

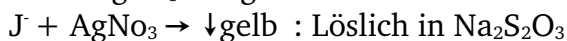
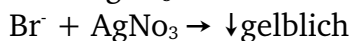
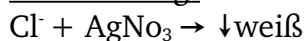
Indikatoren:

| <i>Indikator</i> | <i>Sauer</i> | <i>Neutral</i> | <i>Basisch</i> |
|------------------|--------------|----------------|----------------|
| Universal~ | Rot | Grün/Gelb | Blau |
| Lackmus | Rot | Violett | Blau |
| Methylorange | Rot | Gelb | Gelb |
| Methylrot | Dunkelrot | | Pink |
| Phenolphthalein | Farblos | Farblos | Rot |
| Bromthymolblau | Gelb | Grün | Blau |
| Thymolblau | Rötlich | | Blau |

Flammen-Färbung:

| | |
|--------------|-------------|
| Lithium Li | Karminrot |
| Kalium K | fahl rosa |
| Strontium Sr | tiefrot |
| Barium Ba | lindgrün |
| Calcium Ca | Ziegelrot |
| Natrium Na | Gelb-Orange |

Niederschlag:



Wichtige Stoffe:

HNO_3 = Salpetersäure

H_2SO_4 = Schwefelsäure

H_3PO_4 = Phosphorsäure

HCl = Salzsäure

K_2CO_3 = Pottasche

Na_2CO_3 = Soda

NaHCO_3 = Natron

KOH = Kaliumlauge

NaOH = Natronlauge

NH_3 = Ammoniak

NH_4Cl = Salmiak (Ammoniumchlorid)

MnO_4^- = Permanganat-Ion

SO_4^{2-} = Sulfat

NO_3^- = Nitrat

PO_4^{3-} = Phosphat

SO_3^{2-} = Sulfit

NO_2^- = Nitrit

PO_3^{3-} = Phosphit

S^{2-} = Sulfid

N^- = Nitrid

P^{3-} = Phosphid

Ampholyt = Stoff der sowohl als Säure als auch als Base reagieren kann

Anhydrid = Wasserfreier Bestandteil einer Säure

Oxidationsmittel + $n e^- \rightleftharpoons$ Reduktionsmittel

$$1M = \frac{1 \text{ mol}}{1 l} \quad c = \frac{n}{V} \quad n (= \text{Stoffmenge}) = \frac{m}{M (= \text{Molare masse})}$$

PSE:

sortiert nach:

- Atomare Masse
- Eigenschaften

I.HG

- reagieren mit Wasser → alkalischen Lauge (Hydroxide) + H₂
- ↓Reaktivität

II.HG

- höhere Smp., Sdp. als I.
- ↓Reaktivität

VII.HG

- ↑Reaktivität
- Höhere verdrängt niedrigere