

س.د: 2019/2018  
ذ: محمد ازريكم

م رقم 03 د.ت  
المادة: الفيزياء

الاسم: \_\_\_\_\_  
القسم: \_\_\_\_\_  
الرقم: \_\_\_\_\_

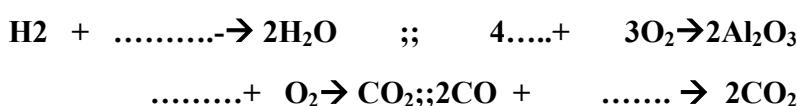
## التمرين 01 (8 ن)

1- عرف ما يلي: (2ن)

المعادلة الكيميائية: \_\_\_\_\_

2- أي التحولات الآتية تفاعل كيميائي: " انصهار الجليد - احتراق الخشب - تقطير الماء- تبخير الماء المالح "

3- أتمم المعادلات الكيميائية التالية: (8ن)

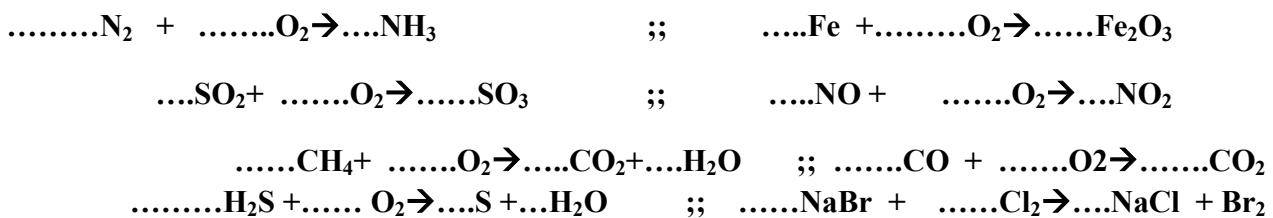


4- أجب بـ صحيح أم خطأ بوضع علامة (X) في الخانة المناسبة: (8ن)

- ◀  يعتبر البوتان من مشتقات البترول.
- ◀  يمكن تصنيع ثاني الأوكسجين.
- ◀  المواد المستخرجة من البترول عن طريق التقطير مواد صناعية
- ◀  يتم فصل مكونات البترول اعتمادا على عملية التكرير.

## التمرين 02 (8 ن)

وازن المعادلات الكيميائية التالية:



## التمرين 03 (4 ن)

نضيف الماء الأوكسجيني إلى قارورة تحتوي على محلول بـ منفات البوتاسيوم، أنظر الشكل جانبها

1- ما الذي يدل على تكون غاز خلال هذه التجربة: \_\_\_\_\_

2- ما الغاز الذي نتج عن هذا التفاعل: \_\_\_\_\_

3- هل الغاز الناتج طبيعي أو صناعي؟ علل جوابك: \_\_\_\_\_

4- هل الغاز الصناعي الناتج له نفس خصائص الغاز الطبيعي: \_\_\_\_\_

