



برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الأستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات مساعد الوزير لشئون تطوير المناهج التعليمية
والمشرف على الإدارة المركزية لتطوير المناهج
د/ أكرم حسن

الأسبوع
(٣)



الصف الثالث الإعدادي

التقييمات الأسبوعية

الفصل
الدراسي الثاني

لجنة الأعداد والمراجعة
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

إشراف علمي
مستشار العلوم
د / عزيزة رجب خليفة

الدرس الأول : التفاعلات الكيميائية تفاعلات الاكسدة والاختزال

السؤال الاول : اكتب المصطلح العلمي :

- ١- عملية كيميائية تكتسب فيها ذره العنصر الكترولون أو أكثر
- ٢- المادة التي تفقد الكترولون أو أكثر اثناء التفاعل الكيميائي
- ٣- المادة التي تنتزع الاكسجين أو تعطى الهيدروجين

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- ١- العملية التي تفقد فيها ذرة العنصر الكترولون او اكثر تعرف بعملية
- ٢- المادة التي تعطى الاكسجين او تنتزع الهيدروجين تسمى
- ٣- في تفاعلات الاكسدة و الاختزال تعمل الفلزات كعوامل و اللا فلزات كعوامل

السؤال الثالث :- علل لما يأتي :-

- ١- تفاعل الصوديوم مع الكلور تحدث به عملية اكسدة على الرغم من عدم وجود اكسجين
- ٢- تفاعل الالمونيوم مع حمض الهيدروكلوريك اعنف من تفاعل الخارصين مع حمض الهيدروكلوريك
- ٣- تعمل الفلزات كعوامل مختزلة و اللا فلزات كعوامل مؤكسدة

السؤال الرابع : أجب عما يلي :

- أ- اكتب معادلة امرار غاز الهيدروجين على أكسيد النحاس الساخن ثم أجب عما يلي :
- ١- يتأكسد ويصبح عامل
 - ٢- يختزل ويصبح عامل

ب- قارن بين : عملية الاكسدة والاختزال حسب المفهوم التقليدي .

ج- قارن بين العامل المؤكسد والعامل المختزل حسب المفهوم الالكتروني .

إدارة تنمية مادة العلوم

2024 - 2025