

العلوم نماذج اختبارات الأضواء

لشهر أكتوبر

الصف
1
الإعدادي
الفصل الدراسي الأول



1 (أ) أكمل العبارة الآتية:

- البروتونات جسيمات..... الشحنة، بينما النيوترونات جسيمات..... الشحنة.

(ب) أولاً: علل لما يأتي:

1 جزيء الأكسجين جزيء عنصر.

.....

2 تكافؤ الغازات الخاملة صفر.

.....

ثانياً: اذكر أهمية:

- غاز النيتروجين للنبات.

.....

2 (أ) اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة التالية:

- صور مختلفة من العناصر تتفق في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي. (.....)

(ب) اكتب التوزيع الإلكتروني لذرات العناصر الآتية، ثم حدد موقع العنصر في الجدول الدوري:

1 ${}_{20}\text{Ca}$

.....

2 ${}_{2}\text{He}$

.....

3 (أ) صوب ما تحته خط:

- يمكن فصل المخلوط المتجانس مثل مخلوط ملح الطعام بواسطة الترشيح. (.....)

(ب)

1 قارن بين كل من: مجموعة الأقلء ومجموعة الهالوجينات (من حيث الفئة التي تنتمي إليها)

مجموعة الهالوجينات	مجموعة الأقلء	وجه المقارنة
.....	الفئة التي تنتمي إليها

2 اذكر مثالاً ل: سبيكة تستخدم في صناعة الطائرات.

.....

1 (أ) اختر الإجابة الصحيحة:

- أصغر المكونات التي توجد في الذرة من حيث الكتلة.....
 (أ) البروتونات (ب) النيوترونات (ج) الإلكترونات (د) النيوكليونات

(ب) أولاً: ماذا يحدث في الحالات الآتية...؟

1 الاستخدام المفرط للأسمدة الكيميائية.

2 عدم احتواء نواة البروتيوم على نيوترونات.

ثانياً: ما المقصود ب...؟

- العدد الذرى.

2 (أ) صوب ما تحته خط:

(7A)

- تتشابه عناصر المجموعة 1A مع عناصر المجموعة 5A في التكافؤ.

(ب) اذكر أهمية كل من:

1 جهاز فولتامتر هوفمان.

2 العلاقة $2n^2$.

3 (أ) أكمل ما يأتي:

- جزيء الميثان من المركبات.....، بينما حمض النيتريك من المركبات.....

(ب)

1 احسب العدد الذرى لعنصر (X) يقع في الدورة الثانية والمجموعة 3A.

2 اذكر مثالا ل: عنصرها الوجداني غازى.

1 (أ) ضع علامة (✓) أو علامة (X) أمام العبارة الآتية:

() - يقل النشاط الكيميائي في مجموعة الأقلية بزيادة العدد الذري.

(ب) أولاً: علل لما يأتي:

1 الذرة متعادلة كهربياً.

2 لا يمكن اكتشاف عنصر جديد بين عنصرى الأكسجين O_8 والفلور F_9 .

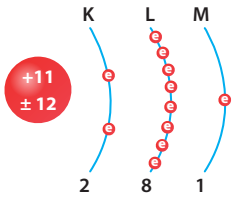
ثانياً: ما المقصود ب....؟

- التكافؤ؟

2 (أ) استخرج الكلمة المختلفة:

(.....) - الفصل المغناطيسي - الترشيح - التحليل الكهربى - التبخير والتكثيف.

(ب) ادرس الشكل المقابل، ثم استنتج:



1 العدد الذرى:

2 العدد الكتلى:

3 (أ) اكتب المصطلح العلمى الدال على العبارة التالية:

(.....) - عناصر تجمع في خواصها بين الفلزات واللافلزات.

(ب)

1 ما الأساس العلمى لتصنيف العناصر في الجدول الدورى لموزلى؟

2 ماذا يحدث عند....؟ غمس ورقة دوار الشمس في عصير الليمون.

1 (أ) أكمل العبارة الآتية:

- تصنف المخاليط إلى مخاليط ومخاليط

(ب) أولاً: ماذا يحدث في الحالات الآتية...؟

1 عدم احتواء ذرة عنصر ما على إلكترونات مفردة في مستوى الطاقة الخارجى.

