منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) ضع علامة (✓) بين القوسين المقابلين لأنسب إجابة صحيحة:

1-أي من الخواص التالية يكون أكبر بالنسبة إلى الليثيوم ($_3Li$) إذا ما قورن بالبوتاسيوم ($_{19}K$) :

- ☐ الحجب
- ☐نصف القطر الذري
- ☐السالبية الكهربائية
- ☐العدد الذري

2-العنصر الذي له الترتيب الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$، يقع بالجدول الدوري في:

- ☐الدورة 3 والمجموعة 3A
- ☐الدورة 3 والمجموعة 1A
- ☐الدورة 3 والمجموعة 7A
- ☐الدورة 3 والمجموعة 3A

3- عدد الكترونات التكافؤ في ذرة الفلور $_9F$ هي :

- ☐إلكترون واحد
- ☐خمس إلكترونات
- ☐سبعة إلكترونات
- ☐تسعة إلكترونات

السؤال الثاني:

(أ)علل: طاقة التأين الثاني أكبر من طاقة التأين الأولى؟

.....

.....

(ب) لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هي : ($_{19}Z$, $_{17}Y$, $_{11}X$) والمطلوب:

1- نوع العنصر ($_{11}X$) (فلز –لا فلز) .....(مثالي- انتقالي) .....

2-السالبية الكهربائية لذرة عنصر ($_{19}Z$)(أكبر – أصغر) .....من السالبية الكهربائية للعنصر ($_{17}Y$).

3-الميل الالكتروني للعنصر ($_{11}X$) (أعلى – أقل).....من الميل الالكتروني العنصر ($_{17}Y$)

60464687 منصة لنا التعليمية

منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام: 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) ضع علامة (✓) بين القوسين المقابلين لأنسب إجابة صحيحة:

- عناصر المجموعة ما قبل الأخيرة في الجدول الدوري الحديث:

☐الفلزات القلوية الأرضية ☐الهالوجينات

☐ الفلزات القلوية ☐الغازات النبيلة

2- يبدأ ظهور العناصر الانتقالية في الدورة:

☐الرابعة ☐الثالثة ☐الخامسة ☐السادسة

3-العنصر الذي له الترتيب الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$، يقع بالجدول الدوري:

☐الدورة 3 والمجموعة 3A

☐الدورة 3 والمجموعة 1A

☐الدورة 1 والمجموعة 3A

☐الدورة 1 والمجموعة 1A

السؤال الثاني :

(أ)قارن مايلي:

العنصر	$_{3}Li$	$_{12}Mg$	$_{19}K$	$_{13}Al$
الترتيب النقطي				

(ب) - لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هي : ($_{3}Z$, $_{11}Y$, $_{21}X$) والمطلوب

1-نوع العنصر ($_{21}X$) (فلز –لا فلز) .....(مثالي- انتقالي) .....

2-السالبية الكهربائية لذرة عنصر ($_{3}Z$)(أكبر – أصغر) .....من السالبية الكهربائية للعنصر ($_{11}Y$).

3-الميل الالكتروني للعنصر ($_{11}Y$) (أعلى– أقل).....من الميل الالكتروني العنصر ($_{3}Z$)

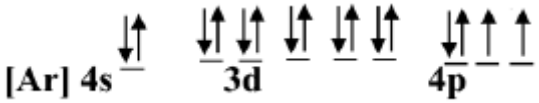
منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام: 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) ضع علامة (✓) بين القوسين المقابلين لأنسب إجابة صحيحة:

1- الجسيم الذي يقوم بالدور الأكثر أهمية في تحديد الخواص الكيميائية والفيزيائية للعنصر هو:

☐البروتون ☐النيوترون ☐الإلكترون ☐النواة

2-العنصر الذي له الترتيب الإلكتروني التالي:



☐يقع في الدورة الرابعة المجموعة السادسة

☐يقع في الدورة الثالثة المجموعة السادسة

☐يقع في الدورة الرابعة المجموعة الثانية

☐يقع في الدورة الرابعة المجموعة الرابعة

3-عدد الالكترونات التي تفقدها ذرة الكالسيوم لتصل للترتيب الالكتروني لأقرب غاز نبيل يساوي:

☐ زوج من الالكترونات ☐الالكترونان

☐ ثلاث الكترونات ☐ الكترون

السؤال الثاني :

(أ)علل: تميل الفلزات إلى تكوين كاتيونات.

