







Chemie

Lerngruppe 7/8

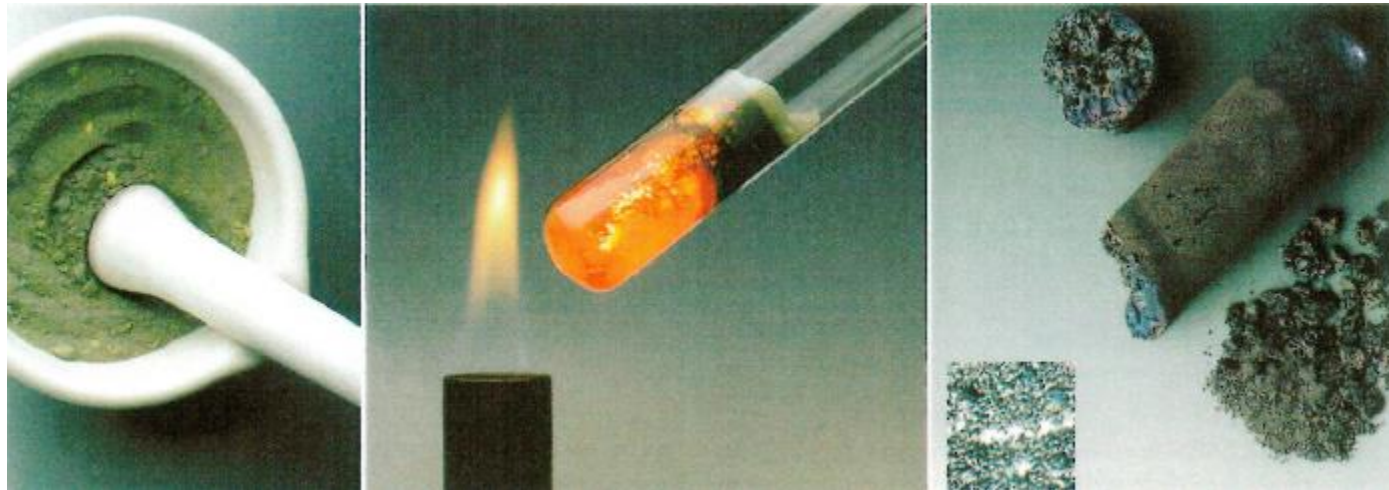
Stoffe im Alltag

Kennzeichnungen verschiedener Kunststoffe

Recycling-nummer	Kürzel	Name des Kunststoffs
	PET	Polyethylen-terephthalat
	PE-HD	High-Density Polyethylen
	PVC	Polyvinylchlorid
	PE-LD	Low-Density Polyethylen
	PP	Polypropylen
	PS	Polystyrol

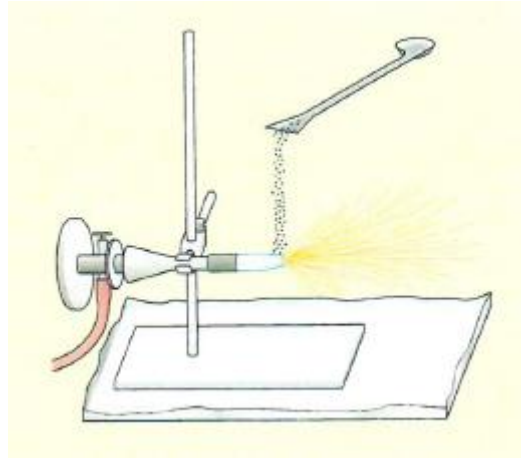
Die chemische Reaktion

Gemisch aus Eisen und Schwefel - Chemische Reaktion - Reaktionsprodukt: Eisensulfid



