



تقويم و تثبيت المكتسبات:

النقاط و المواضيع الصعبة:

الموازنة ؟
الخصائص الخمسة للموضوعات
المفتوحة ؟

الخصائص الخمسة

النمطية في دمج النماذج و صيغ

Na

أكبر

جزء من الموضوع - رمز دمج الموضوعات
الهدف من تحليل النماذج الخمسة

مواضيع الاختبار:

التحليل في المباشرة الكمية
موز النماذج - الخيارات

التحليل في المباشرة الكمية

التحليل في المباشرة الكمية

كيفية التحليل

النقاط و المواضيع السهلة:

الموازنة ؟

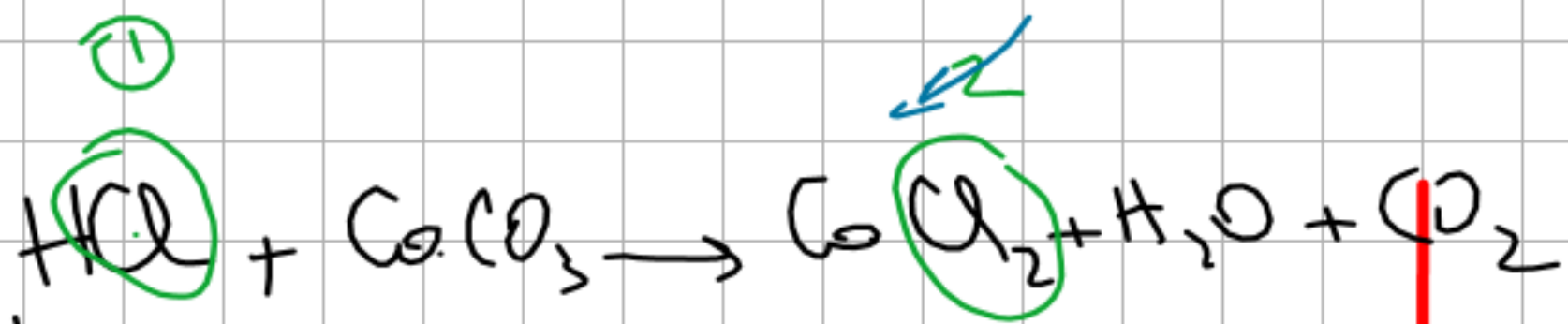
3AM

4AM

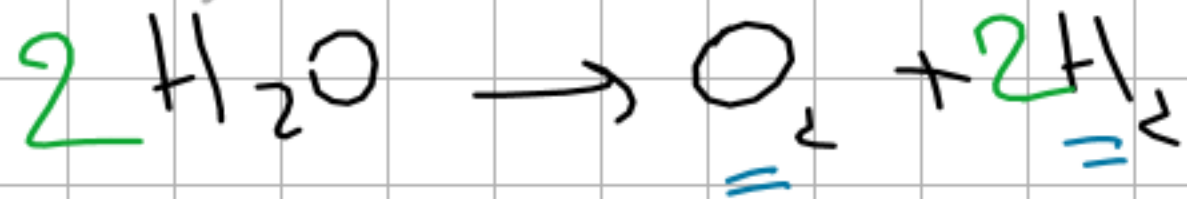
1AS

2AS

BAC



لحقة
المو، اية



3AM

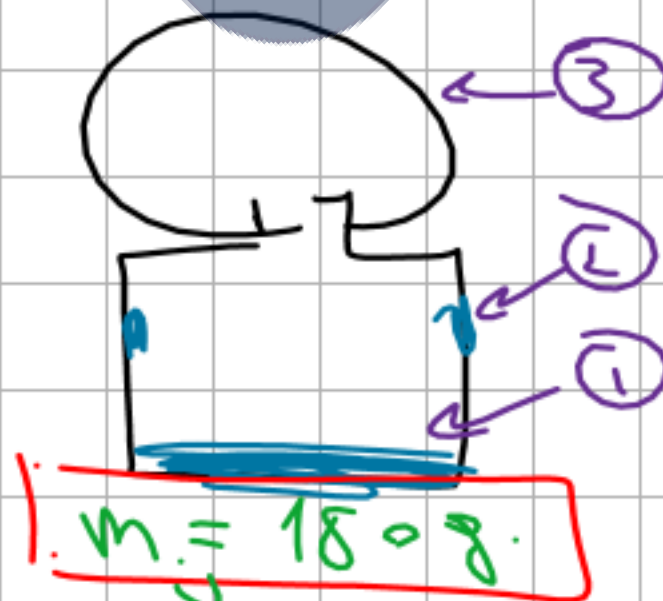
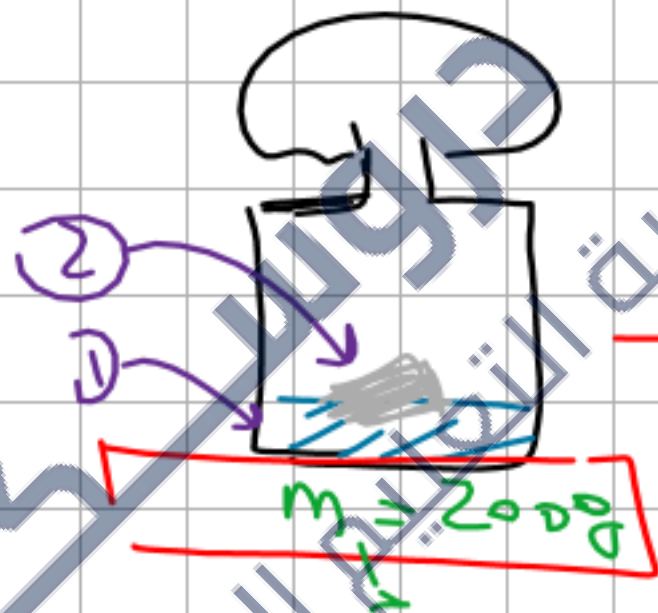
دايف

3AM

لو اية

2AM

مبدأ حفظ الكتلة:



① - ايم كالم
② - ايطبو،

① - كلول كلو، ايه ايه

① - ايه
③ - CO_2

$$H \rightarrow 3^c, 1^c$$
$$u, \{v_i\}$$

مس: > افعال في الحركات:

کتابت 'الحوار الحضاري' = کتابت 'الحوار الحضاري'