.....

2 زيادة العدد الذرى لعناصر المجموعة الواحدة بالنسبة لنصف القطر الذرى.

.....

ثانياً: قارن بين:

- معجون الأسنان والليمون من حيث التأثير على ورقتى دوار الشمس:

وجه المقارنة	معجون الأسنان	الليمون
التأثير على ورقتى دوار الشمس

2 (أ) اختر الإجابة الصحيحة:

- من أمثلة الجزيئات أحادية الذرة

(أ) الكربون (ب) الأكسجين (ج) النيتروجين (د) الأوزون

(ب) أولاً: اذكر مثلاً واحداً لكل من:

- فيتامين يعمل على ضبط مستويات الكالسيوم والفسفور في الدم. (.....)

ثانياً: احسب العدد الذرى لعنصر يقع في نهاية الدورة الثالثة.

.....

3 (أ) استخرج الكلمة المختلفة:

- الأرجون - النيون - الهيليوم - النيتروجين (.....)

(ب) اذكر رموز العناصر الآتية:

1 البوتاسيوم

2 الكلور

1 (أ) أكمل العبارة الآتية:

- تكافؤ عناصر مجموعة الأقلء الأرضية..... بينما تكافؤ مجموعة الهالوجينات

(ب) أولاً: ما المقصود بكل من...؟

- 1 درجة الغليان:
- 2 المواد النقية:

ثانياً: قارن بين:

- الفلين والحديد من حيث الكثافة:

الحديد	الفلين	وجه المقارنة
.....	الكثافة

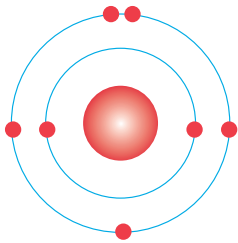
2 (أ) اختر الإجابة الصحيحة:

- كل مما يلي من المركبات غير العضوية ما عدا

- (أ) هيموجلوبين الدم (ب) ثاني أكسيد الكربون (ج) حمض النيتريك (د) الماء

(ب) ادرس الشكل التالي، ثم أجب:

1 موقع العنصر في الجدول الدوري.



2 تكافؤ العنصر.

3 (أ) ضع علامة (✓) أو علامة (X) أمام العبارة الآتية:

- العنصر الذي عدده الذري 3 تترتب إلكتروناته في ثلاثة مستويات للطاقة. ()

(ب) علل لما يأتي:

1 يستخدم الهيليوم في ملء المناطيد.

2 ماء البحر يعتبر من المخاليط المتجانسة.

العلوم

إجابات نماذج اختبارات الأضواء

لشهر أكتوبر

الصف
1
الإعدادي



1 (أ) أكمل العبارة الآتية:

- البروتونات جسيمات موجبة الشحنة، بينما النيوترونات جسيمات متعادلة الشحنة.

(ب) أولاً: علل لما يأتي:

1 جزيء الأكسجين جزيء عنصر.

- لأنه يتكون من نوع واحد من الذرات ولا يمكن تحليله بالطرق الفيزيائية أو الكيميائية إلى ما هو أبسط منه.

2 تكافؤ الغازات الخاملة صفر.

- لأنها لا تحتوي على إلكترونات مفردة في تمثيل لويس للعنصر.

ثانياً: اذكر أهمية كل من:

- غاز النيتروجين للنبات.

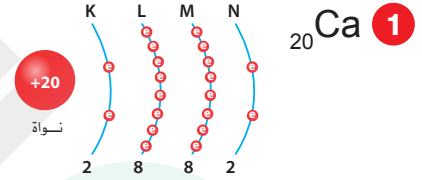
- ضروري لاختضار أوراق النبات.

