



مديرية التربية والتعليم – لواء الجامعة

مدرسة علي رضا الركابي الأساسية للبنين

المبحث : الكيمياء

امتحان نهاية الفصل الدراسي الثاني 2023/2022

الصف : التاسع

الشعبة (.....)

الاسم :

(20 علامة)

س1 : املأ الفراغات بالكلمات الآتية :

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

1. مركب ينتج عن تفاعل الفلز مع الأكسجين.
2. يتكون نتيجة تفاعل فلز الحديد مع غاز 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 الغلفانية
9. ترسيب طبقة رقيقة من المادة المراد الطلاء بها سطح المادة المراد طلاؤها.
10. خلية كهروكيميائية تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة كيميائية.

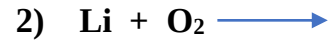
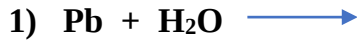
(5 علامات)

س2 : أ) رتب الفلزات التالية من الأقل نشاطاً إلى الأعلى نشاطاً :

(الألمنيوم ، الهيدروجين ، الرصاص ، الليثيوم)

(5 علامات)

ب) أكمل المعادلات التالية للتفاعلات الممكن حدوثها ثم وازنها :



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



(4 علامات)

د) أدرس الشكل التالي ثم أجب عما يليه :

1. ما نوع الخلية في الشكل ؟

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

