

E-MODUL REAKSI REDOKS



Ayo Berlatih

Kerjakan soal berikut ini dengan benar dan tepat

1. Pada suatu reaksi redoks terdapat dua proses yang terlibat yaitu reaksi reduksi dan oksidasi. Tentukan reaksi berikut ini termasuk reaksi reduksi atau oksidasi dan jelaskan mengapa reaksi tersebut tergolong reduksi atau oksidasi!
 - a. $\text{Fe}^{2+} \longrightarrow \text{Fe}^{3+}$
 - b. $\text{Cu} \longrightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^{-}$
 - c. $2\text{KClO}_3 \longrightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
 - d. $\text{MnO}_4^{-} \longrightarrow \text{Mn}^{2+}$
2. Dalam perkembangan konsep reaksi redoks teridri dari tiga jenis yaitu pelepasan dan pengikatan oksigen, pelepasan dan pengikatan elektron, dan perubahan bilangan oksidasi, tentukanlah bilangan oksidasi setiap atom pada senyawa/ion berikut:
 - a. MnO_2
 - b. K_2CrO_4
 - c. NaNO_3
 - d. $\text{H}_2\text{PO}_4^{-}$

Latihan Soal
Kegiatan Pembelajaran 1

[Klik disini](#)