2 (أ) اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة التالية:

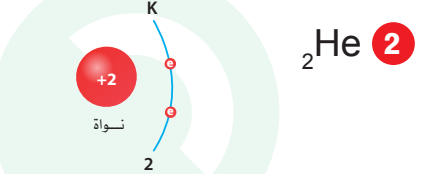
- صور مختلفة من العناصر تتفق في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي. (النظائر)

(ب) اكتب التوزيع الإلكتروني لذرات العناصر الآتية، ثم حدد موقع العنصر في الجدول الدوري:

الدورة الرابعة - المجموعة 2A - الفئة S



الدورة الأولى - المجموعة الصفرية - الفئة P



3 (أ) صوب ما تحته خط:

- يمكن فصل المخلوط المتجانس مثل مخلوط ملح الطعام بواسطة الترشيح. (التبخير)

(ب)

1 قارن بين كل من: مجموعة الأقلء ومجموعة الهالوجينات (من حيث الفئة التي تنتمي إليها)

وجه المقارنة	مجموعة الأقلء	مجموعة الهالوجينات
الفئة التي تنتمي إليها	الفئة S	الفئة P

2 اذكر مثلاً ل: سبيكة تستخدم في صناعة الطائرات.

- سبيكة الألومنيوم والتيتانيوم.

1 (أ) اختر الإجابة الصحيحة:

- أصغر المكونات التي توجد في الذرة من حيث الكتلة.....
 (أ) البروتونات (ب) النيوترونات (ج) الإلكترونات (د) النيوكليونات

(ب) أولاً: ماذا يحدث في الحالات الآتية...؟

- 1 الاستخدام المفرط للأسمدة الكيميائية .
- يسبب ضرراً للنبات والتربة وصحة الإنسان والحيوانات والبيئة بشكل عام.
- 2 عدم احتواء نواة البروتيوم على نيوترونات .
- يتساوى العدد الذري مع العدد الكتلي .

ثانياً: ما المقصود ب...؟

- العدد الذري . عدد البروتونات الموجبة داخل نواة الذرة .

2 (أ) صوب ما تحته خط:

(7A) - تتشابه عناصر المجموعة 1A مع عناصر المجموعة 5A في التكافؤ.

(ب) اذكر أهمية كل من:

- 1 جهاز فولتامتر هوفمان يحلل الماء كهربياً إلى عنصرى الأكسجين والهيدروجين
- 2 العلاقة $2n^2$ تحديد عدد الإلكترونات اللازمة لتشيع مستويات الطاقة الأربعة الأولى .

3 (أ) أكمل ما يأتي:

- جزيء الميثان من المركبات العضوية، بينما حمض النيتريك من المركبات غير العضوية

(ب)

1 احسب العدد الذري لعنصر (X) يقع في الدورة الثانية والمجموعة 3A.

.....5.....

2 اذكر مثلاً ل: عنصرها الوجيهي غازي .

- الكلور أو الفلور .

1 (أ) ضع علامة (✓) أو علامة (X) أمام العبارة الآتية:

(X) - يقل النشاط الكيميائي في مجموعة الأقلية بزيادة العدد الذري.

(ب) أولاً: علل لما يأتي:

1 الذرة متعادلة كهربياً.

- لتساوي عدد البروتونات الموجبة داخل النواة مع عدد الإلكترونات السالبة التي تدور حول النواة.

2 لا يمكن اكتشاف عنصر جديد بين عنصرى الأكسجين O_8 والفلور F_9

- لأن العدد الذري لكل عنصر مقدار صحيح يزيد عن العنصر الذى يسبقه فى الدورة بمقدار واحد صحيح.

ثانياً: ما المقصود ب...؟

- التكافؤ. عدد الإلكترونات المفردة فى تمثيل لويس للعنصر.

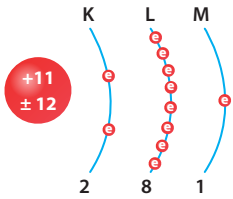
2 (أ) استخرج الكلمة المختلفة:

(التحليل الكهربى) - الفصل المغناطيسى - الترشيح - التحليل الكهربى - التبخير والتكثيف.

(ب) ادرس الشكل المقابل، ثم استنتج:

1 العدد الذرى: 11

2 العدد الكتلى: 23



3 (أ) اكتب المصطلح العلمى الدال على العبارة التالية:

(أشباه الفلزات) - عناصر تجمع فى خواصها بين الفلزات واللافلزات.

(ب)

1 ما الأساس العلمى لتصنيف العناصر فى الجدول الدورى لموزلى؟

- ترتيب العناصر ترتيباً تصاعدياً حسب العدد الذرى.

2 ماذا يحدث عند...؟ غمس ورقة دوار الشمس فى عصير الليمون.

- تتحول إلى اللون الأحمر.

