**الجمهورية الجزائرية الديموقراطية الشعبية**

**منصة ديزاد فيزيك** **السنة الدراسية 2025 – 2026**

**الشعبة: بكالوريا كل الشعب**

**تقويم تشخيصي في مادة: العلوم الفيزيائية** **الإسم واللقب:** .....

اختر الإجابة (أو الإجابات الصحيحة):

| | | |
|---|---|---|
| **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 $\sigma$ 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- $\sigma=\left(\lambda_{Na^+}-\lambda_{Cl^-}\right).C$ |