ورقة عمل

اتحاد الذرات

العلوم • الثالث المتوسط • الفصل الدراسي الثاني

اسم الطالب/ة:

الصف/الشعبة:

التاريخ:

الدرجة:

شرح الدرس واختباره

ملخص الدرس

■ السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

1) إلكترونات مستوى الطاقة الأخير تسمى إلكترونات (الكتلة ، التكافؤ ، النواة)

2) تتصف الغازات النبيلة بأنها (نشطة ، مستقرة ، فلزات قلوية)

3) عدد النقاط في رمز لويس لعنصر مجموعته IV هو (ثلاث ، خمس ، سبع)

■ السؤال الثاني: ضع علامة صح أو خطأ

1) تتحد الذرات لتصبح أكثر استقرارًا. ( )

2) تُرسم جميع إلكترونات الذرة في رمز لويس. ( )

3) خواص المركب تشبه خواص عناصره. ( )

4) الصيغة H_2O تعني ذرتين هيدروجين وذرة أكسجين. ( )

■ السؤال الثالث: صل كل عنصر بعدد إلكترونات تكافؤه

1) الصوديوم ..... أ) أربعة

2) الكربون ..... ب) واحد

3) الأكسجين ..... ج) ستة

■ السؤال الرابع: أكمل الفراغ

1) تُسمى القاعدة التي تسعى فيها الذرات إلى ثمانية إلكترونات قاعدة .....

2) يتكوّن ملح الطعام من اتحاد الصوديوم مع .....

بعد الحل: راجع شرح الدرس واختبر نفسك

امسح الرمز أو زر edu.wrgat.com