REAKSI REDOKS (KONSEP BILOKS)

NAMA :

KELAS :

LATIHAN SOAL

Setelah anda membaca materi dan memecahkan masalah di atas, kerjakanlah latihan soal dibawah ini dan diskusikan dengan kelompok anda!

1. Tentukan persamaan reaksi di bawah ini termasuk reaksi oksidasi atau reduksi !
   a. $MnO_4^- \longrightarrow Mn^{2+}$
   b. $SO_3^{2-} \longrightarrow SO_4^{2-}$

2. Tentukan reaksi oksidasi dan reaksi reduksi, hasil oksidasi dan reduksinya serta oksidator dan reduktornya dari reaksi- reaksi berikut:
   a. $2CuO(s) + C(s) \longrightarrow 2Cu(s) + CO_2(g)$

   Oksidator : | Reduktor : | Hasil Oksidasi : | Hasil Reduksii :

   b $3NO_2(g) + H_2O(g) \longrightarrow 2HNO_3(aq) + NO(g)$

   Oksidator : | Reduktor : | Hasil Oksidasi : | Hasil Reduksii :

   c. $2HCl(aq) + Zn(s) \longrightarrow ZnCl_2(aq) + H_2(g)$

   Oksidator : | Reduktor : | Hasil Oksidasi : | Hasil Reduksii :

3. Periksalah apakah reaksi berikut tergolong redoks atau bukan redoks atau reaksi autoredoks!
   a. $Fe_2O_3(s) + 3\,H_2SO_4\,(aq) \longrightarrow Fe_2(SO_4)_3\,(aq) + 3H_2O(l)$
   b. $S(s) + O_2(g) \longrightarrow SO_2(g)$
   c. $Cl_2(g) + 2KOH(aq) \longrightarrow KCl(aq) + KClO(aq) + H_2O(l)$

LIVEWORKSHEETS