

المستوى : 2 عت، تر، ر

الحصة : نظري

المجال : المادة وتحولاتها

المدة : 1 سا

الوحدة : تعيين كمية المادة بواسطة المعايرة

الأستاذة : باشا.ر

الموضوع :

الأكسدة والإرجاع

الكفاءات المستهدفة : *1- يميز بين المؤكسد والمرجع .

*2- يكتب المعادلة النصفية للأكسدة والنصفية للإرجاع، ويفسرهما على

أساس الانتقال الالكتروني.

*3- يستخرج الثنائية (مؤكسد/مرجع).

المدة	مراحل الدرس	مايقوم به الأستاذ	ما يقوم به التلميذ
15د	<u>*1- الأكسدة والإرجاع :</u> <u>نشاط 1 : مفهوم المؤكسد والمرجع .</u>	- تقديم بطاقة التلميذ. - يشرح التجربة.	- الملاحظة ومن ثمة تفسير التغير اللوني الحاصل وعلاقته بالتغير في البنية الالكترونية للذرة المتفاعلة. - ترجمة الملاحظة السابقة لمعادلة
15د	<u>نشاط 2 : تحديد المؤكسد والمرجع</u>	- يطلب منهم محاولة كتابة المعادلة المنمجة للتحويل الحاصل . - على ضوء ما سبق يعطي لهم مفهومين للمؤكسد والمرجع . يقوم بشرح التجربة ، ثم يطلب منهم تحديد المؤكسد والمرجع انطلاقا من تعريفهما.	يحدد المؤكسد والمرجع في هذه التجربة.

5د <u>2* - مفهوم الثنائية)</u> <u>مؤكسد/مرجع)</u>	من خلال المعادلة النصفية للأكسدة (الإرجاع) يبين انه يمكن الانتقال من المؤكسد نحو المرجع والعكس	
20د <u>تقويم :</u>	-يكتب التقويم على السبورة - يطلب منهم نقل الدرس على الكراريس.	- يستخرج الثنائية (مؤكسد /مرجع) انطلاقا من المعادلتين النصفيتين للأكسدة والإرجاع. يطبق ما فهمه لأجل حل التقويم . كتابة الدرس على الكراس.

<u>ملاحظات :</u> - - -	<u>الادوات والمواد المستعملة :</u> - بيشر . - محلول ($Ag^+ ; NO_3^-$) - قطعة نحاس - محلول ($Cu^{+2} SO_4^{-2}$) - قطعة من الزنك
<u>التقديرات :</u> - - -	<u>المراجع:</u> - المنهاج ، الكتاب المدرسي - دليل الاستاذ ، الوثيقة المرافقة . -الانترنت