$$m_{\pi^0} = 135 \text{ MeV}$$

$$m_{H_2O} = m_{D_2O} + m_{H_2}$$

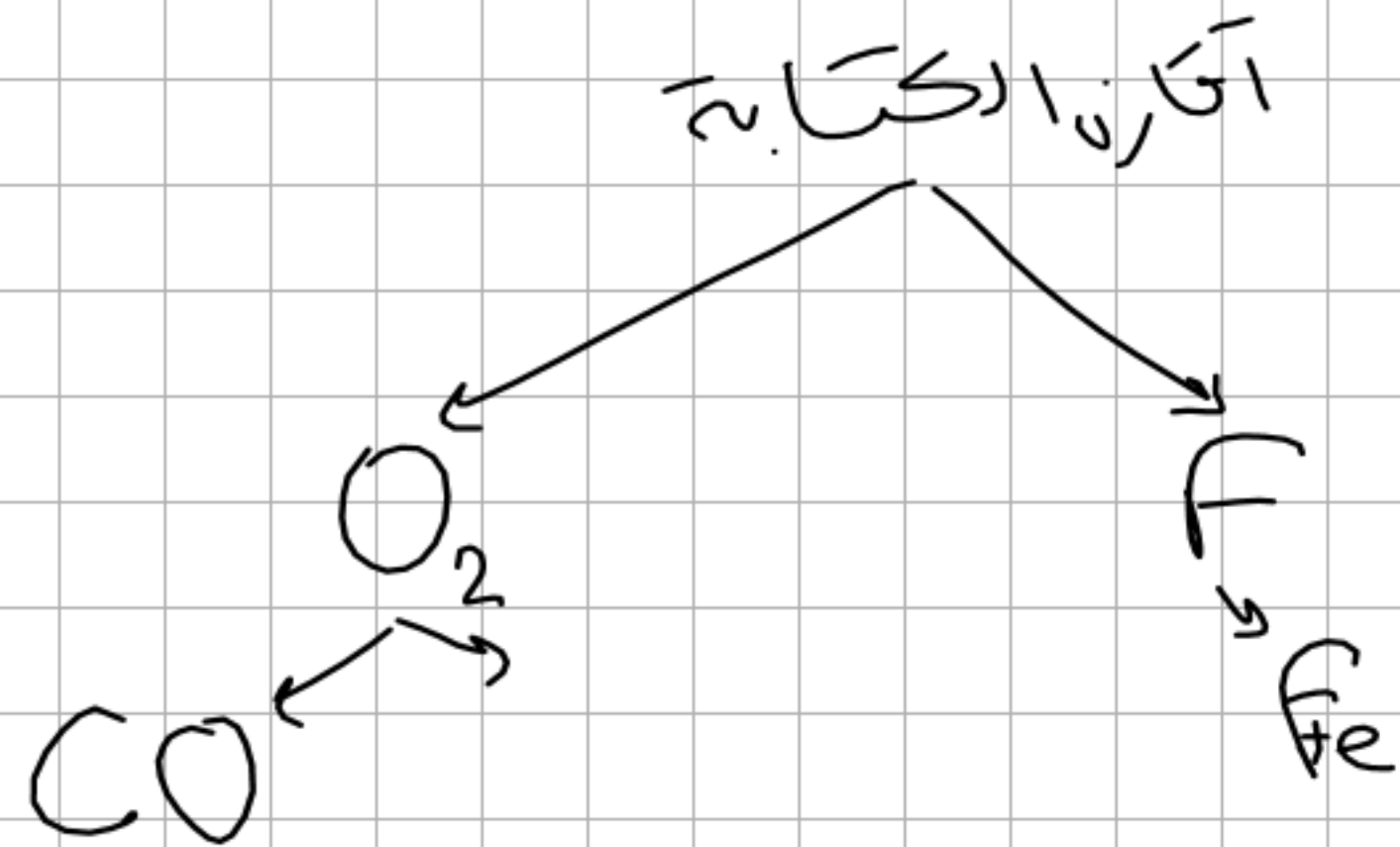
الحق في العرف

$$m_{HCl} + m_{CaCO_3} = m_{CaCl_2} + m_{H_2O} + m_{CO_2}$$

جواب کلی ۱۹۸۱ + ۱۹۸۱ = ۱۹۸۱

$$m_{Fe} + m_S = m_{FeS}$$

الكربلاء



2 ذرات
متحدة

حرة

