KONSEP REAKSI REDOKS

(pengikatan dan pelepasan oksigen)

OKSIDASI

.....

Contoh reaksi berikut yang termasuk reaksi oksidasi adalah

- [ ] $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$
- [ ] $2Cu + O_2 \rightarrow 2CuO$
- [ ] $2HgO \rightarrow 2Hg + O_2$
- [ ] $4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$
- [ ] $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$
- [ ] $Na^+ + Cl^- \rightarrow NaCl$

REDUKSI

.....

Contoh reaksi berikut yang termasuk reaksi reduksi adalah

- [ ] $2SO_3 \rightarrow 2SO_2 + O_2$
- [ ] $2Cu + O_2 \rightarrow 2CuO$
- [ ] $2HgO \rightarrow 2Hg + O_2$
- [ ] $CO + H_2 \rightarrow C + H_2O$
- [ ] $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$
- [ ] $Na^+ + Cl^- \rightarrow NaCl$

LIVEWORKSHEETS