

Ordnung der Stoffe

chemieseiten.de

Die Elemente(Atomarten) können miteinander Verbindungen eingehen. Diese können aus Molekülen oder Ionen bestehen. Durch die Vermischung von Verbindungen und/ oder Elementen entstehen Stoffgemische.

Stoffgemische

Beispiele : Meerwasser, Bronze
Rauch, Nebel, Schaum

Trennbar durch:
Destillieren, Filtern, Dekantieren, Zentrifugieren,
Extrahieren, Magnetscheiden, Chromato-
graphieren usw.



Reinstoffe

– nicht weiter trennbar
– gekennzeichnet durch Eigenschaften

Farbe, Geruch, Härte, Aggregatzustand,
Schmelztemp., Siedetemp. , Leitfähigkeit bzgl.
Strom oder Wärme, Dichte , Löslichkeit ,
Brennbarkeit, spez. chem. Reaktionen

Elemente/ Elementsubstanzen



Metalle



Halbmetalle

Periodic Table of the Elements

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H	He																
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne										
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar										
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

* Lanthanide Series
+ Actinide Series

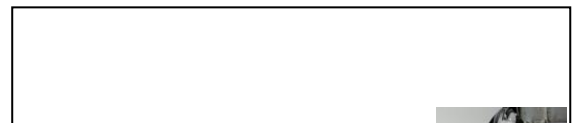
Verbindungen



Ionensubstanzen



Molekülsubstanzen



Nichtmetalle