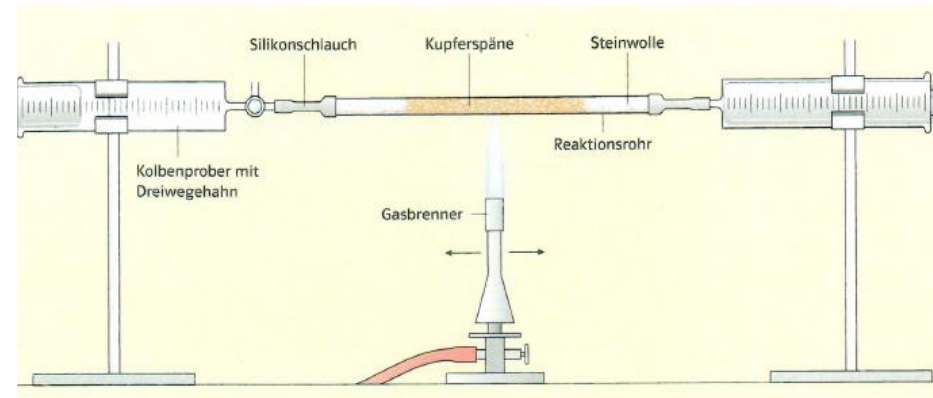
Metalle und Redoxreaktionen

Ein Funkenregen entsteht



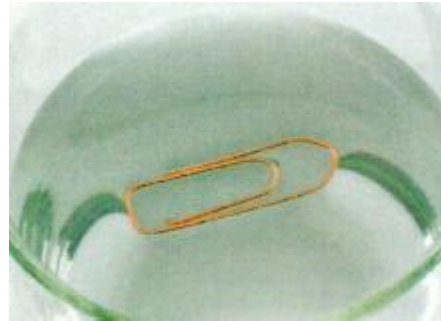
Luft

Wie viel Sauerstoff ist in 100 ml Luft enthalten?



Wasser

Was passiert mit der Büroklammer?



