينات

A

الغازات النبيلة

B

الفلزات القلوية

C

الفلزات القلوية الأرضية

D

ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الثامنة ؟

15

الهالوجينات

A

الغازات النبيلة

B

الفلزات القلوية

C

الفلزات القلوية الأرضية

D

ما العنصر الذي لا ينتمي للفلزات القلوية في المجموعة الأولى ؟

16

H

A

Li

B

Na

C

K

D

السؤال الأول: اكتب توزيع بور الإلكتروني لكل من :

N₉ , Mg₁₂ , Cl₁₇ , Ne₁₀

السؤال الثاني :

almanahj.com/qa
المنهاج التعليمية

1- لماذا تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في خواصها؟

2- عدد خصائص النظائر؟

3- ما نقاط القوة والضعف في جدول مندليف؟

نقاط القوة	نقاط الضعف

4- ما أوجه الاختلاف بين الفلزات واللافلزات؟

1	ما المصطلح العلمي الذي يعبر عن (نصف المسافة الممتدة بين مركزي نرتين متماثلتين مرتبطين كيميائيا)
	A) قطر الذرة
	B) قطر الايون
	C) نصف القطر الذري
	D) نصف القطر الأيوني

2	كيف يتدرج نصف القطر الذري عبر الدورة ؟
	A) يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عدد البروتونات وزيادة قوة جذب النواة للإلكترونات
	B) يقل اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عدد البروتونات وزيادة قوة جذب النواة للإلكترونات
	C) يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عدد البروتونات وضعف قوة جذب النواة للإلكترونات
	D) يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب نقص عدد البروتونات وضعف قوة جذب النواة للإلكترونات

3	أي من التالي أكبر في نصف القطر ؟
	A) Mg
	B) Be
	C) Ba
	D) Ca

4	أي من التالي أقل في نصف القطر ؟
	A) Na
	B) Li
	C) O
	D) N

أي من التالي أعلى في درجة الإنصهار ؟		5
Na	<input type="checkbox"/> A	
Li	<input type="checkbox"/> B	
Sr	<input type="checkbox"/> C	
K	<input type="checkbox"/> D	

أي من التالي أعلى في درجة الإنصهار ؟		6
F	<input type="checkbox"/> A	
Br	<input type="checkbox"/> B	
Cl	<input type="checkbox"/> C	
I	<input type="checkbox"/> D	

أي من التالي أكثر توصيلاً كهربياً ؟		7
Li	<input type="checkbox"/> A	
Na	<input type="checkbox"/> B	
Mg	<input type="checkbox"/> C	
Al	<input type="checkbox"/> D	

1- فسر : نصف قطر ذرة الصوديوم Na أصغر من نصف قطر ذرة البوتاسيوم K .

2- فسر : نصف قطر ذرة النيتروجين N أكبر من نصف قطر ذرة الفلور F .

3- فسر : تنخفض درجة إنصهار الفلزات القلوية من أعلى إلى أسفل .

4- رتب العناصر التالية تصاعديا حسب الزيادة في نصف القطر (Na, Li ,K)

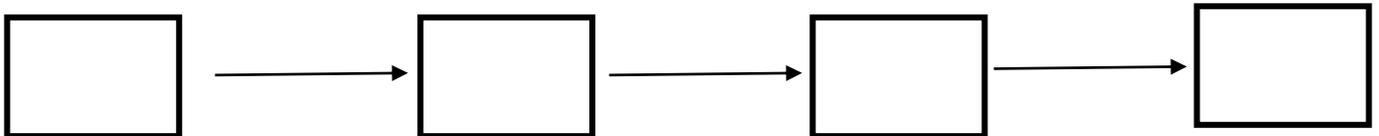


الأقل في نصف القطر

الأعلى في نصف القطر

5- أي من الآتي أعلى توصيلا كهربيا مع التفسير؟ (Na , Al)

6- رتب عناصر الهالوجينات حسب الزيادة في درجة الإنصهار ؟



الأقل في درجة الإنصهار

الأعلى في درجة الإنصهار

7- قارن بين نصف قطر الأيون الموجب ونصف قطر الأيون السالب؟

مراجعة الدرس الثالث : النشاط الكيميائي للعناصر

ما اسم الغاز الناتج من تفاعل الفلزات القلوية الأرضية مع الماء؟

- | | |
|-----------------|---|
| H ₂ | A |
| N ₂ | B |
| O ₂ | C |
| CO ₂ | D |

ما النواتج تفاعل الأكسجين مع المغنسيوم ؟

- | | |
|---------------------|---|
| Mg(OH) ₂ | A |
| MgO | B |
| MgCl | C |
| MgOH | D |

ما الذي يفسر عدم وجود الهالوجينات في الطبيعة بصورة منفردة ؟

- | | |
|--|---|
| لأنها خاملة كيميائيا في درجة حرارة الغرفة | A |
| لأن المستوى الخارجي لها مشبع بالإلكترونات | B |
| لأنها تحتوي على إلكترون واحد في المستوى الأخير | C |
| لأنها نشطة جدا كيميائيا | D |

ما لون اللهب الناتج عن تسخين الصوديوم Na ؟

- | | |
|-------------|---|
| أحمر طوبي | A |
| أخضر | B |
| بنفسجي فاتح | C |
| أصفر | D |

ما لون اللهب الناتج عن تسخين البوتاسيوم K؟



بنفسجي فاتح A

أزرق فاتح B

أحمر غامق C

أحمر D

ما لون اللهب الناتج عن تسخين الباريوم Ba؟



أحمر A

قرمزي B

أبيض C

أصفر D

almanahj.com/qa
المنهاج التعليمية

ما العنصر الذي لا يتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة؟



Na A

Ca B

Be C

Li D

أي من التالي صحيح عن المغنسيوم؟



لا يتفاعل مع الماء ولكنه يتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة A

لا يتفاعل مع الأكسجين ولكنه يتفاعل مع الماء في درجة حرارة الغرفة B

لا يتفاعل مع الماء ولا يتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة C

يتفاعل مع الأكسجين والماء في درجة حرارة الغرفة . D

السؤال الأول: أكتب التفاعلات الكيميائية التي تعبر عن كل من

1- تفاعل الصوديوم مع الكلور

2- تفاعل المغنسيوم مع الفلور

3- تفاعل الليثيوم مع الأكسجين

4- تفاعل المغنسيوم مع الأكسجين

almanahj.com/qa
المنهاج القطرية

5- الصوديوم مع الماء

السؤال الثاني :

1- فسر: الفلزات القلوية الأرضية أفضل في التوصيل الكهربائي من الفلزات القلوية

2- تحفظ الفلزات القلوية في زيت البرافين أو الهيدروكربونات

3- الفلزات القلوية الأرضية تكون أيون +2

4- الهالوجينات تكون أيون -1