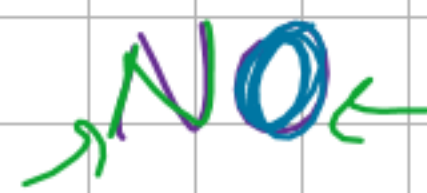


②



ذرة

①



جبر

اموزاتج ← حفظ

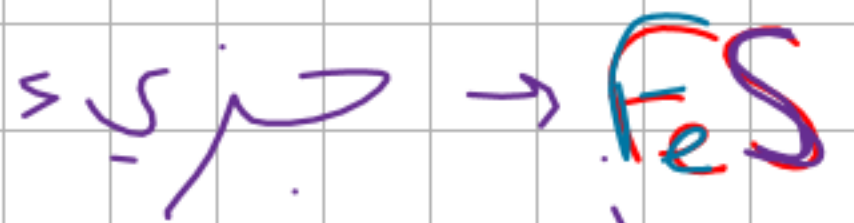
صيف بعض الجراح ← حفظ

اليد ساهل

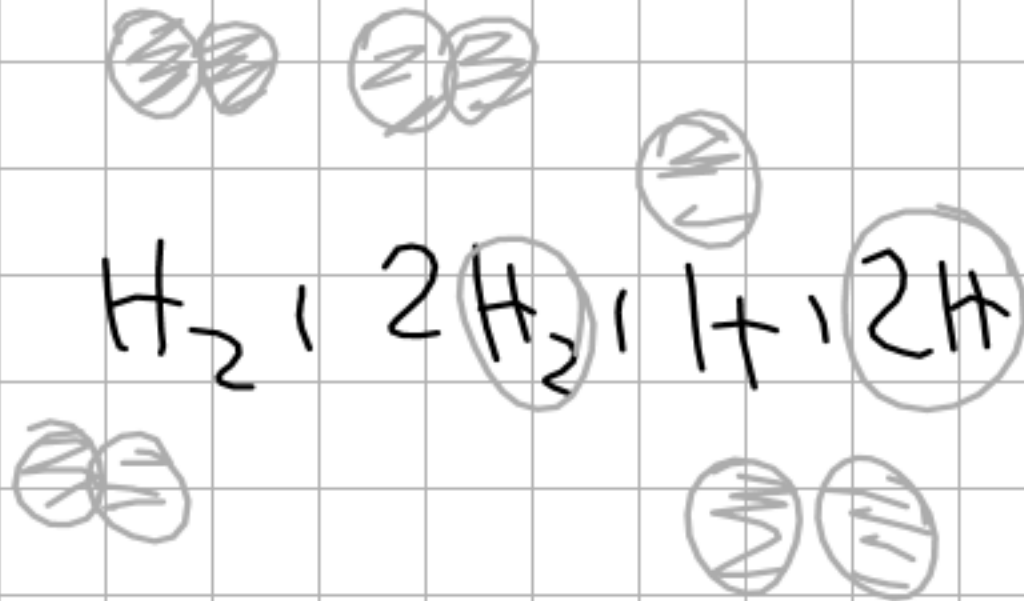
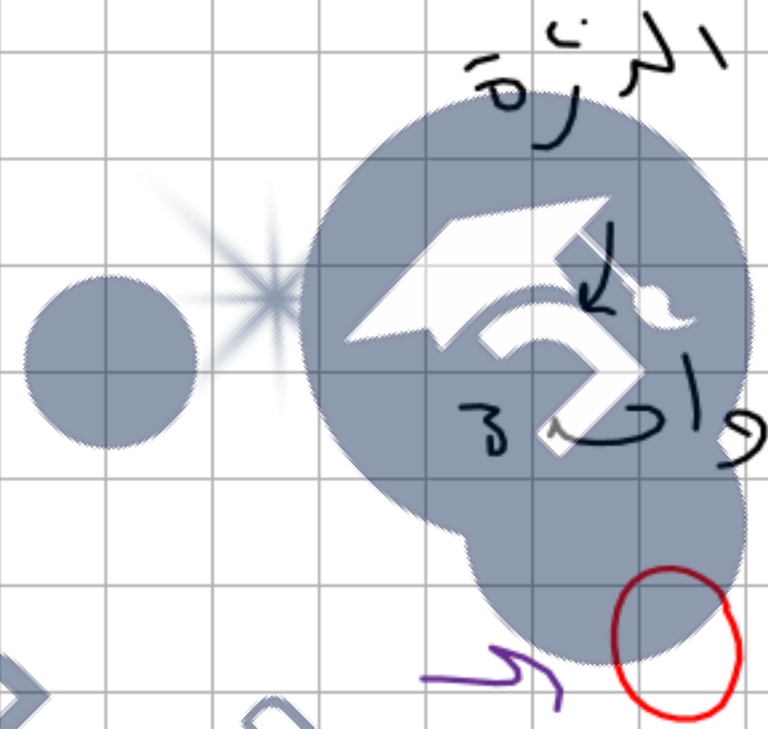
ذرة الهيدروجين (H)
ذرة الكربون (C)

