

الملاحظة	المستوى الدراسي: السنة الثالثة ثانوي.	مديرية التربية لولاية:
	شعبة: علوم تجريبية، تقني رياضي ورياضات.	ثانوية:
	المدة: 45 دقيقة.	الموسم الدراسي: 2021/2020

اللقب: الاسم: القسم:

- تقويم تشخيصي -4-

الجزء الأول: تركيز محلول مائي وكمية المادة.

1- علاقة كمية المادة بالكتلة:

في حالة صلب: في حالة سائل: في حالة غاز:

2- علاقة كمية المادة بحجم غاز: - القانون العام للغاز المثالي:

3- علاقة التركيز المولي: - علاقة التركيز الكتلي:

4- العلاقة بين التركيز المولي والتركيز الكتلي:

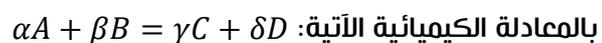
5- علاقة التركيز المولي بدرجة النقاوة والكثافة:

6- قانون التمديد: معامل التمديد F :

الجزء الثاني: جدول التقدم وتقدم التفاعل.

1- تقدم التفاعل هو:

2- جدول التقدم: نعتبر التحول الكيميائي المنمذج



- ماذا تمثل الرموز A, B, C و D ?

- ماذا تمثل الرموز α, β, γ و δ ?

- انجز جدول تقدم للتحويل الكيميائي السابق.

3- المتفاعل المحد هو:

.....

4- التقدم الأعظمي هو:

5- التقدم النهائي هو:

الجزء الثالث: الناقلية الكهربائية.

1- علاقة الناقلية G هي: علاقة أخرى:

2- علاقة التركيز المولي C بالناقلية النوعية σ للمحلول:

3- في الحالة العامة عندما يكون المحلول الشاردي يحتوي على عدّة شوارد موجبة وسالبة فتكون:

- الناقلية النوعية σ للمحلول:

1- عرّف ما يلي:

- المؤكسد:

-الأكسدة:

- المرجع:

-الارجاع:

2- أذكر مبدئي الإنحفاظ في التفاعلات الكيميائية:

.....

.....

الثنائية (Ox/Red)	المرجع	المؤكسد	المعادلة النصفية الالكترونية
(H_2O_2/H_2O)			
	Zn	Zn^{+2}	
(MnO_4^-/Mn^{+2})			
			$I_{2(aq)} + 2e^- = 2I_{(aq)}^-$