



مديرية التربية والتعليم – لواء الجامعة

مدرسة علي رضا الركابي الأساسية للبنين

المبحث : الكيمياء

امتحان نهاية الفصل الدراسي الثاني 2026/2025

الصف : التاسع

الشعبة (.....)

الاسم :

(20 علامة)

س1 : املأ الفراغ بالكلمات الآتية :

(الطلاء الكهربائي \ البطاريات الجافة \ محلول كهرلي \ صدأ الحديد \ الملح \ الجلفنة \ خلايا التحليل الكهربائي \ التأكسد \ العامل المختزل \ أكسيد الفلز)

1. مركب ينتج من تفاعل الأكسجين مع الفلز.
2. يتكون نتيجة تفاعل فلز الحديد مع الأكسجين بوجود الماء (الرطوبة).
3. مركب ينتج من تفاعل الحمض مع القاعدة أو الفلز.
4. تغطية الحديد بطبقة من فلز آخر أكثر نشاطاً من الحديد ويحميه من التآكل.
5. عملية فقد الإلكترونات خلال التفاعل الكيميائي.
6. المادة التي تتأكسد في أثناء التفاعل وتسبب اختزال غيرها.
7. محلول يحتوي أيونات موجبة وسالبة.
8. من التطبيقات على الخلايا الجلفانية
9. ترسيب طبقة رقيقة من المادة المراد الطلاء بها سطح المادة المراد طلاؤها.
10. خلية كهرو كيميائية تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة كيميائية.

(5 علامات)

س2 : رتب الفلزات الآتية من الأقل نشاطاً إلى الأعلى نشاطاً :

(الألمنيوم \ الهيدروجين \ الرصاص \ الليثيوم)

س3: أكمل المعادلات التالية للتفاعلات الممكن حدوثها ثم وازنها :

(5 علامات)

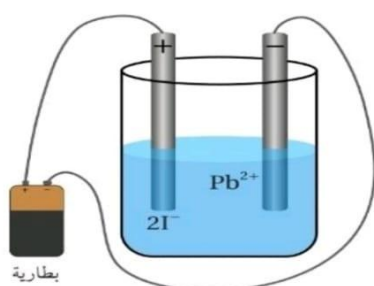


س4: حدّد المادة التي تأكسدت والمادة التي اختزلت ثم اكتب نصف تفاعل التأكسد ونصف تفاعل الاختزال : (6 علامات)



س5 : أدرس الشكل التالي ثم أجب عما يليه :

(4 علامات)



1. ما نوع الخلية في الشكل ؟

2. حدد المصعد والمهبط على الشكل وبين إشارة كل منهما.

مع أمنياتي لكم بالنجاح

أ. نزار كنعان