



المستوى: الثالث متوسط

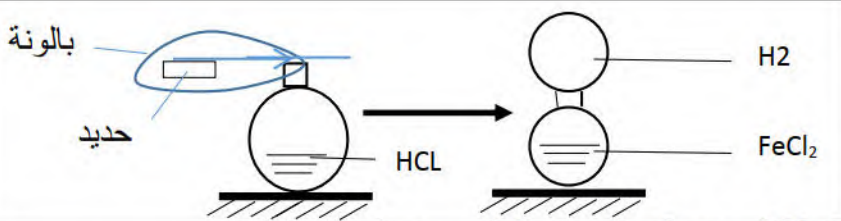
السنة الدراسية 2025/2024

المدة 1سا

فرض الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

**الوضعية الأولى:** في درسك للتحويلات الكيميائية تعرفت على الأنواع، الأفراد والجملة الكيميائية.

1. صنف في الجدول الكتابات المولية إلى الأنواع والأفراد الكيميائية.
- جزئ غاز الهيدروجين / الماء / غاز الأوكسجين / ذرة الحديد / سلك نحاسي / جزئ ثنائي الأوت .....  
2. قام الأستاذ رفقة تلاميذه بانجاز التجربة الموضحة في الشكل (وثيقة 1) وضع قطعة حديد Fe في دورق به محلول كلور الماء HCl (روح الملح) فلاحظوا حدوث فوران و ظهور محلول كلور الحديد الثنائي ذو لون أخضر صيغته  $FeCl_2$ ، وانطلاق غاز الهيدروجين  $H_2$  الذي جمع في بالونة.



- في جدول: صنف مكونات الجملة الكيميائية قبل وبعد التحول: - عيانيا ومجهريا.  
قل كيف نكشف عن الغاز المنطلق  $H_2$ . دعم برسم توضيحي.

**الوضعية الثانية:** تسعى الدول في تحسين وتفاذي الغازات السامة الناتجة عن الاحتراقات المختلفة ومن بينها الناتجة عن احتراق غاز البروبان (GPL) المستعمل في السيارات المستقبل يهدف إلى استعمال سيارات تسير بغاز الهيدروجين.  
اليك الجدول التالي:

السيارات المستهدفة للمستقبل	لسيارات المستعملة (حاليا)	
غاز الهيدروجين $H_2$	سير غاز (البروبان = $C_3H_8$ )	الطاقة المعتمدة (الوقود)
يتفاعل في المحرك غاز الهيدروجين $H_2$ مع غاز الأوكسجين $O_2$ منتجا: بخار الماء	يحترق البروبان مع غاز الأوكسجين فينتج: - غاز يعكر رائق الكلس - وبخار الماء	بعض الخصائص

1. إلى أي عائلة ينتمي غاز البروبان؟
2. ما هو الغاز الذي يعكر رائق الكلس؟ كيف رمزه الكيميائي؟  
- اكمل الجدول:

التعبير عن تفاعل	قبل التحول	بعد التحول	التعبير عن احتراق البروبان	قبل التحول	بعد التحول
$H_2$ مع $O_2$	مواد ابتدائية	مواد نهائية	عيانيا	مواد ابتدائية	مواد نهائية
عيانيا			مجهريا		
معادلة التفاعل					

ملاحظة: المعادلة لا توازن

3. أي السيارتين تعتبر صديقة البيئة؟ علل.



التوفيق أستاذة المادة

## تصحيح فرض الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

الوضعية الأولى

الحل المقترح

10 نقاط

## 1. تصنيف الكتابات

النوع الكيميائي	الفرد الكيميائي
الماء	جزئ غاز الهيدروجين
غاز الأكسجين	ذرة الحديد
سلك نحاسي	جزئ ثنائي الآزوت

## 2. مكونات الجملة الكيميائية

التفاعل HCl و Fe	قبل التحول	بعد التحول
عيانات بالأنواع الكيميائية	حمض كلور + الحديد الماء	محلول كلور + غاز الهيدروجين
مجهريا بالأفراد الكيميائية	Fe + HCl	H <sub>2</sub> + FeCl <sub>2</sub>

3. الكشف عن غاز الهيدروجين: يعود ثقاب مشتعل فيحدث فرقة



الوضعية الثانية

1. ينتمي غاز البروبان إلى عائلة الفحوم الهيدروجينية
2. الغاز الذي يبعثر رائق الكلس هو غاز ثنائي أكسيد الكربون CO<sub>2</sub>
- 3.

تحول H <sub>2</sub> مع O <sub>2</sub>	مواد ابتدائية	مواد نهائية	احتراق البروبان	مواد ابتدائية	مواد نهائية
عيانات بالأنواع الكيميائية	غاز الأكسجين + غاز الهيدروجين	بخار الماء	عيانيا	غاز الأكسجين + غاز البروبان	غاز الفحم + بخار الماء
بالأفراد الكيميائية مجهريا	H <sub>2</sub> + O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	مجهريا	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> + O <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O

3. السيارة التي تعتبر صديقة البيئة هي المستقبلية سيارة التي تشتغل بغاز الهيدروجين لأنها تنتج بخار الماء ومنه لا تلوث المحيط.