

# أسئلة مراجعة الدرس الأول خصائص الحموض والقواعد

# السؤال الأول:

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

## السؤال الثاني:

أوضّح المقصود بكل من:

أ- درجة التأين.

ب- الكاشف.

ج- الرقم الهيدروجيني.

# السؤال الثالث:

#### أفسر:

MgOأ- الخصائص القاعدية لأكسيد المغنيسيوم .

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

# السؤال الرابع:

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.

1/2



#### السؤال الخامس:

## أكمل المعادلات الآتية:

$$N_2H_4 + H_2O_{(l)} \rightarrow ..... + .....$$
 $Ca_{(s)} + 2HBr_{(aq)} \rightarrow ..... + .....$ 
 $SO_{2 (g)} + H_2O_{(l)} \rightarrow .....$ 

### 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:



. 4 أ- محلول الرقم الهيدروجيني لهpH

ب- محلول مبيض الغسيل.

ج- محلول في الماء.  ${
m Li}_2{
m O}$ 

د- الماء المقطر.

#### السؤال السابع:

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

2/2