1 (أ) أكمل العبارة الآتية:

- تصنف المخاليط إلى مخاليط متجانسة ومخاليط غيرمتجانسة

(ب) أولاً: ماذا يحدث في الحالات الآتية...؟

1 عدم احتواء ذرة عنصر ما على إلكترونات مفردة في مستوى الطاقة الخارجى.

- يكون العنصر خاملاً وتكافؤ العنصر يساوى صفراً.

2 زيادة العدد الذرى لعنصر المجموعة الواحدة بالنسبة لنصف القطر الذرى.

- يزداد نصف قطر الذرة.

ثانياً: قارن بين:

- معجون الأسنان والليمون من حيث التأثير على ورقتي دوائر الشمس:

وجه المقارنة	معجون الأسنان	الليمون
التأثير على ورقتي دوائر الشمس	يغير لون ورقة دوائر الشمس إلى اللون الأزرق	يغير لون ورقة دوائر الشمس إلى اللون الأحمر

2 (أ) اختر الإجابة الصحيحة:

- من أمثلة الجزيئات أحادية الذرة

(أ) الكربون (ب) الأكسجين (ج) النيتروجين (د) الأوزون

(ب) أولاً: اذكر مثلاً واحداً لكل من:

فيتامين يعمل على ضبط مستويات الكالسيوم والفوسفور في الدم. (فيتامين D)

ثانياً: احسب العدد الذرى لعنصر يقع في نهاية الدورة الثالثة.

..... 18

3 (أ) استخرج الكلمة المختلفة:

- الأرجون - النيون - الهيليوم - النيتروجين (النيتروجين)

(ب) اذكر رموز العناصر الآتية:

1 البوتاسيوم K

2 الكلور Cl

1 (أ) أكمل العبارة الآتية:

- تكافؤ عناصر مجموعة الأقلء الأرضية..... ثنائى..... بينما تكافؤ مجموعة الهالوجينات..... أحادى.....

(ب) أولاً: ما المقصود بكل من...؟

- 1 درجة الغليان: درجة الحرارة التى تتحول عندها المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية.
- 2 المواد النقية: مواد لا يمكن فصل مكوناتها بالطرق الفيزيائية.

ثانياً: قارن بين:

- الفلين والحديد من حيث الكثافة:

وجه المقارنة	الفلين	الحديد
الكثافة	أقل كثافة (يطفو فوق الماء)	أكبر كثافة (يغوص فى الماء)

2 (أ) اختر الإجابة الصحيحة:

- كل مما يلى من المركبات غير العضوية ما عدا.....

- (أ) هيموجلوبين الدم (ب) ثانى أكسيد الكربون (ج) حمض النيتريك (د) الماء

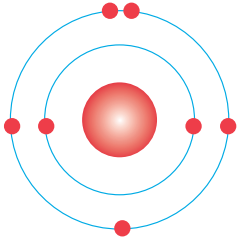
(ب) ادرس الشكل التالى، ثم أجب:

1 موقع العنصر فى الجدول الدورى.

- الدورة الثانية - المجموعة 5A.

2 تكافؤ العنصر.

- ثلاثى.



3 (أ) ضع علامة (✓) أو علامة (X) أمام العبارة الآتية:

- العنصر الذى عدده الذرى 3 تترتب إلكتروناته فى ثلاثة مستويات للطاقة. (X)

(ب) علل لما يأتى:

1 يستخدم الهيليوم فى ملء المناطيد.

- لأن كثافة الهيليوم أقل من كثافة الهواء فيرتفع لأعلى.

2 ماء البحر يعتبر من المخالط المتجانسة.

- لأنه لا يمكن تمييز مكوناته بالعين بالمجردة.

تطبيق



مذكرات جاهزة للطباعة

لتحميل الملفات التعليمية مجاناً للمعلم والطالب

مذكرات وملازم / مراجعات وملخصات / امتحانات / كتب الوزارة /
أدلة المعلم / دفاتر التحضير / سجلات مدرسية / أوراق تأسيس

امسح الكود بموبايلك علشان تقدر تثبت التطبيق

وتقدر ف أي وقت تحمّل ال نفسك فيه ببلاش

هيغنك عن البحث والجروبات والقنوات الكثيرة

