AYO BERLATIH

Untuk melatih pemahamanmu, isilah soal dibawah ini dengan baik!

1. **Perhatikan persamaan reaksi kimia berikut!**

$$4Fe^{2+}_{(aq)} + O_{2\,(g)} + 6H_2O_{(l)} \longrightarrow 2Fe_2O_3.2H_2O_{(s)} + 8H^+_{(aq)}$$

a. Tentukan bilangan oksidasi unsur-unsur yang ada dibagian reaktan.

b. Tentukan bilangan oksidasi unsur-unsur yang ada dibagian produk.

2. **Korosi besi di lingkungan lembab dapat dianggap sebagai contoh sel volta sederhana. Jelaskan:**
   a. Zat yang berperan sebagai anoda
   b. Zat yang berperan sebagai katoda
   c. jenis reaksi (oksidasi atau reduksi) yang terjadi pada masing-masing elektroda.

LIVEWORKSHEETS