

المراقبة المستمرة للثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

القسم: 3م

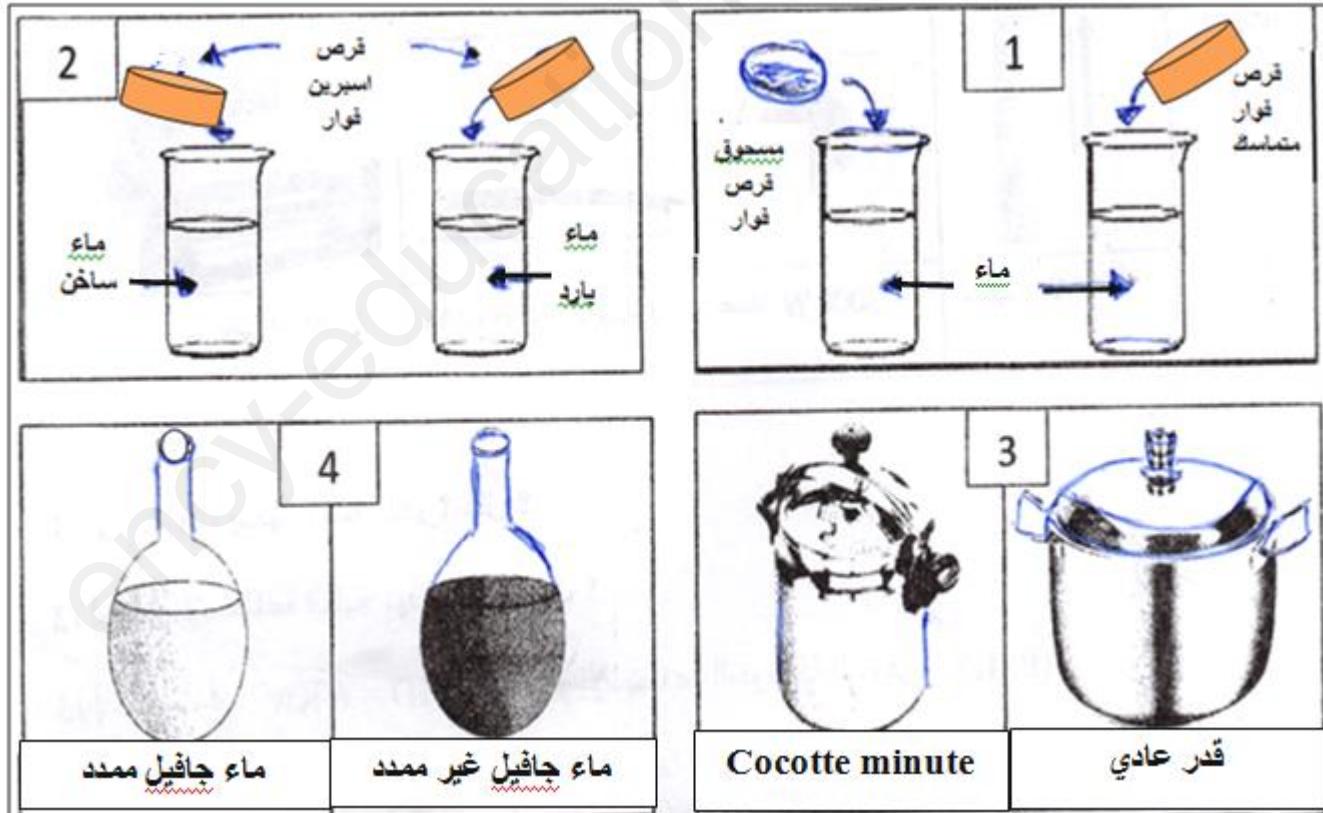
الإسم و اللقب:
التمرين 1: (12 نقاط)(I) أجب بصحبج أو خطأ وصح الخطأ إن وجد:
1. يدل تعكر رائق الكلس على وجود غاز الهيدروجين.

2. الغاز الذي يساعد على الاحتراق هو غاز الأكسجين.

3. تتكون الفحوم الهيدروجينية من ذرات الكربون والهيدروجين.

4. يعتبر جزيء أحادي أكسيد الكربون نوعاً كيميائياً وبرادة الحديد فرداً كيميائياً.

(II) إليك الصور الموضحة في السند 1:



السند 1

- أذكر العامل المؤثر في كل تحول.

- الوثيقة 1:

- الوثيقة 2:

- الوثيقة 3:

- الوثيقة 4:

(III) وازن المعادلتين التاليتين:



التمرين 2: (08 نقاط)

أكسيد الفضة مركب كيميائي، يكون على شكل مسحوق رمادي اللون ويستعمل في صناعة البطاريات الخاصة بالأجهزة ذات الحجم الصغير مثل ساعات اليد، يتحول هذا المركب عند تسخينه في درجة حرارة عالية إلى الفضة الصلبة وغاز ثاني الأكسجين (السند 1).

- الرمز الكيميائي للفضة Ag.
- يتكون جزء من أكسيد الفضة من ذرتين فضة وذرة أكسجين.



السند 2

1. ما نوع التحول الحاصل لأكسيد الفضة عند تسخينه؟
برر إجابتك.

.....
.....
.....

2. صف في جدول مكونات الجملة الكيميائية قبل وبعد التحول بالأنواع و بالأفراد الكيميائية.

	قبل التحول	بعد التحول
الأنواع الكيميائية		
الأفراد الكيميائية		

3. عبر عن التحول الحاصل لأكسيد الفضة بمعادلة كيميائية، محققا فيها مبدأ انحفاظ الذرات عددا ونوعا.