

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10>

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

<https://kwedufiles.com/10chemistry>

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

<https://www.kwedufiles.com/10chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade10>

* لتحميل جميع ملفات المدرس احمد حسين اضغط هنا

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

* للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

مراجعة اختبار قصير (1) كيمياء العاشر 2019 - 2020

السؤال الأول : أكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1 ﴿ جدول رتبته فيه العناصر على أساس الزيادة في الكتلة
- 2 ﴿ ﴿ جدول رتبته فيه العناصر على أساس الزيادة في العدد الذري من أعلى إلى أسفل و من اليمين إلى اليسار
- 3 ﴿ الصف الرأسي من العناصر في الجدول الدوري
- 4 ﴿ الصف الأفقي من العناصر في الجدول الدوري
- 5 ﴿ ﴿ عند ترتيب العناصر بحسب الزيادة في العدد الذري يحدث تكرار و دورية في الخواص الفيزيائية و الكيميائية
- 6 ﴿ عناصر تمتلئ فيها تحت المستويات الخارجية s, p جزئياً بالإلكترونات
- 7 ﴿ عناصر تمتلئ فيها تحت مستويات الطاقة الخارجية s, p بالإلكترونات
- 8 ﴿ ﴿ عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت المستوى s و تحت المستوى d المجاور له على إلكترونات
- 9 ﴿ عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت المستوى s و تحت المستوى f المجاور له على إلكترونات
- 10 ﴿ ﴿ ﴿ نصف المسافة بين مركزي ذرتين متماثلتين في جزيئ ثنائي الذرة
- 11 ﴿ الطاقة اللازمة للتغلب على جذب شحنة النواة و نزع إلكترونات من ذرة و هي في الحالة الغازية
- 12 ﴿ كمية الطاقة المنطلقة عند إضافة إلكترون لذرة غازية متعادلة لتكوين أيون سالب في الحالة الغازية
- 13 ﴿ ﴿ ميل ذرات العنصر لجذب الإلكترونات عندما تكون مرتبطة كيميائياً بذرات عنصر آخر

✿ أكمل الفراغات في كل من الجمل التالية بما يناسبها علمياً :

- 1 ﴿ ترتب العناصر في الجدول الدوري لمد ليف تصاعدياً بحسب التدرج في
- 2 ﴿ ترتب العناصر في الجدول الدوري الحديث تصاعدياً بحسب التدرج في
- 3 ﴿ يتكون الجدول الدوري الحديث من صفوف أفقية تسمى
- 4 ﴿ يتكون الجدول الدوري الحديث من عمود رأسي
- 5 ﴿ تسمى عناصر تحت المستوى d بالعناصر
- 6 ﴿ يتكون الجدول الدوري الحديث من رئيسية ، و فرعيتان .
- 7 ﴿ تحتوي الدورة الثانية على عناصر بينما تحتوي الدورة الرابعة على عنصر
- 8 ﴿ ﴿ السيليكون ^{21}Si و الجرمانيوم ^{32}Ge من عناصر و يُستخدمان في تصنيع الشرائح الرقيقة لأجهزة الكمبيوتر
- 9 ﴿ ﴿ الفلزات التي تقع بين الفلزات الانتقالية و أشباه الفلزات تُسمى
- 10 ﴿ ﴿ تُسمى عناصر المجموعة B بالعناصر.....
- 11 ﴿ تسمى عناصر المجموعة 8A بـ بينما تسمى عناصر المجموعة 7A بـ
- 12 ﴿ تسمى عناصر المجموعة 1A بـ ، بينما تسمى عناصر المجموعة 2A بـ
- 13 ﴿ يقع الأكسجين ^8O في المجموعة ، و في الدورة
- 14 ﴿ العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بتحت المستوى ($2p^3$) يقع في المجموعة
- 15 ﴿ ﴿ $\text{Na}_{(g)} + 496 \text{ kJ/mol} \rightarrow \text{-----} + e^-$

