



موازنة تفاعلات الأكسدة والاختزال في الوسط القاعدي

شبكة منهاجي التعليمية

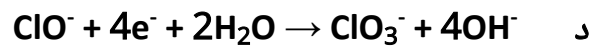
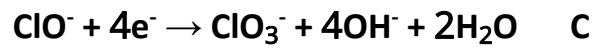
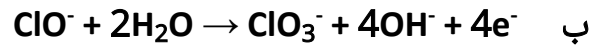
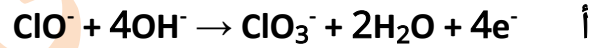
إعداد: أ. أحمد الحسين

1 في نصف تفاعل الاختزال:  $\text{OCl}^- + \text{H}_2\text{O} + xe^- \rightarrow \text{Cl}^- + 2\text{OH}^-$  تكون قيمة (x) هي:

أ 1 ب 2

ج 3 د 4

2 معادلة نصف التفاعل الموزونة التي تمثل تحول  $(\text{ClO}^-)$  إلى  $(\text{ClO}_3^-)$  في الوسط القاعدي هي:



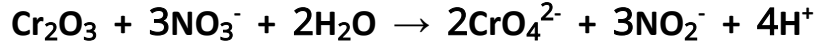
3 الإلكترونات التي يفقدها حمض الستريك في الوسط القاعدي في التحول  $(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 \rightarrow \text{CO}_3^{2-})$

عددها يساوي:

أ (18) ب (12)

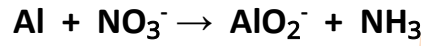
ج (6) د (3)

4 عدد مولات OH<sup>-</sup> اللازم إضافتها إلى طرفي المعادلة الآتية لموازنتها في الوسط القاعدي يساوي:



أ 2 ب 4 ج 6 د 8

5 عدد مولات OH<sup>-</sup> اللازم إضافتها إلى طرفي المعادلة لموازنتها في وسط قاعدي يساوي:



أ 3 ب 4 ج 5 د 6

6 نصف التفاعل الآتي يحدث في وسط قاعدي:



عدد مولات (OH<sup>-</sup>) اللازمة لموازنة نصف التفاعل في الوسط القاعدي يساوي:

أ 2 ب 3 ج 4 د 5

### إجابات الأسئلة

الفقرة	1	2	3	4	5	6
رمز الإجابة	ب	أ	أ	ب	ج	د