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 ﴿ **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** (½ x 1) :

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

.....

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

$_{16}D$, $_{12}A$, $_{18}Z$, $_{11}Y$, $_{6}X$ **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
ادارة .....
مدرسة .....
قسم الكيمياء و الفيزياء

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء
(الفترة الدراسية الأولى)

العام الدراسي 2019 – 2020
الصف : العاشر \ .....
الاسم : .....

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** .....