

الاسم:

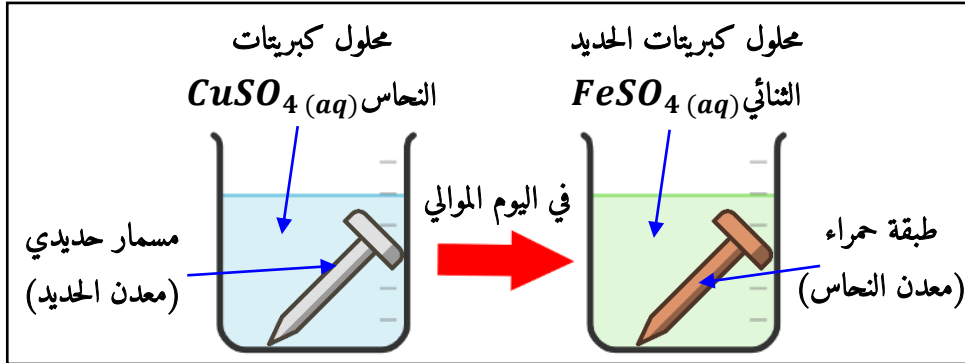
اللقب:

القسم:

العلامة

التمرين الأول:

الجزء الأول: في حصة الأعمال المخبرية قام التلاميذ بمساعدة من أستاذهم وبعد أخذ الاحتياطات الأمنية اللازمة بوضع مسمار حديدي في بيشر يحتوي على محلول كبريتات النحاس $CuSO_4(aq)$ ، وفي اليوم الموالي لاحظ التلاميذ تشكل طبقة حمراء (معدن النحاس) على المسمار وتشكل محلول جديد هو محلول كبريتات الحديد الثنائي $FeSO_4(aq)$.

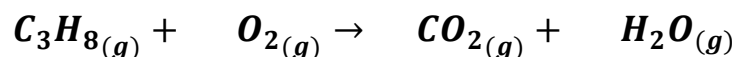
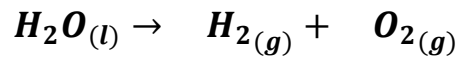


1. في الجدول التالي صف الجملة الكيميائية خلال هذا التحول.

النتائج	المتفاعلات	
+	+	عيانياً
+	+	مجهرياً

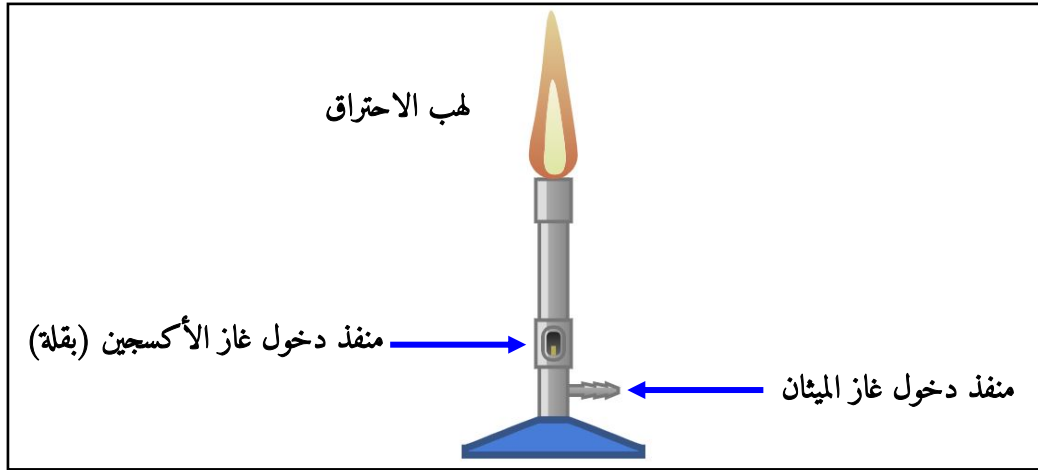
2. أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث:

الجزء الثاني: وازن المعادلات الكيميائية التالية:



التمرين الثاني:

في فصل الشتاء يكثر اختناق الناس بغاز سام وقاتل عديم اللون والرائحة ينجم عن احتراق غاز الميثان في المدفأة، لمعرفة سبب ظهور هذا الغاز قام التلاميذ بمساعدة الأستاذ بالتجربة التالية:



1. ما هو الغاز الذي يؤدي الى الاختناق؟ أعط صيغته الكيميائية.

2. كيف يمكننا الكشف عن غاز ثنائي أكسيد الكربون؟

3. ما هو السبب الذي يؤدي الى ظهور هذا الغاز الخافت؟

4. صف الجملة الكيميائية خلال هذا التفاعل الكيميائي في الجدول التالي:

	المتفاعلات	الناتج
عيانياً		
مجهرياً		

5. أكتب معادلة التفاعل ووازنها.