

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



حل الدرس الأول الالكترونيات ومستويات الطاقة من الوحدة الثانية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← حلول ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-24 21:56:01

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية الاختبارات حلول عروض بوربوينت أوراق عمل
منهج انجليزي ملخصات وتقارير مذكرات وبنوك الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

أوراق عمل الدرس الثالث Selection Artificial من الوحدة الثانية منهج انسابير

1

مراجعة الوحدة الثالثة التفاعلات الكيميائية والمعادلات الكيميائية متبوعة بالحل

2

حل أسئلة مراجعة عامة للوحدة الثانية العناصر والروابط الكيميائية

3

أسئلة مراجعة عامة للوحدة الثانية العناصر والروابط الكيميائية

4

ملخص الدرس الثالث التفاعلات الكيميائية والتغيرات في الطاقة من الوحدة الثالثة

5

تفقد الذرات الإلكترونية أو تكتسبها أو تساهم بها
وتصبح مستقرة كيميائيًا مثل

A. الإلكترون.

B. الأيون.

C. الفلز.

D. الغاز النبيل.

لا ترتبط ذرات الغازات النبيلة بسهولة مع الذرات
الأخرى لأنها

A. نشطة.

B. غازية.

C. متعادلة.

D. مستقرة.

الإلكترونيات
ومستويات الطاقة

2.1

الدرس

حل مراجعة الدرس 1
الإلكترونيات ومستويات الطاقة

2025

2024

المناهج الإلكترونية

www.alamanah.com

استخدام المفردات

1. استخدم المصطلح الرابطة الكيميائية في جملة تامة.

تتكون رابطة كيميائية عندما تساهم ذرتا هيدروجين وذرة اكسجين بالالكترونات لتكوين جزيئات ماء

2. عرّف التمثيل النقطي للإلكترونات بعبارتك الخاصة.

عبارة عن نموذج يرتب الالكترونات في صورة نقاط حول رمز ذرة العنصر

3. تُسمى إلكترونات الذرة التي تشترك في تكوين الروابط الكيميائية الالكترونات التكافؤ

4. حدّد عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة كل من:
الكالسيوم، والكربون، والكبريت.

الكالسيوم : 2

الكربون : 4

الكبريت : 6

5. أي من أجزاء الذرة تتم مشاركتها أو يُكتسب أو يُفقد عند تكوين رابطة كيميائية؟

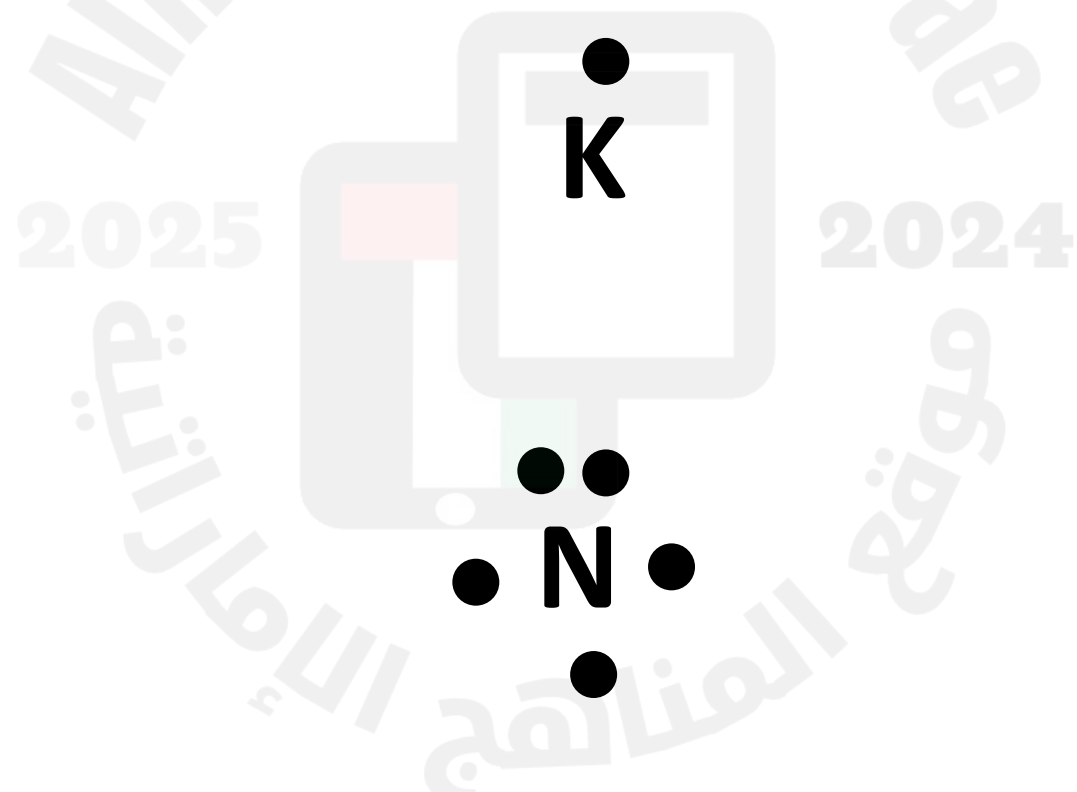
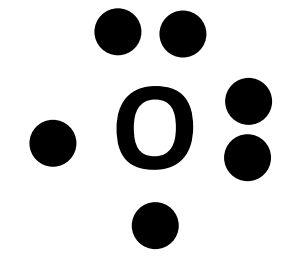
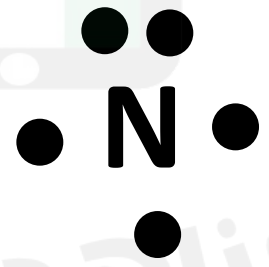
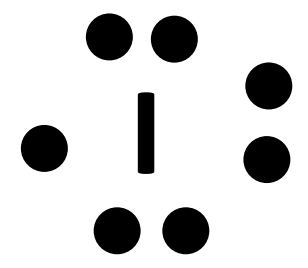
A. الإلكترون