الجزيء

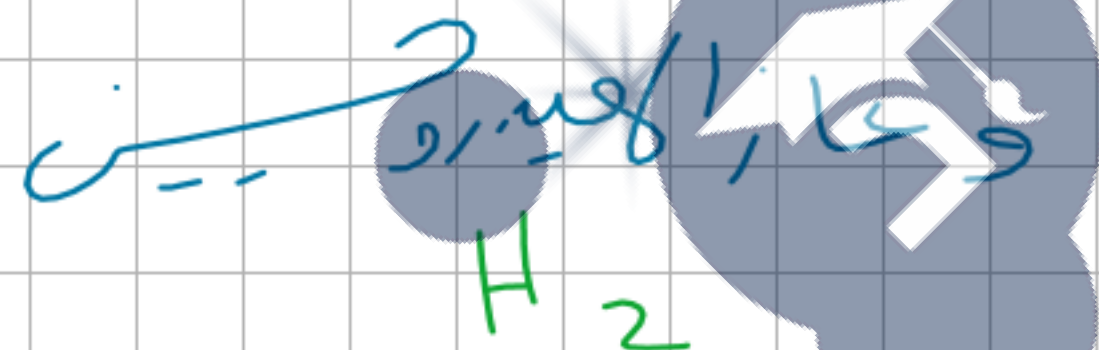
الجزيء (ذرة هيدروجين)



