ورقة عمل

الخصائص الكيميائية

العلوم • السادس الابتدائي • الفصل الدراسي الثاني

اسم الطالب/ة:

الصف/الشعبة:

التاريخ:

الدرجة:

شرح الدرس واختباره

ملخص الدرس

■ السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

1) تحمّر الأحماض ورق (تباع الشمس ، الترشيح ، الكتابة)

2) الرمز الكيميائي للحديد هو (H ، O ، Fe)

3) المحلول الذي يكون رقمه الهيدروجيني أكبر من ٧ هو (قاعدة ، حمض ، متعادل)

■ السؤال الثاني: ضع علامة صح أو خطأ

1) الذهب فلز نشط يصدأ بسرعة. ( )

2) الصابون قاعدة. ( )

3) الماء مركب. ( )

4) نتذوق المحاليل في المختبر لنعرف نوعها. ( )

■ السؤال الثالث: صل كل مصطلح بمعناه

1) الكاشف ..... أ) مزج حمض مع قاعدة فتتعادل خواصهما

2) التعادل ..... ب) مادة يتغير لونها بتغير نوع المحلول

3) المركب ..... ج) مادة تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر

■ السؤال الرابع: أكمل الفراغ

1) الفلز الذي لا يصدأ ويحتفظ بلمعانه هو .....

2) الماء الصافي محلول .....

بعد الحل: راجع شرح الدرس واختبر نفسك

امسح الرمز أو زر edu.wrgat.com