.....

.....

(ب) - لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هي : ($_{9}Z$, $_{17}Y$, $_{26}X$) والمطلوب

1-نوع العنصر ($_{26}X$) (فلز –لا فلز) .....(مثالي- انتقالي) .....

2-السالبية الكهربائية لذرة عنصر ($_{9}Z$)(أكبر – أصغر) .....من السالبية الكهربائية للعنصر ($_{17}Y$).

3-الميل الالكتروني للعنصر ($_{17}Y$) (أعلى – أقل).....من الميل الالكتروني العنصر ($_{9}Z$)

منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام: 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) ضع علامة (✓) بين القوسين المقابلين لأنسب إجابة صحيحة:

1-العنصران المتشابهان في الخواص الكيميائية هما:

❐ $_{3}Li$,$_{5}B$ ❐ $_{8}O$,$_{9}F$ ❐ $_{3}Li$,$_{19}K$ ❐ $_{15}P$,$_{16}S$

2-الترتيب الإلكتروني لعنصر في الدورة الرابعة والمجموعة 2A من الجدول الدوري هو:

❐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$

❐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

❐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4p^6$

❐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$

3- الترتيب الإلكتروني $[Mg^{+2}]$ يشبه الترتيب الإلكتروني لمايلي عدا:

❐ Al^{3+} ❐ $_{3}Li$ ❐ Na^{+} ❐ $_{10}Ne$

السؤال الثاني :

(أ)علل: في الدورة الواحدة أعلى عنصر في طاقة التأين الغازالنبيل .

.....

.....

(ب)- لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هي : ($_{16}Z$, $_{8}Y$, $_{5}X$) والمطلوب

1- نوع العنصر ($_{5}X$) (فلز –لا فلز-شبه فلز) .....(مثالي- انتقالي) .....

2-السالبية الكهربائية لذرة عنصر ($_{5}X$)(أكبر – أصغر) .....من السالبية الكهربائية للعنصر ($_{8}Y$).

3-الميل الالكتروني للعنصر ($_{8}Y$) (أعلى – أقل).....من الميل الالكتروني العنصر ($_{16}Z$)

منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام: 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) ضع علامة (✓) بين القوسين المقابلين لأنسب إجابة صحيحة:

1- جميع العناصر التالية من عناصر أشباه الفلزات عدا:

❒السيليكون ❒الليثيوم ❒ الجرمانيوم ❒البورون

2-العنصر الذي له الترتيب الإلكتروني $1s^2$، يقع بالجدول الدوري في:

❒الدورة 1 والمجموعة 2A

❒الدورة 1 والمجموعة 8A

❒الدورة 1 والمجموعة 3A

❒الدورة 1 والمجموعة 1A

3- الترتيب الإلكتروني لأيون البوتاسيوم $[K^+]$ يشبه الترتيب الإلكتروني لمايلي:

❒ $_{9}F$ ❒ $_{18}Ar$ ❒ $_{19}K$ ❒ $_{10}Ne$

السؤال الثاني : (أ)علل:

السالبية الكهربائية لذرة الصوديوم($_{11}Na$) أقل من السالبية الكهربائية لذرة الكلور $_{17}Cl$

.....

.....

(ب) - لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هي : ($_{11}Z$, $_{17}Y$, $_{14}X$) والمطلوب

1- نوع العنصر ($_{14}X$) (فلز –لا فلز-شبه فلز) .....(مثالي- انتقالي) .....

2- أكبر نصف قطر من العناصر السابقة هو العنصر.....

3-أكبر طاقة تأين من العناصر السابقة هو العنصر.....

منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام: 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) السؤال الأول:(أ) املأ الفراغات التالية

1- عدد عناصر الدورة السادسة في الجدول الدوري الحديث يساوي .....

2- عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بتحت المستوى $2p^1$ يقع في الدورة .....

3- عندما تفقد الذرة المتعادلة أياً من الكترونات التكافؤ فإنها تصبح .....

السؤال الثاني :

(أ) السؤال الثاني:

وجه المقارنة	اللافلزات	الفلزات
التوصيل الكهربائي		
اللمعان		

(ب) - لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هي : ($_{18}Z$, $_{12}Y$, $_{13}X$) والمطلوب

1- نوع العنصر ($_{13}X$) (فلز –لا فلز- شبه فلز) .....(مثالي- انتقالي) .....

2- أصغر نصف قطر من العناصر السابقة هو العنصر.....

3- أكبر طاقة تأين من العناصر السابقة هو العنصر.....

منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام: 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) السؤال الأول:(أ) املأ الفراغات التالية

1- كاتيونات عناصر المجموعة *1A* شحنتها دائماً.....

2- عنصر فى المجموعة 4A والدورة رقم 3 يكون رمزه.....

3- فلزات تحت المستوى (*P*) تقع بين أشباه الفلزات والفلزات الانتقالية هي:.....

السؤال الثاني :

(أ)علل: الميل الإلكتروني لذرة الفلور $_{9}F$ أقل من الإلكتروني لذرة الكلور $_{17}Cl$ ؟

.....

.....

(ب) - لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هى : ($_{10}Z$, $_{7}Y$, $_{3}X$) والمطلوب

1- نوع العنصر ($_{3}X$) (فلز –لا فلز) .....(مثالي- انتقالي) .....

2- أكبر نصف قطر من العناصر السابقة هو العنصر.....

3-أكبر طاقة تأين من العناصر السابقة هو العنصر.....

منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام: 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) السؤال الأول:(أ) املأ الفراغات التالية

1- رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث بحسب تزايد.....

2-عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بتحت المستوى $4s^1$ يقع في المجموعة .....

3- الترتيب الإلكتروني لأيون الصوديوم مماثل للغاز نبيل هو .....

السؤال الثاني :

(أ) قارن مايلي:

وجه المقارنة	البروم	الزئبق
اللمعان		
الحالة (صلب- سائل -غاز)		

(ب) لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هي : ($_{19}Z$, $_{15}Y$, $_{20}X$) والمطلوب

1- نوع العنصر ($_{15}Y$) (فلز –لا فلز) .....(مثالي- انتقالي) .....

2-نصف قطر ذرة عنصر ($_{19}Z$)(أكبر – أصغر) .....من نصف قطر ذرة للعنصر ($_{20}X$).

3- طاقة التأين للعنصر ($_{19}Z$)(أكبر – أصغر) .....من طاقة التأين للعنصر ($_{20}X$).

60464687 منصة لنا التعليمية

منطقة التعليمية	اختبار صف عاشر	المجال: كيمياء
ثانوية	القصير 2	الدرجة:4
قسم الكيمياء / فيزياء	العام: 2025	الزمن: 20دقيقة

السؤال الأول:(أ) املأ الفراغات التالية

1- يوجد دورة فرعية متفرعة من الدورة السادسة تسمى .....

2-السيليكون والجرمانيوم عنصران مهمان من عناصر .....

ويستخدمان كمواد شبه موصلة.

3-الترتيب الإلكتروني Mg^{2+} يشبه ترتيب الغاز النبيل هو.....

السؤال الثاني :

(أ)علل: الفلزات القلوية في يسار الجدول لها سالبية كهربائية منخفضة؟

.....

.....

(ب) -لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية هي : ($_{18}Z$, $_{10}Y$, $_{2}X$) والمطلوب

1- نوع العنصر ($_{2}X$) (فلز –لا فلز) .....

2- أكبر نصف قطر من العناصر السابقة هو العنصر.....

3- أكبر طاقة تأين من العناصر السابقة هو العنصر.....