

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف مجموعة نماذج اختبارات تجريبية

موقع المناهج ← المناهج الكويتية ← الصف الخامس ← علوم ← الفصل الأول

روابط موقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



روابط مواد الصف الخامس على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

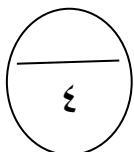
[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الأول

كتاب الطالب في مادة العلوم لعام 2018	1
أوراق عمل في مادة العلوم	2
المذكرة الشاملة لامتحان العلوم	3
مذكرة شرح ممتازة في مادة العلوم	4
المصطلحات العلمية للكورس الاول في مادة العلوم	5

اختبار تجريبى - ١ - علوم (الوحدة الأولى)



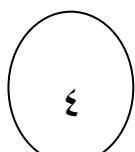
س١: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل من العبارات التالية :

- (.....) ١- أصغر جزء في المادة و يحمل خواص المادة.
- (.....) ٢- العناصر التي يكون المستوىخارجي لها مستقر بالإلكترونات .



س٢: ضع علامة (صح) أو علامة (خطأ) أمام كل عبارة من العبارات التالية :

- (.....) ١- عناصر الدورة الواحدة متشابهة في خواصها.
- (.....) ٢- تحترق قطعة الخشب الصغيرة بسرعة أكبر من احتراق نشارة الخشب.

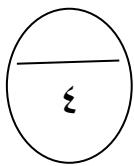


س٣: علل ما يلي تعليلا علميا سليما :

أ- الذرة متعادلة كهربيا.

ب - حجم الأيون الموجب أقل من حجم الذرة.

اختبار تجريبي - ٢ - علوم (الوحدة الأولى)



س١: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل من العبارات التالية :

(.....)

1- كل ماله كتلة و يشغل حيز من الوسط

(.....)

2- جسيم موجب الشحنة يوجد داخل نواة الذرة .



س٢: ضع علامة (صح) أو علامة (خطأ) أمام كل عبارة من العبارات التالية :

(.....)

1- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات السريعة.

(.....)

2- عدد الكترونات المستوى الخارجي لعناصر المجموعة الواحدة متساوي.

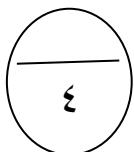


س٣: علل ما يلي تعليلا علميا سليما :

أ- تتركز كتلة الذرة داخل النواة.

ب- عناصر المجموعة الواحدة متشابهة في خواصها.

اختبار تجريبى - ٣ - علوم (الوحدة الأولى)



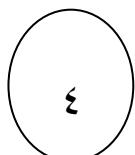
س١: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل من العبارات التالية :

- (.....) ١- المادة التي الحالة لها شكل ثابت و حجم ثابت و جزيئاتها متراكبة.
- (.....) ٢- جدول تظهر فيه خواص العناصر في نموذج متكرر و منتظم .



س٢: ضع علامة (صح) أو علامة (خطأ) أمام كل عبارة من العبارات التالية :

- (.....) ١- يتفرع من الدورة السادسة عناصر الأكتينيدات.
- (.....) ٢- يعتبر الحديد من المواد الموصلة للحرارة و الكهرباء.



س٣: علل ما يلي تعليلا علميا سليما :

أ- ذرات العناصر النبيلة لا تكون روابط بسهولة.

ب- حجم الأيون السالب أكبر من حجم الذرة.

اختبار تجريبى - ٤ - علوم (الوحدة الأولى)

٤

س١: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل من العبارات التالية :

(.....)

١- مواد تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي.

(.....)

٢- الطاقة لا تفنى و لا تستحدث من العدم .

٢

المتحف الم giojy
almanahj.com/kw

(.....)

١- يتفرع من الدورة السابعة عناصر الأكتينيدات.

(.....)

٢- يعتبر الكبريت من المواد الموصلة للحرارة و الكهرباء.

٤

س٣: اكتب أربع من أدلة حدوث تفاعل كيميائي :

- ١ -

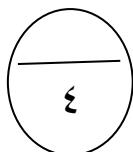
- ٢ -

- ٣ -

- ٤ -

موفقين طلابنا الغاليين

اختبار تجريبى - ٥ - علوم (الوحدة الأولى)



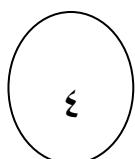
س١: أكمل الجمل التالية بما يناسبها علمياً :

- الماده التي لها شكل متغير و حجم ثابت و جزيئاتها منزلاقه تكون في الحالة
 ٢- المستوى الثاني يتتبع بـ الكترون و يستقر بـ الكترون.



