

إجابات أسئلة الفصل

السؤال الأول:

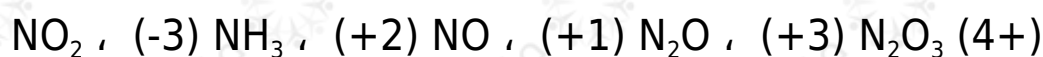
عدد التأكسد: في المركبات الأيونية هو الشحنة الفعلية لأيون الذرة، وفي المركبات الجزيئية هو الشحنة التي يفترض أن تكتسبها الذرة المكونة للرابطة التساهمية مع ذرة أخرى، فيما لو كسبت الذرة التي لها أعلى كهربية إلكترونية الرابطة كلياً وخسرت الأخرى هذه الإلكترونات.

العامل المؤكسد: المادة التي يحدث لها اختزال في التفاعل، وتتسبب في تأكسد غيرها.

العامل المختزل: المادة التي يحدث لها تأكسد في التفاعل، وتتسبب في اختزال غيرها.

التأكسد والاختزال الذاتي: سلوك المادة كعامل مؤكسد وكعامل مختزل في التفاعل نفسه.

السؤال الثاني:



السؤال الثالث:

في التفاعل الأول الذرة التي تأكسدت (N)، والذرة التي اختزلت (Cl).

في التفاعل الثاني الذرة التي تأكسدت (S)، والذرة التي اختزلت (S).

السؤال الرابع:

المعادلة الأولى: العامل المؤكسد (HSO_4^-)، العامل المختزل (Al).

المعادلة الثانية: العامل المؤكسد (BrO^-)، العامل المختزل (BrO^-).

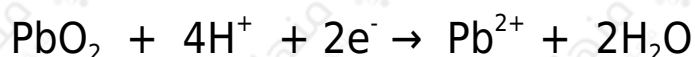
السؤال الخامس:

المواد التي يمكن أن تسلك كعامل مختزل: Cl^- , Mg , H^-

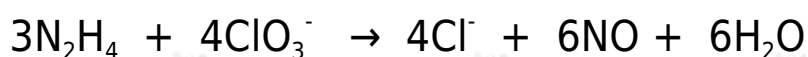
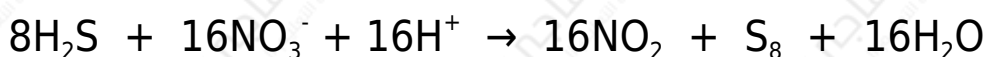
السؤال السادس:

المواد التي يمكن أن تسلك كعامل مؤكسد: Ca^{2+} , Br_2 , H^+

السؤال السابع:



السؤال الثامن:



السؤال التاسع:

