

أسئلة مراجعة الدرس الأول

خصائص الحموض والقواعد

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: ما الأساس الذي اعتمد عليه في تصنيف المركبات إلى حمضية وقاعدية؟

السؤال الثاني:

أوضح المقصود بكل من:

أ- الحمض.

ب- القاعدة.

ج- الكاشف.

د- الرقم الهيدروجيني.

السؤال الثالث:

أفسر:

أ- MgO الخصائص القاعدية لأكسيد المغنيسيوم .

ب- التعامل بحذر شديد مع الحموض والقواعد الصناعية، وعدم لمسها أو شمها أو تذوقها.

السؤال الرابع:

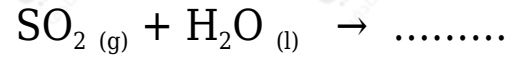
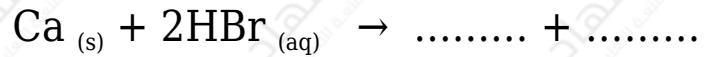
pH = 14	محلولٌ A
pH = 9	محلولٌ B

أستنتج: أدرس المعلومات في الجدول المجاور التي تخص المحلولين A و B المتساويين في التركيز، ثم أستنتج أكبر عدد من المعلومات تتعلق في خصائص كل

منهما.

السؤال الخامس:

أكمل المعادلات الآتية:



السؤال السادس:

أستنتج: يمثل الشكل المجاور ألوان كاشف البروموثايمول الأزرق في الوسط الحمضي والمتعادل والقاعدي بالترتيب من اليسار إلى اليمين. أحدد لون الكاشف في كل من المحاليل الآتية:



أ- pH - محلول الرقم الهيدروجيني له 4 .

ب- محلول مبيض الغسيل.

ج- Li_2O - محلول في الماء.

د- الماء المقطر.

السؤال السابع:

أقيم: كتبت إحدى الطالبات على اللوح: جميع المركبات التي تحتوي على ذرة هيدروجين أو أكثر هي حموض. أوضح رأيي في الجملة، هل هي صحيحة أم غير صحيحة، وأبرر إجابتي باستخدام أمثلة.