

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: .....

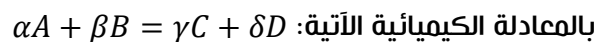
5- علاقة التركيز المولي بدرجة النقاوة والكثافة: .....

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  $\alpha, \beta, \gamma$  و  $\delta$ ? .....

- 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  $\sigma$  للمحلول: .....

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

- الناقلية النوعية  $\sigma$  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	$Zn^{+2}$	
$(MnO_4^-/Mn^{+2})$			
			$I_{2(aq)} + 2e^- = 2I_{(aq)}^-$