ثانويـة المجاهـد محمـد الصديـق بـن يحيـى - البلاعـة	السنـة الدراسيـة: 2013- 2014	الـملاحظـة
المستوى: السنـة الثالثـة ثانـوي (ع ت ، ت ر)	الأستـاذ: جفـال-م	

تقويـــــم تشخـيـصـــــي

الاسم:.....	اللقب:.....	القسم:.....

التمريـن الأول: تركيز محلول مائي و كمية المـادة

- علاقة كمية المـادة بالكتلة في حالة صلب أو سائل أو غاز: .....

.....

- علاقة كمية المادة بحجم غاز : .....

.....

- علاقة التركيز المولي : .....

.....

- علاقة التركيز الكتلي : .....

.....

- العلاقة بين التركيز المولي والتركيز الكتلي: .....

.....

- علاقة التركيز المولي بدرجة النقاوة والكثافة: .....

.....

- قانون التمديد : .....

.....

- معامل التمديد F : .....
- القانون العام للغاز المثالي: .....

التمرين الثاني: جدول التقدم، و تقدم التفاعل

- تقدم التفاعل :.....
- جدول التقدم : نعتبر التحول الكيميائي المنمذج بالمعادلة الكيميائية الآتية : $aA + bB \rightarrow cC + dD$

- ماذا تمثل الرموز A, B, C, D ..... و a, b, c, d .....

- أنجز جدول التقدم للتحول الكيميائي السابق:

- المتفاعل المحد هو : .....
- التقدم الأعظمي ..... هو: .....
- التقدم النهائي..... هو: .....

التمريـــن الثالـــث: الناقليـــة الكهربائيـــة

- علاقة الناقلية G: .....
- علاقة أخرى للناقلية G : .....

.....

- علاقة التركيز المولي C بالناقلية النوعية σ للمحلول :.....

.....

- علاقة الناقلية النوعية المولية λ لمحلول شاردي بدلالة λ_{X^+} للشاردة الموجبة و λ_{X^-} للشاردة السالبة :.....

.....

- في الحالة العامة عندما يكون المحلول الشاردي يحتوي على عدة شوارد موجبة و سالبة فتكون :

أ ـ الناقلية النوعية المولية λ للمحلول : .....

ب ـ الناقلية النوعية σ للمحلول: .....

التمريـــن الرابـــع: تفاعـــلات الأكسدة الإرجاعيـــة

عرف ما يلـــي:

- المؤكسِد:.....
- المرجِع : .....
- الأكسدة : .....
- الإرجاع: .....
- أكمل الجـــدول التالـــي:

المعادلة النصفيـــة الإلكترونيـــة	المؤكسِـــد	المرجِع	الثنائية(ox/réd)
.....	.....	.....	(H_2O_2/H_2O)
.....	Zn^{2+}	Zn	.....
.....	.....	.....	(MnO_4^-/Mn^{2+})
$I_2 + 2\,e^- = 2\,I^-$	.....	.....	.....

- أذكر مبدأي الانحفاظ في التفاعلات الكيميائية:

.....

.....