KONSEP REAKSI REDOKS

(peningkatan dan penurunan bilangan oksidasi)

OKSIDASI

.....

Contoh reaksi berikut yang termasuk reaksi oksidasi adalah

- [ ] $Cl + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$
- [ ] $Na^+ + e^- \rightarrow Na$
- [ ] $Ba \rightarrow Ba^{2+} + 2e^-$
- [ ] $Al \rightarrow Al^{3+} + 3e^-$
- [ ] $O_2 + 4e^- \rightarrow 2O^{2-}$
- [ ] $Na \rightarrow Na^+ + e^-$

REDUKSI

.....

Contoh reaksi berikut yang termasuk reaksi reduksi adalah

- [ ] $Ba \rightarrow Ba^{2+} + 2e^-$
- [ ] $Al \rightarrow Al^{3+} + 3e^-$
- [ ] $Cl + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$
- [ ] $O_2 + 4e^- \rightarrow 2O^{2-}$
- [ ] $Na^+ + e^- \rightarrow Na$
- [ ] $Na \rightarrow Na^+ + e^-$

LIVEWORKSHEETS