

أسئلة مراجعة الدرس الأول

السؤال الأول:

اكتب المعادلات الكتابية للتفاعلات الكيميائية التالية:

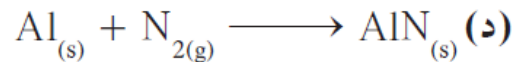
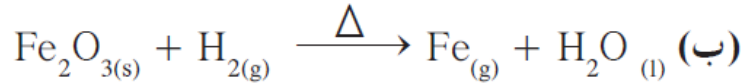
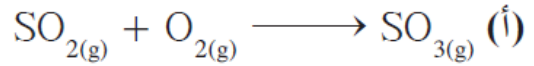
(أ) يمكن الحصول على النحاس النقي بتسخين كبريتيد النحاس () في وجود الهواء الجوي، ويتكوّن أيضاً غاز ثاني أكسيد الكبريت في هذا التفاعل.

(ب) عند تسخين كربونات الصوديوم الهيدروجينية (بيكربونات الصوديوم)، تتفكك مكونة كربونات الصوديوم، وثاني أكسيد الكربون والماء.

(ج) التفاعل بين غاز الهيدروجين وغاز الأوكسجين مصحوب بانفجار وينتج عنه ماء.

السؤال الثاني:

زن المعادلات التالية:



السؤال الثالث:

اكتب الصيغ والرموز الأخرى كل مما يلي:

أ- غاز ثالث أكسيد الكبريت.

ب- نترات البوتاسيوم ذائبة في الماء.

ج- استخدام الحرارة في تفاعل كيميائي.

د- فلز نحاس.

هـ- سائل زئبق.

و- كلوريد الخارصين كعامل حفّاز.

السؤال الرابع:

ما هي علاقة قانون بقاء الكتلة ووزن المعادلة الكيميائية؟