

اختبار الثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

(1) الجزء الاول: (12):

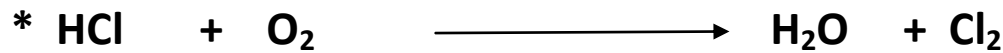
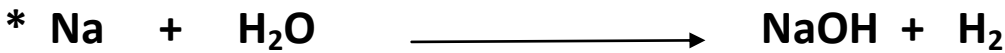
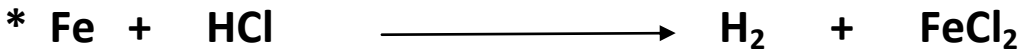
التمرين الأول: (6ن): (ا) اكمل الفراغ بما يناسبه من كلمات .

- التحليل الكهربائي للماء هو ينتج عنه و
- احتراق غاز البوتان في الهواء ينتج عنه و
- (II) اختر الإجابة الصحيحة ثم عبّر عن التفاعل الحادث بمعادلة كيميائية مع ذكر الحالة الفيزيائية والموازنة.
- النص: احتراق الحديد في غاز الأكسجين داخل قارورة يجعل محتوى كتلة القارورة : ينقص ، لا يتغير ، يزداد (.....).
- المعادلة: + →
(....) (....) (....)

التمرين الثاني : (6ن): عند كتابة معادلة تفاعل كيميائي ما يجب أن نقوم بموازنتها .

1- لماذا نوازن معادلة التفاعل الكيميائي ؟

2- وازن المعادلات الكيميائية التالية:



(2) الجزء الثاني: (08ن) - الوضعية الادماجية :

التركيب الضوئي هو عملية تقوم بها النباتات الخضراء ، تستعمل فيها الطاقة الضوئية من أجل إنتاج الجلوكوز ($C_6H_{12}O_6$) و غاز الأكسجين انطلاقا من غاز ثنائي أكسيد الكربون الماء.

- 1- ما هي المتفاعلات و النواتج في التفاعل الحادث؟
- 2- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث؟ ووازنها.
- 3- ما دور الضوء في حدوث هذا التفاعل الكيميائي.