Chemie

Lerngruppe 9/10

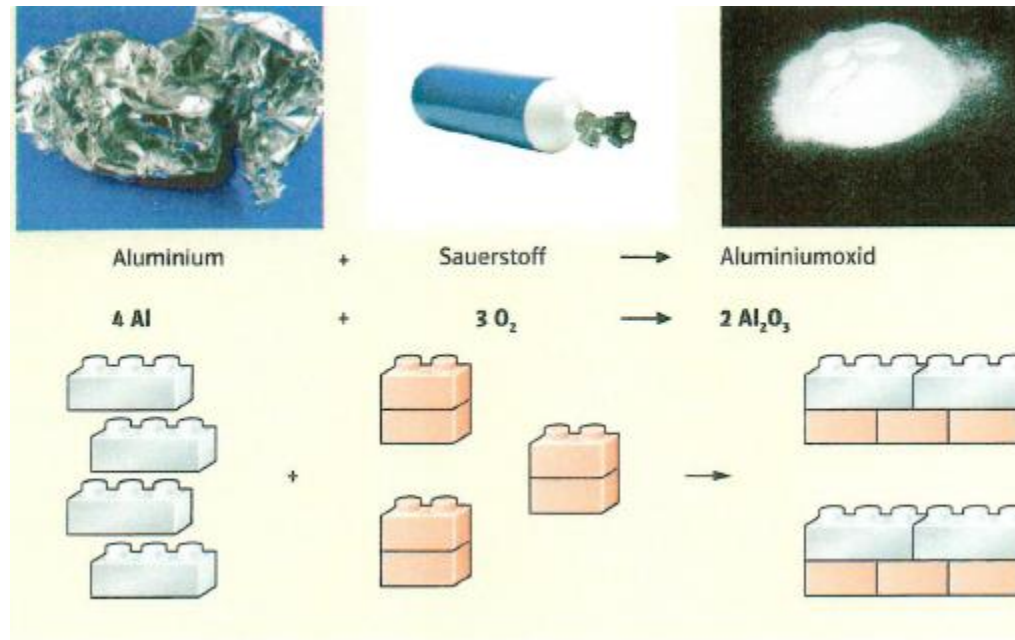
Periodensystem der Elemente und Atombau

Das Kurzperiodensystem mit den acht Hauptgruppen

	I							VIII
1	^{1,0} ₁ H Wasserstoff							^{4,0} ₂ He Helium
2	^{6,9} ₃ Li Lithium	^{9,0} ₄ Be Beryllium	^{10,8} ₅ B Bor	^{12,0} ₆ C Kohlenstoff	^{14,0} ₇ N Stickstoff	^{16,0} ₈ O Sauerstoff	^{19,0} ₉ F Fluor	^{20,2} ₁₀ Ne Neon
3	^{23,0} ₁₁ Na Natrium	^{24,3} ₁₂ Mg Magnesium	^{27,0} ₁₃ Al Aluminium	^{28,1} ₁₄ Si Silicium	^{31,0} ₁₅ P Phosphor	^{32,1} ₁₆ S Schwefel	^{35,5} ₁₇ Cl Chlor	^{39,9} ₁₈ Ar Argon
4	^{39,1} ₁₉ K Kalium	^{40,1} ₂₀ Ca Calcium	^{69,7} ₃₁ Ga Gallium	^{72,6} ₃₂ Ge Germanium	^{74,9} ₃₃ As Arsen	^{79,0} ₃₄ Se Selen	^{79,9} ₃₅ Br Brom	^{83,8} ₃₆ Kr Krypton
5	^{85,5} ₃₇ Rb Rubidium	^{87,6} ₃₈ Sr Strontium	^{114,8} ₄₉ In Indium	^{118,7} ₅₀ Sn Zinn	^{121,8} ₅₁ Sb Antimon	^{127,6} ₅₂ Te Tellur	^{126,9} ₅₃ I Iod	^{131,3} ₅₄ Xe Xenon
6	^{132,9} ₅₅ Cs Caesium	^{137,3} ₅₆ Ba Barium	^{204,4} ₈₁ Tl Thallium	^{207,2} ₈₂ Pb Blei	^{209,0} ₈₃ Bi Bismut	²⁰⁹ ₈₄ Po Polonium	²¹⁰ ₈₅ At Astat	²²² ₈₆ Rn Radon