C. النواة

B. النيوترون

D. البروتون

6. أنشئ تمثيلًا نقطيًا لإلكترونات كل من الأكسجين واليوتاسيوم واليود والنيتروجين والبريليوم.

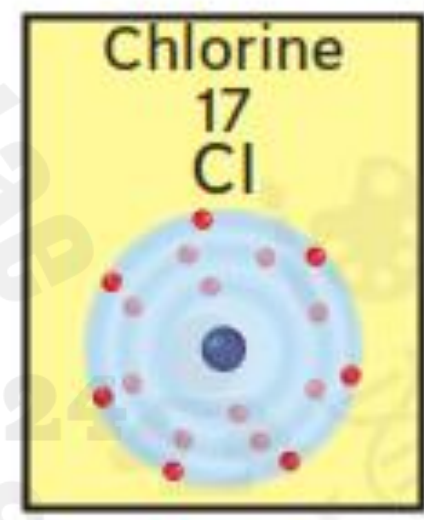


تفسير المخططات

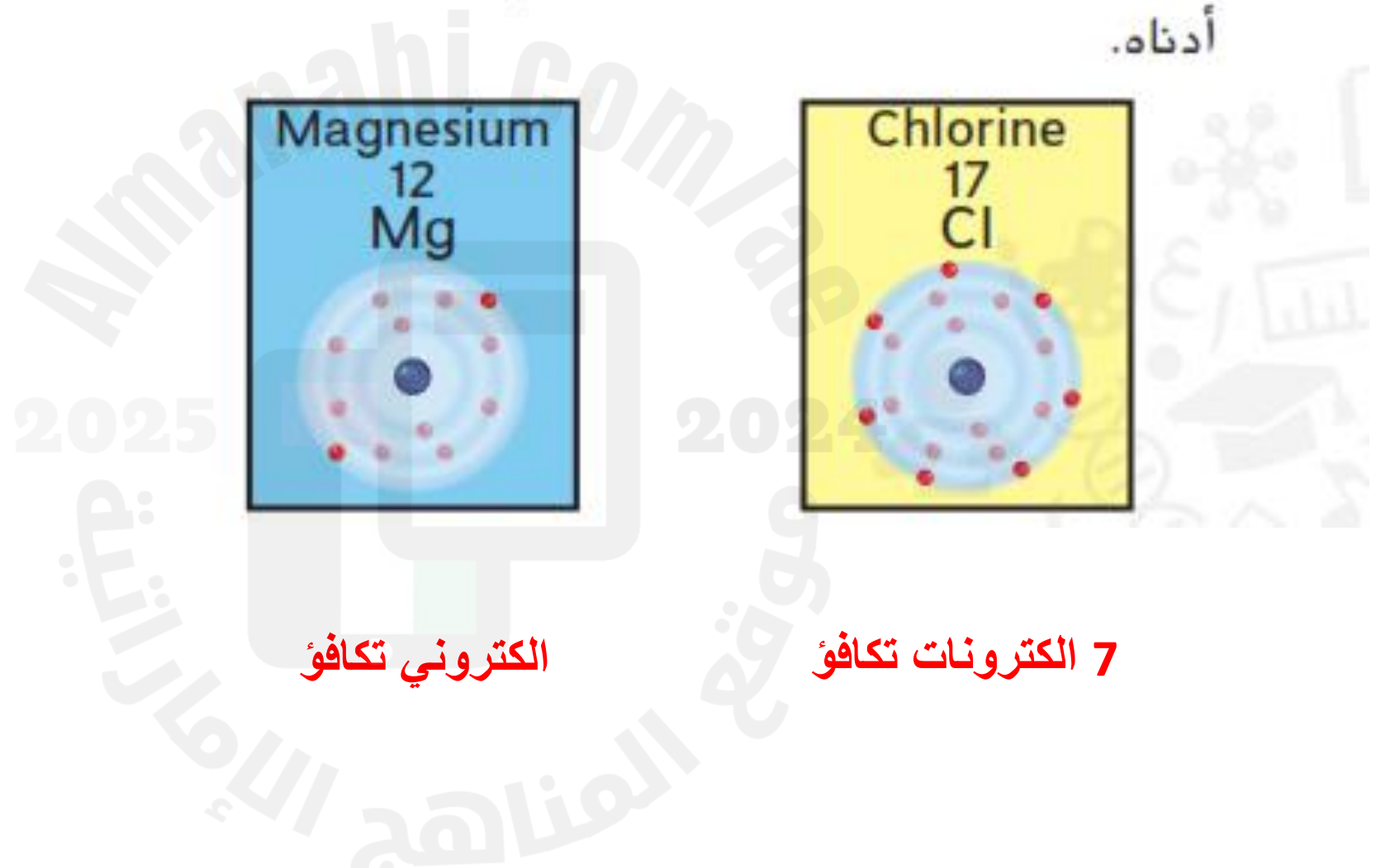
7. حدّد عدد إلكترونات التكافؤ في كل تمثيل مُبيّن أدناه.



اللكتروني تكافؤ



7 إلكترونات تكافؤ



8. تنظيم البيانات انسخ منظّم البيانات أدناه
 وإملأه لتصف تفصيلاً واحداً أو أكثر لكل مفهوم:
 طاقة الإلكترون وإلكترونات التكافؤ والذرات
 المستقرة.

في الدرس	الوصف
طاقة الإلكترونات	يتوافق بُعد الإلكترون عن النواة مع طاقته، فيكون للإلكترونات القريبة من النواة الطاقة الأقل. في حين يكون للإلكترونات البعيدة عن النواة الطاقة الأكبر.
إلكترونات التكافؤ	إن إلكترونات التكافؤ عبارة عن الإلكترونات الخارجية لذرة تشترك في تكوين الروابط الكيميائية.
ذرات مستقرة	تعتبر الذرات ذات ترتيبات إلكترونات تكافؤ مشابهة للغازات النبيلة مستقرة كيميائياً.

التفكير الناقد

9. قارن بين الكريبتون والبروم من حيث الاستقرار الكيميائي.

يكون الكريبتون أكثر استقراراً من البروم لأن ذرة الكريبتون تحتوي على ثمانية إلكترونات تكافؤ أو أربعة أزواج من النقاط في التمثيل النقطي. يمتلك البروم سبعة إلكترونات تكافؤ وإلكترون واحد غير مزدوج في التمثيل النقطي.

10. قرّر لذرة نيتروجين خمسة إلكترونات تكافؤ. كيف يمكن لذرة النيتروجين أن تصبح أكثر استقراراً من الناحية الكيميائية؟

سيحقق النيتروجين الاستقرار الكيميائي عندما يحصل على ثلاثة إلكترونات تكافؤ أو يساهم بها مما يمنحه ترتيباً خاصاً بغاز نبيل.