Name / Klasse: _____

Übersichtsplan: Reinstoffe/Stoffgemische

Allgemeiner Hefter

Stoffe

Gemische
Stoffgemische bestehen aus mindestens zwei Reinstoffen
z.B. Zuckerlösung, Granit, Erde

Homogenes Gemisch
z.B. Zuckerlösung, Luft

Heterogenes Gemisch
z.B. Granit, Erde

Reinstoffe
Reinstoffe sind einheitliche Stoffe, die keine Beimengungen enthalten
z.B. Eisensulfid, Kohlenstoff, Gold, Silicium

Verbindungen
Verbindungen sind Stoffe, die aus mindestens zwei Atomsorten bestehen. Sie sind durch eine Analyse zu trennen.
z.B. Eisensulfid, Wasser, Kohlenstoffdioxid

Sulfide
Sulfide sind Verbindungen von Schwefel mit anderen Elementen z.B.: Eisensulfid (FeS)

Oxide
Oxide sind Verbindungen von Sauerstoff mit anderen Elementen z.B.:
1. Eisenoxid (FeO) (Metalloxid)
2. Kohlenstoff-dioxid (CO_2) (Nichtmetall-oxid)

Chloride
Chloride sind Verbindungen von Chlor mit anderen Elementen z.B.: Eisenchlorid ($FeCl_2$), Natriumchlorid (NaCl)

Andere Verbindungen
z.B.: Säuren, Laugen, Salze, Ester u.a.

Elemente
Elemente sind Stoffe, die nur aus einer Atomsorte bestehen. Sie sind durch chemische Reaktion nicht zu trennen.
z.B. Kohlenstoff, Gold Silizium, Sauerstoff

Metalle
- elektr. Leitfähigkeit
- metall. Glanz

z.B. Gold

Halbmetalle
- teilw. elektr. Leitfähigkeit (Halbleiter)

meist metall. Glanz
z.B. Silicium

Nichtmetalle
- keine elektr. Leitfähigkeit
- kein metall. Glanz

z.B. Kohlenstoff, Sauerstoff, Schwefel