المتابعة الزمنية لتحول كيميائي في وسط مائي

الإسم: اللقب: القسم:

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

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

أ- $Fe^{3+}+e^{-}=Fe^{2+}$	ب- $Fe^{3+}=Fe^{2+}+2e^{-}$	جـ- $Fe^{3+}+e^{-}=Fe$

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

أ- $\left(Ag^{+}/Ag\right)$	ب- $\left(Ag/Ag^{+}\right)$	

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

أ- الأساس	ب- المؤكسد	جـ- المرجع

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

أ- أكسدة	ب- إرجاع	جـ- حمض - أساس

5. من أجل معرفة ما هو المؤكسد أو المرجع في ثنائية $(Ox/\mathrm{Re}d)$، يجب:

أ- أن ننظر بكل بساطة إلى شكل كتابة الثنائية حيث يكتب دائما المؤكسد على اليسار في هذه الثنائية.	ب- أن ننظر بكل بساطة إلى شكل كتابة الثنائية حيث يكتب دائما المرجع على اليسار في هذه الثنائية.	جـ- كتابة المعادلة النصفية الالكترونية المرفقة بالثنائية بحيث يكتب دائما المؤكسد من جهة الالكترونات.

6. المؤكسد هو فرد كيميائي قادر على:

أ- التخلي عن الكترون واحد أو أكثر	ب- اكتساب عن الكترون واحد أو أكثر	جـ- التخلي عن بروتون واحد أو أكثر

7. يمكن أن يكون الفرد الكيميائي:

أ- إما مرجعا وإما مؤكسدا لكن أبدا الاثنين معا.	ب- مرجعا ومؤكسدا في آن واحد، لكنه في هذه الحالة ينتمي الفرد الكيميائي على الأقل إلى ثنائيتين.	

8. ينشأ مرور التيار الكهربائي في محلول عن:

أ- الحركية الحرارية.	ب- التأثير المتبادل بين الشوارد.	جـ- التوتر المطبق بين المسريين.

9. حاملات الشحنات في المحلول المائي الشاردي هي:

أ- الشوارد.	ب- جزيئات الماء.	جـ- الاكترونات.

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

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

من إعداد الأستاذ بوزيان زكرياء
www.dzphysique.com
07-80-51-60-75

Bouzianedz48 Bouzianezaki Prof.zakidz48 Zakidz48