بطاقة تقنية للحصة

المجـــــــال: المادة و تحولاتها المؤسســـــــة: ثانوية محمد بن تفتيفة
الوحـــــــدة: تعيين كمية المادة بواسطة المعايرة. القســـــــم: ثانية ثانوي ر + ت ر
الموضـــــوع: المعايرة بواسطة قياس الناقلية في التفاعلات أكسدة ارجاعية المـــــــدة : 2سا

مؤشرات الكفاءة أوالكفاءة المستهدفة:
-التعرف على نقطة التكافؤ في تفاعل أكسدة إرجاع عن طريق قياس الناقلية.
-حساب تركيز محلول I_2 بواسطة معايرته بمحلول($2Na^+ + S_2O_3^{2-}$) معلوم التركيز.

الأدوات و الاجهزة: حامل – مخلاط مغناطيسي – محرك مغناطيسي . **الزجاجيات**

المواد الكيميائية : محلول ثنائي اليود و محلول($2Na^+ + S_2O_3^{2-}$) . بيشر-سحاحة مدرجة- ماصة

المـــدة	ما يقـــوم به الأستـــاذ	ما يقـــوم به التـــــــلميذ
15د	- يعرف المؤكسد و المرجع.	-ينقسم التلاميذ إلى مجموعات لانجاز العمل التجريبي.
20د	- مساعدة و توجيه و إرشاد التلاميذ.	- ينجزون التجربة و يسجلون النتائج في الجدول.
20د	- مراقبة عمل التلاميذ مع التوجيه.	- يملؤون الجدول باستخدام علاقات فيزيائية.
20د	- مناقشة البيان.	- رسم البيان $G=f(V_r)$
15د	- مراقبة عمل التلاميذ مع التوجيه	- يرسمون جدول التقدم.
20د	- مراقبة عمل التلاميذ مع التوجيه.	- يستنتجون علاقات من جدول التقدم.
10د	- مساعدة و توجيه و إرشاد التلاميذ.	- حساب تركيز محلول ثنائي اليود $I_{2(aq)}$

النقـــد الذاتـــي:

المراجع:

المنهاج, الوثيقة المرافقة, الكتاب المدرسي, وثائق من شبكة الانترنت.

WWW.DZPEN.COM | قلم الجزائر