

## أسئلة درس: وزن معادلات الأكسدة و الاختزال

1- في الخطوة الاولى نوزن جميع الذرات ماعدا:

أ- الأكسجين و الهيدروكسيد

ب- الهيدروكسيد و الهيدروجين

ج- الأكسجين و الهيدروجين

2- يتم وزن الأكسجين بإضافة جزيء  $H_2O$  عن كل ذرة أكسجين ناقصة في الطرف.....(الوسط قاعدي)

أ- الطرف الناقص

ب- الطرف الكامل

ج- الطرفين

3- يتم وزن الهيدروجين بإضافة جزيء  $H^+$  عن كل ذرة هيدروجين ناقصة في الطرف.....(الوسط حمضي)

أ- الطرف الناقص

ب- الطرف الكامل

ج- الطرفين

4- في الوسط الحمضي يتم وزن الهيدروجين بإضافة ذرات هيدروكسيد في الطرف الناقص.

5- أوجد عدد تأكسد الهيدروجين في المركب  $\text{NO}_2$

(O=-4)

أ- -2

ب- -4

ت- +4