16 ﴿ تسمى الطاقة في المعادلة التالية 328KJ/mol $F(g) + e^- \rightarrow F^- +$ ﴾

17 ﴿ أعلى العناصر سالبية كهربائية في الجدول الدوري هو ، بينما أقلها سالبية هو ﴾

18 ﴿ عند الانتقال في المجموعة من الأعلى إلى الأسفل بزيادة العدد الذري فإن طاقة التأين ﴾

19 ﴿ نصف القطر الذري في المجموعة كلما هبطنا من الأعلى الى الأسف مع زيادة العدد الذري ﴾

20 ﴿ نصف قطر ذرة البوتاسيوم من نصف قطر ذرة الصوديوم ﴾

21 ﴿ طاقة التأين الاولى لذرة (Mg) في الحالة الغازية من طاقة التأين الثانية لأيون بسيط غازي (Mg^+) ﴾

22 ﴿ عند الانتقال في المجموعة من الأعلى إلى الأسفل بزيادة العدد الذري فإن السالبية الكهربائية ﴾

23 ﴿ نصف قطر كاتيون الألمنيوم من نصف قطر ذرة الألمنيوم . ﴾

24 ﴿ أعلى العناصر في السالبة الكهربائية في الجدول الدوري هو بينما أعلى العناصر في الميل الإلكتروني هو ﴾

25 ﴿ العناصر التي تقع في الجزي الأيسر السفلي من الجدول الدوري لها سالبية كهربائية ﴾

26 ﴿ تقاس السالبية الكهربائية بمقياس ﴾

❁ ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

1 ❁ تحتوي الدورة الأولى بالجدول الدوري على :

18 عنصر 3 عناصر 8 عناصر عنصرين

2 ❁ تحتوي الدورة الرابعة بالجدول الدوري على :

18 عنصر 3 عناصر 8 عناصر عنصرين

3 ❁ تحتوي الدورة الثانية بالجدول الدوري على :

8 عناصر 3 عناصر 18 عنصر عنصرين

4 ❁ تقع الهالوجينات في المجموعة :

1A 3A 8A 7A

5 ❁❁ الرمز الكيميائي للعنصر الذي له الترتيب الإلكتروني التالي $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ هو :

Mg S K Cl

6 ❁❁ العنصر الأقل سالبة كهربائية من بين العناصر التالية هو :

$9F$ الفلور $11Na$ الصوديوم

$17Cl$ الكلور $55Cs$ السيزيوم

7 ❁❁ ينتهي التوزيع الإلكتروني لعنصر النحاس Cu بـ :

$[Ar] 4s^1 3d^5$ $[Ar] 4s^2 3d^9$

$[Ar] 4s^1 3d^{10}$ $[Ar] 4s^2 3d^4$

8 أعلى العناصر التالية سالبيه كهربائياً هو :

${}_{7}\text{N}$

${}_{12}\text{Mg}$

${}_{11}\text{Na}$

${}_{19}\text{K}$

9 أعلى عناصر الجدول الدوري سالبية كهربائية عنصر ينتهي ترتيبه الالكتروني بتحت المستوى :

$4p^5$

$2p^5$

$5p^5$

$3p^5$

10 العناصر الأرضية النادرة هي عناصر تحت المستوى :

f

p

s

d

11 تسمى الطاقة في المعادلة التالية $\text{Na}_{(s)} + 496\text{Kg/mol} \rightarrow \text{Na}_{(g)}^+ + e^-$ بـ :

طاقة التأين

الحجم الأيوني

السالبية الكهربائية

الميل الإلكتروني

ضع اشارة (\checkmark) أمام العبارة الصحيحة و اشارة (X) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي :

1 في الدورة الواحدة يكون الغاز النبيل هو العنصر الذي له أعلى سالبية كهربائية ()

2 في الدورة الواحدة يكون الهالوجين هو العنصر الذي له أعلى ميل الكتروني ()