س٢: ضع علامة (صح) أو علامة (خطأ) أمام كل عبارة من العبارات التالية :

- () ١- يقع عنصر الليثيوم في $3Li$ الدورة الثالثة .
 () ٢- عدد الكترونات المستوى الخارجي لعنصر النيون .. Ne 10 هو 8.



س٣: ماذا يحدث في الحالة التالية :

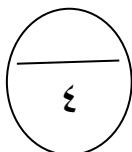
- ١- للتفاعل كلما زادت درجه حرارة المواد المتفاعله؟

.....

- ٢- للذرة عندما تفقد إلكترون.

.....

اختبار تجريبى - ٦ - علوم (الوحدة الأولى)



س١: أكمل الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- التوزيع الإلكتروني لذرة الصوديوم Na^{11} هو
 2- عند إضافة محلول اليود إلى النشا الأبيض فإن لونه يتغير إلى اللون.



س٢: اختار الإجابة الصحيحة فيما يلي:

- 1- جسيم موجب الشحنة يوجد داخل نواة الذرة :
 - إلكترون - بروتون - نيوترون

- كل ما سبق

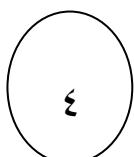
- إلكترون

- بروتون

- نيوترون

2 العلاقة بين المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة من التفاعل هي:

- كل ما سبق - عكسية - طردية - تساوي



س٣: ماذا يحدث في الحالة التالية:

- 1- وضع المزارعين مادة الايثين على المزروعات

- 2- للذرة عندما تكتسب إلكترون.

اختبار تجريبى - ٧ - علوم (الوحدة الأولى)

٤

س١: أكمل الجمل التالية بما يناسبها علمياً :

- ١- عدد الكترونات المستوى الخارجي لعنصر الفلور .. $9F$..
- ٢- عند زيادة مساحة السطح فإن سرعة التفاعل الكيميائي ..

٢



س٢: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

- ١- جسيم متعادل الشحنة يوجد داخل نواة الذرة :
- كل ما سبق - إلكترون - بروتون - نيوترون
- ٢- الطاقة لا تفني ولا تستحدث من العدم يمثل قانون :
- بقاء العنصر - بقاء الكتلة - بقاء المادة - بقاء الطاقة

٤

س٣ اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من :

- ١- ذرة المغنسيوم (12 Mg) ثم حدد موقعه في الجدول الدوري
التوزيع الإلكتروني
المجموعة
الدورة
نوع الأيون

اختبار تجريبى - ٨ - علوم (الوحدة الأولى)

۳

س ١: أكمل الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- ١ - عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى حمض الهيدروكلوريك فإن درجة الحرارة
 - ٢ - عندما تقل تركيز المتفاعلات فإن سرعة التفاعل الكيميائي

٢

موقع
المناجي الكويتية
almanahj.com/kw

س٢: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

- ## ١- احد العناصر التالية من الغازات النبيلة :

- نیون -

۲۹۰ -

- کلور

٢- جسيم سالب الشحنة يدور حول النواة بسرعة فائقة في مدارات محددة:

-كل ما سبق

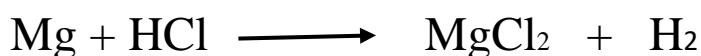
- إلكترون

پروتون -

- نیوترون -

A circle containing the Greek letter ζ.

س٢: زن المعادلات التالية:



موقين طلابنا الغاليين

اختبار تجريبى - ٩ - علوم (الوحدة الأولى)

٤

س١: أكمل الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- ١- تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري بالزيادة في
 ٢- عند إضافة محلول كلوريد الصوديوم إلى محلول نترات الفضة فإنه يتكون

٣

- س٢: أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة:

- ١- هضم الطعام - طهي الطعام - تلف الطعام - تقطيع الطعام.
 ()
 المختلف السبب

٣

س٣: قارن برسم مبسط بين حالات المادة الثلاثة:

الحالة الغازية

الحالة السائلة

الحالة الصلبة