تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا com.kwedufiles.www//:https

* 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

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا bot_kwlinks/me.t//:https

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2019 – 2020
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

3

• **السؤال الأول** : **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (2 x ½)

1 ﴿ **تحتوي الدورة الثالثة في الجدول الدوري الحديث على :**

☐ 8 عناصر ☐ 3 عناصر ☐ 18 عنصر ☐ عنصران

2 ﴿ **تقع الهالوجينات في المجموعة :**

☐ 1A ☐ 3A ☐ 8A ☐ 7A

• **السؤال الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (1 x ½) :

1 ﴿ **يزداد نصف القطر الذري عند الانتقال في المجموعة في الجدول الدوري من الاعلى الى الاسفل**

.....

• **السؤال الثالث** : **لديك العناصر الافتراضية التالية** (6 x ¼) :

$_{16}D$, $_{12}A$, $_{18}Z$, $_{11}Y$, $_{6}X$ **والمطلوب :**

1 ﴿ **اسم العنصر** $_{12}A$ .....

2 ﴿ **أعلى العناصر السابقة سالبيه كهربائية هو** ..... **وأقلها في الميل الالكتروني هو** .....

3 ﴿ **العنصر** $_{11}Y$ **يعتبر (مثالي – انتقالي)** .....

4 ﴿ **يقع العنصر** $_{18}Z$ **في المجموعة** ..... **، و في الدورة** .....

وزارة التربية — الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء — العام الدراسي 2019 – 2020

ادارة ..... — (الفترة الدراسية الأولى) — الصف : العاشر \ .....

مدرسة ..... — الاسم : .....

قسم الكيمياء و الفيزياء

3

◈ **السؤال الأول** : **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (½ x 2)

1 ﴿ **تتميز الفلزات بجميع الخواص التالية ما عدا واحدة هي :**

☐ توصل التيار الكهربائي ☐ لها بريق لمعاني

☐ غير قابلة للطرق و السحب ☐ موصلة للحرارة

2 ﴿ **أعلى العناصر التالية سالبيه كهربائياً هو :**

☐ $_{19}K$ ☐ $_{11}Na$ ☐ $_{12}Mg$ ☐ $_{7}N$

◈ **السؤال الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (½ x 1) :

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

.....

◈ **السؤال الثالث** : **لديك العنصريين الافتراضيين التاليين** (¼ x 6) :

وجه المقارنة	$_{4}X$	$_{8}Y$
رقم المجموعة التي ينتمي اليها		
طاقة التأين		
نوع الأيون المتكون (كاتيون – أنيون)		

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2019 – 2020
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

3

السؤال الأول : **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (½ x 2)

1 جدولٌ رتبت فيه العناصر الكيميائية على اساس الزيادة في الكتلة الذرية :

☐ جدول موزلي ☐ الجدول الدوري الطويل

☐ الجدول الدوري الحديث ☐ جدول مندليف

2 تسمى الطاقة في المعادلة التالية $e^- + Na^+_{(g)} \rightarrow \underline{496Kg/mol} + Na_{(s)}$ **بـــ :**

☐ الميل الإلكتروني ☐ السالبية الكهربائية ☐ الحجم الأيوني ☐ طاقة التأين

السؤال الثاني : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (½ x 1) :

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

.....

السؤال الثالث : **لديك العناصر الافتراضية التالية** (¼ x 6) :

($_{9}Y$) $1s^2\ 2s^2\ 2p^5$

($_{13}X$) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^1$

($_{18}Z$) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6$ والمطلوب :

1 يقع العنصر $_{18}Z$ **في الجدول الدوري في الدورة :** ..... **، وفي المجموعة :** .....

2 نوع العنصرين $_{13}X$ **،** $_{9}Y$ **حسب التوزيع الالكتروني :**

العنصر $_{13}X$ **نوعه (مثالي - انتقالي)** ..... **بينما العنصر** $_{9}Y$ **نوعه** .....

3 أعلى العنصرين ($_{18}Z$ **،** $_{9}Y$ **) في طاقة التأين هو** .....

4 أقل العنصرين ($_{9}Y$ **،** $_{13}X$ **) سالبية كهربائية** .....

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2019 – 2020
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

3

❁ **السؤال الأول** : **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (½ x 2)

1 ❁ **تسمى عناصر المجموعة** 2A **في الجدول الدوري بـــ :**

☐ الغازات النبيلة ☐ الفلزات القلوية ☐ الهالوجينات ☐ الفلزات القلوية الارضية

2 ❁ **الطاقة اللازمة للتغلب على جذب شحنة النواة و نزع إلكترونات من ذرة و هي في الحالة الغازية :**

☐ الميل الإلكتروني ☐ السالبية الكهربائية ☐ الحجم الأيوني ☐ طاقة التأين

❁ **السؤال الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (½ x 1) :

1 ❁ يتشابه عنصر الصوديوم $_{11}Na$ و عنصر البوتاسيوم $_{19}K$ في الخواص الفيزيائية و الكيميائية

.....

❁ **السؤال الثالث** : **لديك العنصرين الافتراضيين التاليين** (¼ x 6) :

وجه المقارنة	$_{20}X$	$_{17}Y$
الحجم الذري		
السالبية الكهربائية		
التوصيل الكهربائي		

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2019 – 2020
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

3

⊙ **السؤال الأول** : **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (½ x 2)

1 ﴾ عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت المستوى s و تحت المستوى f المجاور له على إلكترونات :

☐ العناصر المثالية ☐ العناصر الانتقالية ☐ الغازات النبيلة ☐ العناصر الانتقالية الداخلية

2 ﴾ العنصر الأعلى في الميل الإلكتروني في الجدول الدوري هو :

☐ $_{19}K$ ☐ $_{17}Cl$ ☐ $_{6}C$ ☐ $_{9}F$

⊙ **السؤال الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (½ x 1) :

1 ﴾ في الدورة الواحدة في الجدول الدوري يكون الهالوجين هو العنصر الذي له أعلى سالبية كهربائية

.....

⊙ **السؤال الثالث** : **لديك العناصر الافتراضية التالية** (¼ x 6) :

$_{21}D$, $_{13}A$, $_{10}Z$, $_{8}Y$, $_{3}X$ **والمطلوب :**

1 ﴾ اسم العنصر $_{13}A$ .....

2 ﴾ أعلى العناصر السابقة سالبيةً كهربائيةً هو ..... **وأقلها في طاقة التأين هو** .....

3 ﴾ العنصر $_{21}D$ **يعتبر (مثالي – انتقالي)** .....

4 ﴾ يقع العنصر $_{3}X$ **في المجموعة** ..... **، و في الدورة** .....