

## 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- درجة التآين.

ب- الكاشف.

ج- 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.

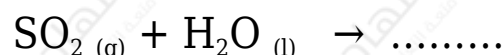
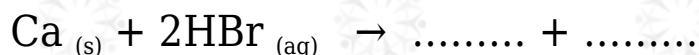
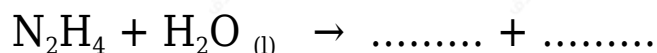
#### السؤال الرابع:

pH = 14	محلول A
pH = 9	محلول 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-  $\text{Li}_2\text{O}$  - محلول في الماء.

د- الماء المقطر.

## السؤال السابع:

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