



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 الاداءات المنزلية

الفصل
الدراسي الثاني

لجنة الأعداد والمراجعة
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي
مستشار العلوم
د / عزيزة رجب خليفة

الدرس الأول : التفاعلات الكيميائية

تفاعلات الأكسدة والاختزال

السؤال الأول : ضع علامة [X] أو [✓] :-

- ١- تحدث تفاعلات الأكسدة و الاختزال منفردة
- ٢- الأكسدة عملية كيميائية يفقد فيها العنصر الكترون أو أكثر
- ٣- تتحول ذرة الكلور الى أيون كلوريد عندما تفقد الكترون تكافؤها
- ٤- تحول Fe^{+3} الى Fe^{+2} يعتبر عملية اختزال

أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- ١- عند تفاعل الصوديوم مع الكلور يحدث للصوديوم عملية
- ٢- العامل المؤكسد هو الكترون او اكثر بينما العامل المختزل هو
- ٣- تحول الماغنسيوم الى ايون ماغنسيوم عملية بينما تحول الأكسجين الى ايون اكسجين عملية
- ٤- اتحاد المادة بالهيدروجين عملية بينما فقد الاكسجين عملية

السؤال الثاني : علل لما يأتي:-

- ١- عملية الأكسدة و الاختزال عمليتان متلازمتان
- ٢- تعمل معظم الفلزات كعوامل مختزلة بينما تعمل معظم اللافلزات كعوامل مؤكسدة