3 عند الانتقال في الدورة من اليسار الى اليمين فإن نصف القطر الذري يزداد ()

4 عند الانتقال في المجموعة من الاعلى للأسفل تقل السالبية الكهربائية ()

5 يعتبر العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني $ns^2 np^6$ غاز نبيل ()

6 يعتبر كل من الجرمانيوم Ge و السيليكون Si من أشباه الفلزات التي تستخدم في صناعة الإلكترونيات ()

7 تكون الأيونات الموجبه (الكاتيونات) دائماً أصغر من الذرات المتعادلة التي تكونت منها ()

8 تكون الأيونات السالبة (الأنيونات) دائماً أكبر من الذرات المتعادلة التي تكونت منها ()

✿ أكتب الترتيب الإلكتروني للعناصر التالية لأقرب غاز نبيل :

$[_{10}\text{Ne}] 3s^1$ $_{11}\text{Na}$

$[_{18}\text{Ar}] 4s^2$ $_{20}\text{Ca}$

$[_{18}\text{Ar}] 4s^2 3d^1$ $_{21}\text{Sc}$

..... $_{17}\text{Cl}$

..... $_{24}\text{Cr}$

..... $_{29}\text{Cu}$

✿ أكمل الجداول التالية :

الكور $_{17}\text{Cl}$	الصوديوم $_{11}\text{Na}$	وجه المقارنة
		نصف القطر الذري
		طاقة التأين
		الميل الإلكتروني
		السالبية الكهربائية
		نوع العنصر (فلز - لافلز)
		تأثير الحجب (أكبر - أصغر - ثابت)

الافلزات	الفلزات	وجه المقارنة
		الحجم الذري
		طاقة التأين
		الميل الإلكتروني
		السالبية الكهربائية
		التوصيل الكهربائي
		قابلية الطرق و السحب

الترج في المجموعة	الترج في الدورة	وجه المقارنة
		نصف القطر الذري
		طاقة التأين
		السالبية الكهربائية
		تأثير الحجب

الأكسجين ${}^8\text{O}$	البيريوم ${}^4\text{Be}$	وجه المقارنة
		رقم المجموعة التي ينتمي إليها
		طاقة التأين
		نوع الأيون المتكون (كاتيون - أنيون)
		شحنة النواة (أكبر - أصغر)

الفلزات الانتقالية	الفلزات الضعيفة	وجه المقارنة
		عناصر تحت المستوى
		السالبية الكهربائية
		الصلابة
		درجة الغليان و الانصهار

أختر من المجموعة (أ) ما يناسبه من المجموعة (ب) :

المجموعة (ب) :		المجموعة (أ)
تقل خلال المجموعة بزيادة العدد الذري	1 - كاتيون Mg^{+2}
أقل نصف قطر من الذرة المتعادلة التي تتكون منها	2 - أيون Cl^-
أكبر من نصف قطر من الذرة المتعادلة التي تتكون منها	3 - الفلور
طاقة $X \rightarrow e^- + X^+$	4 - طاقة التأين الأولى
أكبر العناصر في السالبية الكهربائية	5 - السالبية الكهربائية

علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً :

1 لا يمكن قياس نصف القطر الذري مباشرة

2 يزداد نصف القطر الذري عند الانتقال في المجموعة في الجدول الدوري من الأعلى إلى الأسفل

3 يقل نصف القطر (الحجم الذري) من اليسار إلى اليمين في الجدول الدوري بزيادة العدد الذري

4 تقل طاقة التأين في المجموعة في الجدول الدوري من أعلى إلى أسفل بزيادة العدد الذري

5 تزداد طاقة التأين في الدورات من اليسار إلى اليمين بزيادة العدد الذري

6 ﴿ يقل الميل الالكتروني في المجموعة في الجدول الدوري من أعلى الى أسفل بزيادة العدد الذري

