



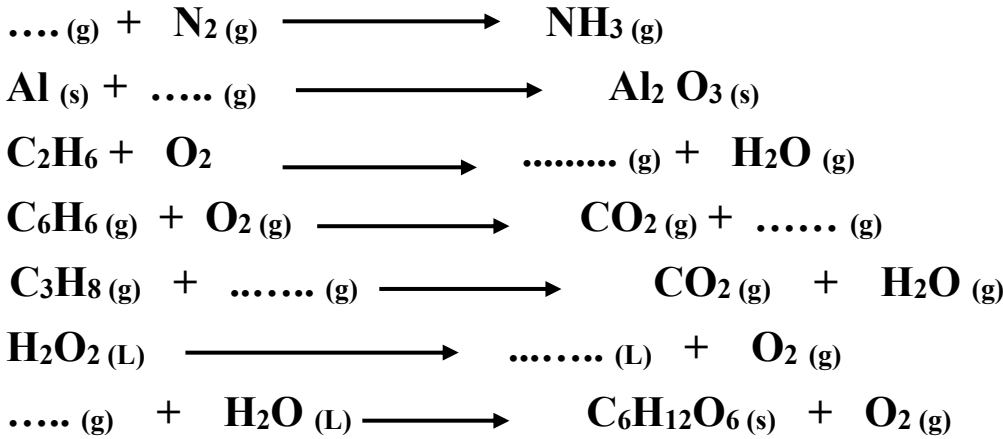
## الفرض المحروس الأول العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

### التمرين الأول 06 ن

- أكمل العبارات بـ: معادلة كيميائية - فيزيائي - هيدروجين - درجة الحرارة - كيميائي - كربون
1. الفحم الهيدروجيني هو جسم نقي يتكون من ..... و .....
  2. التحليل الكهربائي للماء تحول ..... بينما تبخره تحول .....
  3. نعبر عن التفاعل الكيميائي بـ .....

### التمرين الثاني 06 ن

➤ أكمل ثم وزن المعادلات التالية

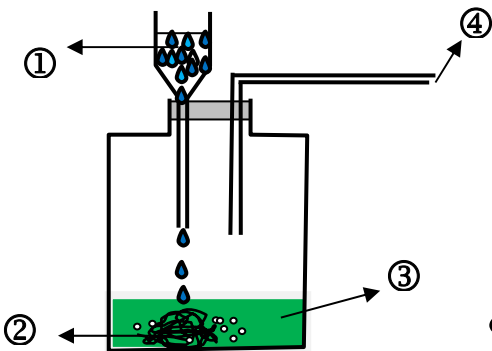


### الوضعية الإدماجية 08 ن

➤ يمثل الشكل المقابل مخططا لتركيبي تجريبي لتحضير غاز في المختبر.

نسكب حمض كلور الماء (HCl) على كمية قليلة من صوف الحديد (Fe) الموجود في القارورة، فنلاحظ انطلاق غاز، وظهور لون أخضر يعود إلى تشكل كلور الحديد الثنائي (FeCl<sub>2</sub>).

فترة من بدء انطلاق الغاز، نقرب عود ثقاب مشتعل من فوهة أنبوب الانطلاق نسمع حدوث فرقعة خفيفة وينطفئ عود الثقاب



1. سم البيانات المرقمة ① ② ③ ④
2. ما اسم الغاز المنطلق خلال هذا التفاعل الكيميائي.
3. اكتب معادلة التفاعل الكيميائية ووزنها.

بالتوفيق للجميع