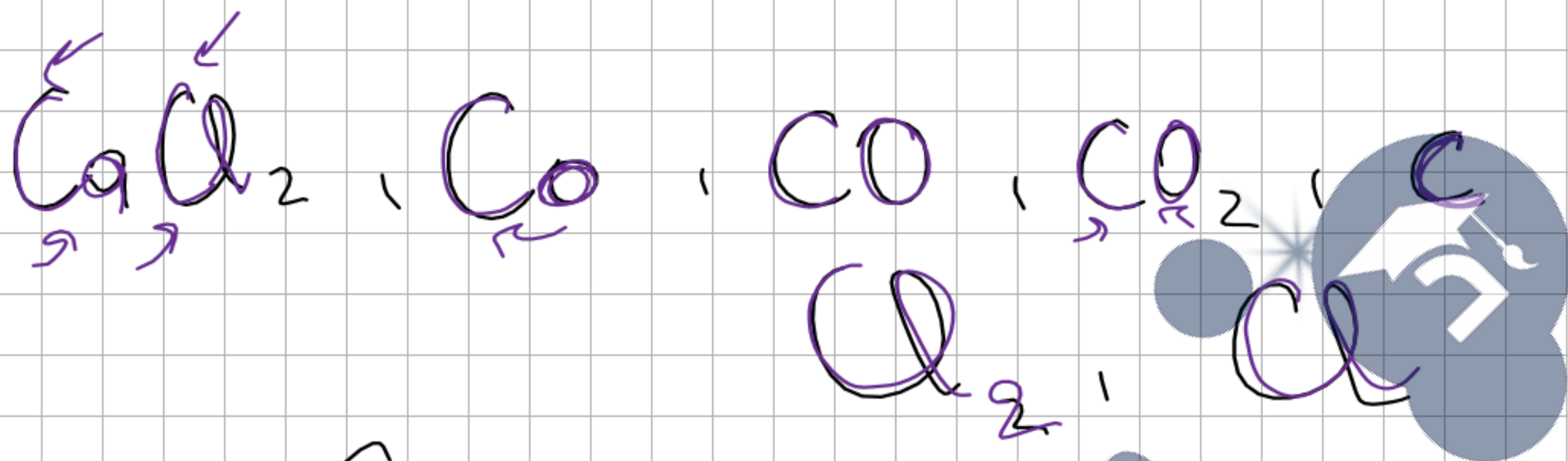
HCO جزيء جزيء جزيء



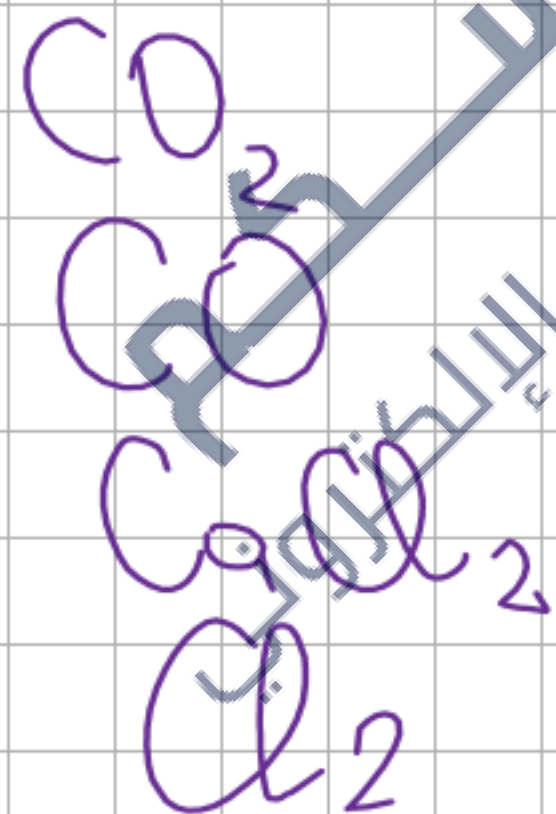
قلم الرصاص في الماء الهدف منه الحصول على غاز O_2 الكسبي



جامعة
منطقة التعليم الإلكتروني



حركية الجزيئات → الجزيئات



التحويل الكيميائي للماء
تحويل كيميائي

غاز هيدروجين + غاز أكسجين → ماء

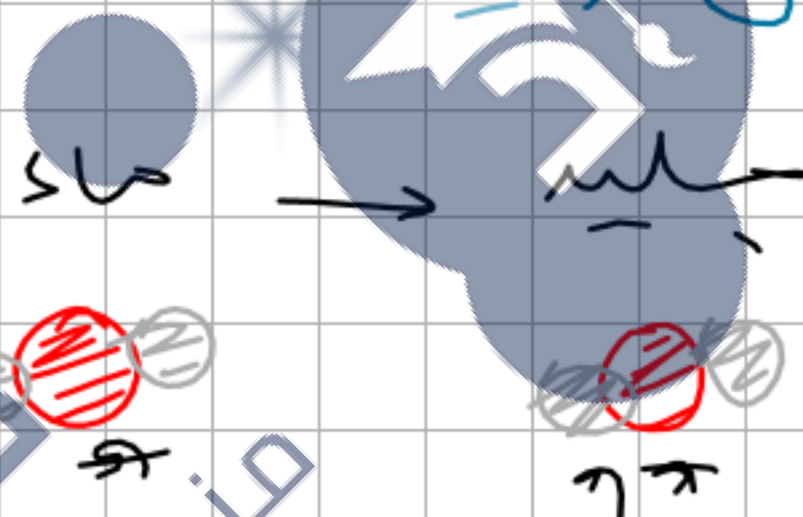


حالات التحويل الكيميائي
- كيميائية غير محفوظة
- الذرات محفوظة

المواد المتواجدة في التحويل الكيميائي

تجهيد الماء

تحويل فيزيائي



حالات التحويل الفيزيائي

- كيميائية محفوظة
 - الذرات محفوظة

المواد المتواجدة في التحويل الفيزيائي