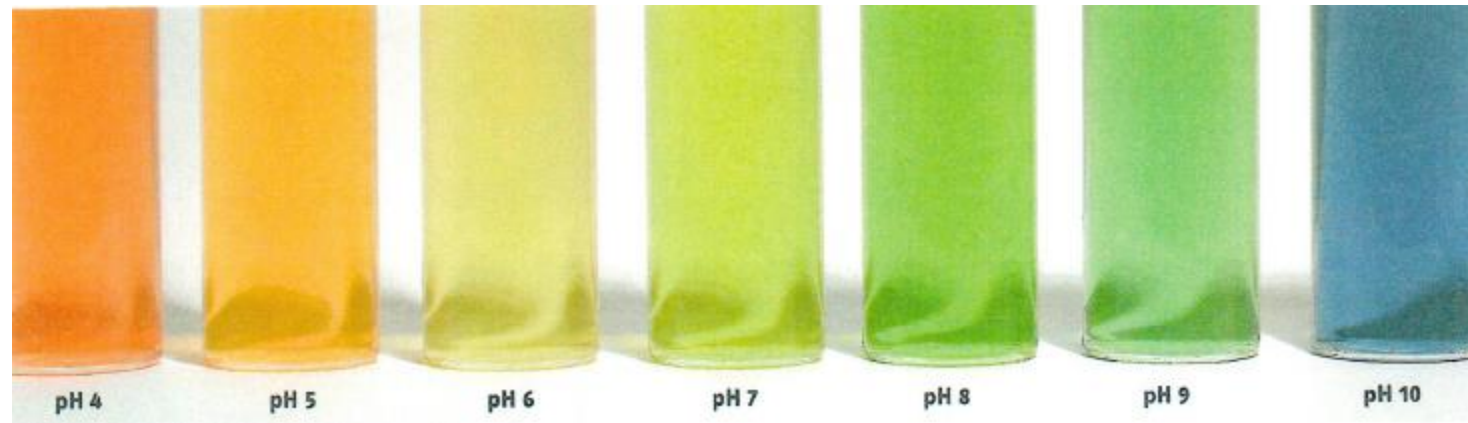
Chemische Bindungen

Vom Reaktionsschema zur Reaktionsgleichung



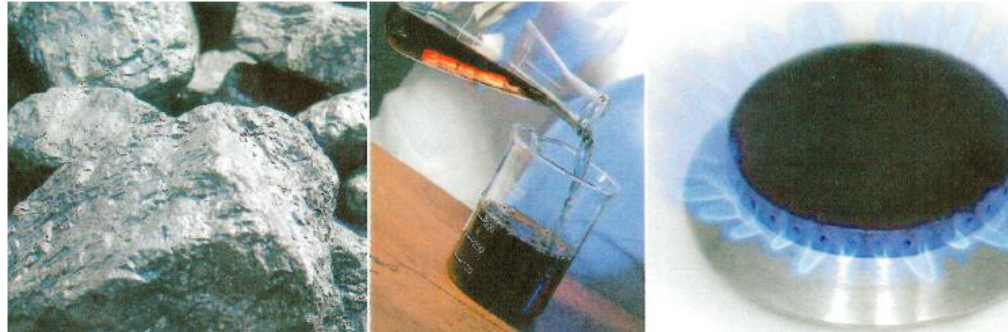
Sauer, alkalisch oder neutral?

Universalindikator in verschiedenen Lösungen (von sauer bis alkalisch)



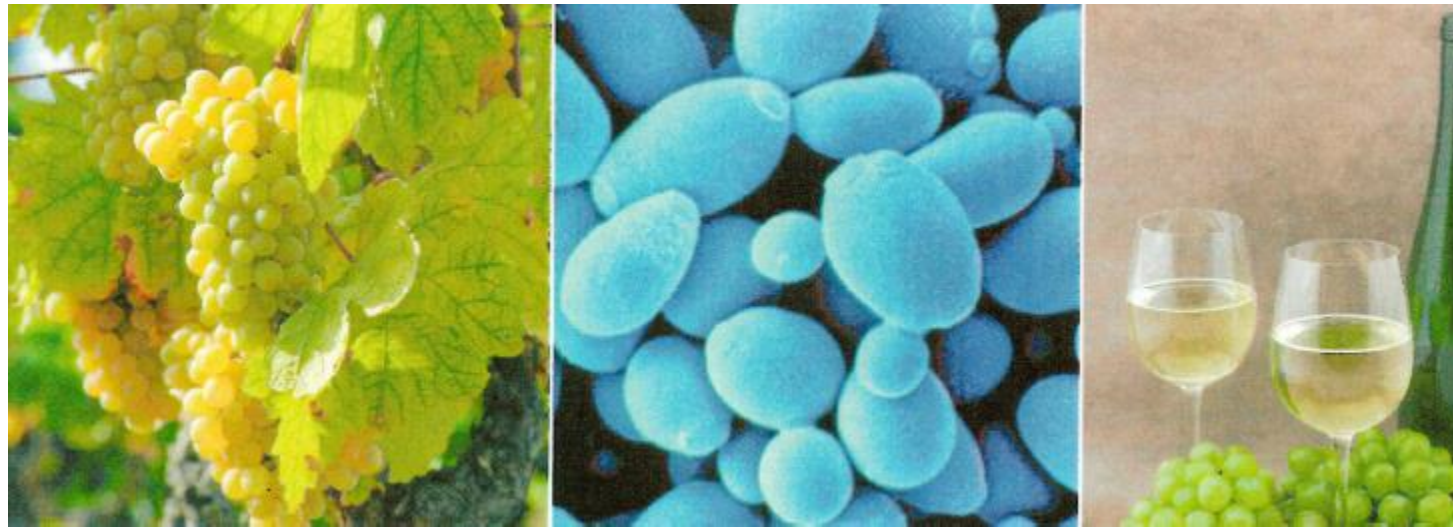
Kohlenwasserstoffe als Energieträger

Kohle, Erdöl und Erdgas liefern Energie



Organische Sauerstoffverbindungen

Zucker der Weintrauben - Hefezellen - Alkohol



Quelle

Klett: PRISMA Chemie 7/8 und 9/10