

التحول الكمي

التفاعل النوعي

تفاعل كمي

معادلات التفاعل الكمي  $\rightarrow$  الموازنة

ما هو الهدف من الموازنة : تحقيق مبدأ حفظ الكتلة انخفاض نوع  
وعدد الذرات



منطقة التقييم الإلكتروني

**التمرين الأول: (10 ن)**

يتفاعل أحادي أكسيد الكربون مع أكسيد الحديد الثلاثي  $Fe_2O_3$  متحولاً إلى غاز ثاني أكسيد الكربون و يتشكل أكسيد الحديد المغناطيسي  $Fe_3O_4$

1. أكمل الجدول التالي:

الأنواع الكيميائية (عيانيا)	الأفراد الكيميائية (مجهرية)	الجملة الكيميائية قبل التفاعل	الجملة الكيميائية بعد التفاعل
		$CO + Fe_2O_3$	$CO_2 + Fe_3O_4$
		أحادي أكسيد الكربون + أكسيد الحديد الثلاثي	ثاني أكسيد الكربون + أكسيد الحديد المغناطيسي

2. كيف يمكن الكشف عن الغاز المطلق؟

3. اكتب معادلة التفاعل الحاصل مع كتابة الحالة الفيزيائية.

الحل:  
2 - نكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون بتحرير الغاز المنطلقة في راحة

الكلس (ماء كبير) فيعكس

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

