

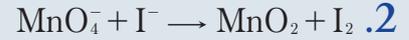
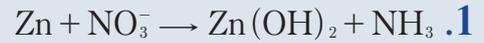
سادساً: لديك الزوجان المعدنيان Pb/Pb^{2+} .المطلوب:

1. اكتب نصفي تفاعل الأكسدة والإرجاع المُعَبَّرَين عن تفاعل كلٍّ منهما، اعتماداً على السلسلة الكهركيميائية.
2. حدّد العامل المؤكسد والعامل المُرجِع.
3. استنتج المُعادلة المُمثَّلة للتفاعل الكلي الحاصل.

سابعاً: وازن المُعادلتين الآتيتين، اعتماداً على مفهومَي الأكسدة والإرجاع في وسطٍ حمضيّ:



ثامناً: وازن المُعادلتين الآتيتين، اعتماداً على مفهومَي الأكسدة والإرجاع في وسطٍ أساسيّ:



تفكير ناقذ

يأخذ النتروجين في مُركَّب نترات الأمونيوم NH_4NO_3 رقمَي أكسدةٍ، ما هما؟

أبحث أكثر

للكروم أرقامُ أكسدةٍ مُختلفة، فالكروم الخماسيُّ لونه برتقاليّ، بينما الكروم الثلاثيُّ لونه أخضر، لذلك تميّزُ مركّباتُ الكروم بالألوان المُختلفة، لهذا اشتقَّ اسمُ العنصرِ من الكلمة اليونانية chroma التي تعني اللون. أبحثُ في سببِ تشكّلِ الألوان المُختلفة في محاليل الكروم.