7 ﴿ يزداد الميل الالكتروني في الدورات من اليسار الى اليمين بزيادة العدد الذري

8 ﴿ تقل السالبة الكهربائية في المجموعة في الجدول الدوري من أعلى الى أسفل بزيادة العدد الذري

9 ﴿ تزداد السالبة الكهربائية في الدورات من اليسار الى اليمين بزيادة العدد الذري

10 ﴿ الأيون الموجب (الكاتيون) دائماً أقل حجماً من الذرة المتعادلة

11 ﴿ الأيون السالب (الأنيونات) دائماً أكبر في الحجم من الذرات المتعادلة

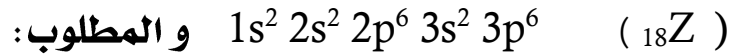
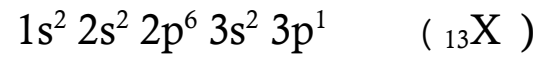
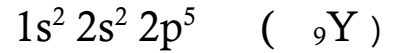
12 ﴿ يتشابه عنصر الصوديوم ^{11}Na و عنصر البوتاسيوم ^{19}K في الخواص الفيزيائية و الكيميائية

لديك رموز افتراضية للعناصر :

$11X$ ، $13Y$ ، $18Z$ ، $17A$ ، $16D$ والمطلوب :

- 1 اسم العنصر $16D$: ورمزه الكيميائي :
- 2 أعلى العناصر السابقة ساليبه كهربائية هو :
- 3 الترتيب الإلكتروني للعنصر $13Y$ لأقرب غاز نبيل :
- 4 أقل العناصر السابقة في نصف القطر الذري
- 5 يقع العنصر $18Z$ في المجموعة ، والدورة

لديك عناصر رموزها الافتراضية :



- 1 اسم العنصر $9Y$ ورمزه الكيميائي
- 2 موقع العنصر $13X$ في الجدول الدوري من حيث المجموعة و الدورة هو :
الدورة : ؛ المجموعة :
- 3 نوع العنصرين $13X$ ، $9Y$ حسب التوزيع الإلكتروني :
العنصر $13X$ نوعه (مثالي - انتقالي) بينما العنصر $9Y$ نوعه
- 4 أعلى العنصرين ($18Z$ ، $9Y$) في طاقة التأين هو
- 5 أقل العنصرين ($9Y$ ، $13X$) السالبيه الكهربائية

أربع عناصر رموزها الافتراضية هي (M , X , Y , Z) ترتيبها الالكتروني هو :

M	Z	Y	X	الرموز الافتراضية
[He] 2s ² 2p ⁴	[Ne] 3s ²	[Ar] 4s ² 3d ¹	[He] 2s ² 2p ⁵	الترتيب الالكتروني

1 - يقع العنصر X في الجدول الدوري في الدورة

2 - نصف القطر الذري للذرة X من نصف القطر لأيون X⁺

3 - نوع العنصر Z ونوع العنصر Y

4 - أ) نصف القطر الذري للذرة X من الذرة M

ب) السالبة الكهربائية للذرة Z من السالبة الكهربائية للذرة X

لديك العناصر التي رموزها الكيميائية التالية : ²¹Y , ¹⁹L , ⁹X , ³Z و المطلوب :

1 ﴿ نوع العنصر (مثالي \ انتقالي) Z , Y ,

2 ﴿ عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الخارجي لعنصر X

3 ﴿ الترتيب الالكتروني تحت المستويات للعنصر L

4 ﴿ يقع العنصر Z في الدورة بينما يقع العنصر L في المجموعة

5 ﴿ أي العنصرين التاليين (L , Z) له أعلى جهد تأين ؟

6 ﴿ الحجم الأيوني لأيون X⁻¹ (أكبر \ أصغر) من الحجم الذري للعنصر X

7 ﴿ أي العنصرين التاليين (X , Z) له أقل سالبة كهربائية ؟