منهاجی منهاجی المادن

إجابات أسئلة الدروس

التأكسد والاختزال الذاتي

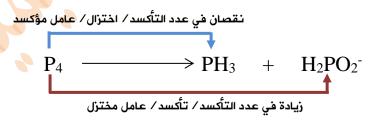
شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

سؤال (1):

أدرس التفاعلات التالية، ثم أجيب عن الأسئلة التي تليها:

- A) $P_4 \rightarrow PH_3 + H_2PO_2^{-1}$
- B) Se \rightarrow Se²⁻ + SeO₃²⁻
- C) $Br_2 \rightarrow Br^- + BrO_3^-$
- 1- أبيّن أن التفاعلات السابقة تمثل تفاعلات تأكسد واختزال ذاتي٠
- 2 أحدد التغير في عدد تأكسد كل من الفسفور، والسيلينيوم، والبروم عند تأكسدها؟

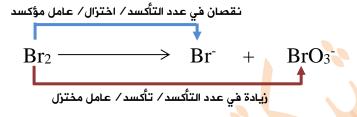


التغير في عدد تأكسد الفسفور عند تأكسده $= 1 \ (من 0 \ إلى +1)$

١

نقصان في عدد التأكسد/ اختزال/ عامل مؤكسد brace bra

التغير في عدد تأكسد السيلينيوم عند تأكسده= 4 (من 0 إلى +)،



التغير في عدد تأكسد البروم عند تأكسده= 5 (من 0 إلى 5+)،

