

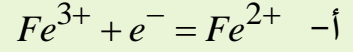
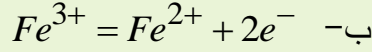
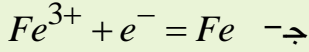
القسم:

اللقب:

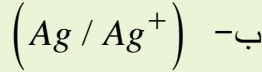
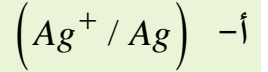
الإسم:

ضع الإشارة (X) في الحجرة المناسبة (أو الحجرات) للجواب (أجوبة) الصحيح (ة):

1. المعادلة النصفية الالكترونية المرفقة بالثنائية (Fe^{3+} / Fe^{2+}) هي:



2. الثنائية (Ox / Red) المرفقة بالمعادلة النصفية الالكترونية $Ag^{+} + e^{-} = Ag$ هي:



3. حسب المعادلة النصفية الالكترونية $Cu^{2+} + 2e^{-} = Cu$ ، فإن شاردة النحاس Cu^{2+} هي:

أ- الأساس

ب- المؤكسد

ج- المرجع

4. حسب المعادلة النصفية الالكترونية $2H^{+} + 2e^{-} = H_2$ ، فإن ثنائي الهيدروجين يخضع إلى تفاعل:

أ- أكسدة

ب- إرجاع

ج- حمض - أساس

5. من أجل معرفة ما هو المؤكسد أو المرجع في ثنائية (Ox / Red)، يجب:

أ- أن ننظر بكل بساطة إلى شكل كتابة

ب- أن ننظر بكل بساطة إلى شكل كتابة

ج- كتابة المعادلة النصفية الالكترونية

الثنائية حيث يكتب دائما المؤكسد على

الثنائية حيث يكتب دائما المرجع على

المرفقة بالثنائية بحيث يكتب دائما

اليسار في هذه الثنائية.

اليسار في هذه الثنائية.

المؤكسد من جهة الالكترونيات.

6. المؤكسد هو فرد كيميائي قادر على:

أ- التخلي عن الكترون واحد أو أكثر

ب- اكتساب عن الكترون واحد أو أكثر

ج- التخلي عن بروتون واحد أو أكثر

7. يمكن أن يكون الفرد الكيميائي:

أ- إما مرجعا وإما مؤكسدا لكن أبدا الاثنين

ب- مرجعا ومؤكسدا في آن واحد، لكنه

في هذه الحالة ينتمي الفرد الكيميائي على

معا.

الأقل إلى ثنائيتين.

8. ينشأ مرور التيار الكهربائي في محلول عن:

أ- الحركية الحرارية.

ب- التأثير المتبادل بين الشوارد.

ج- التوتر المطبق بين المسريين.

9. حاملات الشحنات في المحلول المائي الشاردي هي:

أ- الشوارد.

ب- جزيئات الماء.

ج- الالكترونات.

10. الناقلية النوعية σ لمحلول كلور الصوديوم تركيزه المولي C حيث $(C < 10^{-2} mol / L)$ تعطى بالعلاقة:

أ- $\sigma = (\lambda_{Na^{+}} + \lambda_{Cl^{-}}).C$

ب- $\sigma = (\lambda_{Na^{+}} . \lambda_{Cl^{-}}).C$

ج- $\sigma = (\lambda_{Na^{+}} - \lambda_{Cl^{-}}).C$

