

| | |
|--|--|
| <h1>Kobber (Cu)</h1>  | <p>Grundstof nr. 29 placeret i det periodiske systems 2. gruppe. Forholdsvis blødt. Farven er rød. Det har stor ledningsevne for elektricitet og varme. Densiteten er relativ høj, 8,92 g/cm³ (20 °C). Tungmetal. Smeltepunktet er 1083,4 °C.</p>  |
| <h1>Bly (Pb)</h1>  | <p>Grundstof nr. 82 i det periodiske systems 4. gruppe. Blødt tungmetal. Anvendelig til afløbsrør, vandlåse og beklædning af elkabler. På grund af høj densitet (11,35 g/cm³ (20 °C)) kan det benyttes til hagl. Smeltepunktet er 327,5 °C.</p>  |
| <h1>Jern (Fe)</h1>  | <p>Grundstof nr. 26 i det periodiske systems 2. gruppe. Et af solsystemets almindeligste grundstoffer. Magnetisk indtil 770 °C. Grålig brudflade. Densiteten er 7,86 g/cm³ (20 °C). Smeltepunktet er 1535 °C.</p>  |
| <h1>Zink (Zn)</h1>  | <p>Grundstof nr. 30 i det periodiske systems 2. gruppe. Farven er blåhvid og er forholdsvis bestandigt i ren atmosfærisk luft. Kan opløses i kolde, fortyndede syrer. Densiteten er 7,14 g/cm³ og smeltepunktet er 419,5 °C.</p>  |
| <h1>Aluminium (Al)</h1>  | <p>Blev opdaget af H.C. Ørsted i 1825 og er grundstof nr. 13 i det periodiske systems 3. gruppe. Som regel det tredje hyppigste grundstof i jordskorpen, har lav massefylde, stor mekanisk styrke i legeringer og er korrosionsbestandigt. Det er let at forarbejde, ugiftigt og en god leder for både varme og elektrisk strøm. Densiteten er 2,702 g/cm³ (20 °C) og smeltepunktet er 2467 °C.</p>  |
| <h1>Vand (H₂O)</h1>  | <p>Stoffet er en nøglerolle for de basale kemiske livsprocesser og en række fysiske processer i vores verden, der bl.a. er med til at gøre Jorden beboelig for en lang række organismer. På Jorden dækker stoffet i alt ca. 1400 mio. km³. 71% af Jorden er dækket af stoffet.</p>  |

| | |
|--|--|
| <h2>Ilt - Oxygen (O₂)</h2>  | <p>Grundstof nr. 8 og placeret i det periodiske systems 6. gruppe. Findes i den atmosfæriske luft. Farve- og lugtløs. Kan opløses i vand og dannes ved fotosyntese. Densiteten er 1,33 g/l (20 °C).</p>  |
| <h2>Kvælstof - Nitrogen (N₂)</h2>  | <p>Grundstof nr. 7 i det periodiske systems 5. gruppe. Udgør 78% af den atmosfæriske luft. Farve- og lugtløs. Stabilt og kan benyttes som inaktiv gas. Indgår i alle levende organismer og kan omdannes til ammoniak. Densiteten er 1,17 g/l (20 °C).</p>  |
| <h2>Kulstoft - Kuldioxid (CO₂)</h2>  | <p>Farve- og lugtfri. Ved 1 atm og -79 °C sublimerer det fra fastform (ligner fin, tæt pakket sne) til gasform og kan derfor opbevares på trykflaske. Legemet transporterer det i vores blodkredsløb og er en del af drivhuseffekten.</p>  |
| <h2>Natrium (Na)</h2>  | <p>Grundstof nr. 11 og i det periodiske systems 1. gruppe. Sølvhvidt, blødt og let metal. Det reagerer ofte eksplosivt med luftens ilt og vand. Densiteten er 0,97 g/cm³ (20 °C).</p>  |
| <h2>Argon (Ar)</h2>  | <p>Grundstof nr. 18 er placeret i det periodiske systems 8. gruppe. Stoffet udgør 1% af Jordens atmosfære. Det fremstilles ved destillation af flydende luft. Det er farve- og lugtløs og reagerer ikke med andre stoffer. Det bliver derfor bl.a. anvendt i elektriske pærer, da glødetråden bliver beskyttet mod bl.a. oxidation. Densiteten er 1,784 g/l (0 °C, 1 atm).</p>  |
| <h2>Soda – Natriumcarbonat (Na₂CO₃)</h2>  | <p>Saltet efter kulsyres reaktion med natrium. Fremtræder som klare krystaller</p>  |

| | |
|---|---|
| <p>Natron – Natriumhydrogencarbonat (NaHCO_3)</p> <p style="text-align: right;"></p> | <p>Saltet efter kulsyres reaktion med natrium. Ved opvarmning fraspaltes vand og kuldioxid og der dannes soda. Bruges som hævemiddel ved bagning eller lettere rengøring og fugtjernere</p> <p style="text-align: right;"></p> |
| <p>Salt peter – Kaliumnitrat (KNO_3)</p> <p style="text-align: right;"></p> | <p>Stærk syre. Farveløs og stærk ætsende væske. Salte af denne syre kaldes for nitrater, og næsten alle disse nitrat-salte er opløselige i vand. Fremstilles ud fra kvælstofdioxid og vand. Reagerer med de fleste metaller. Anvendes til iltningmiddel for raketmotorer og som råstof for fremstilling af andre kemikalier. Densiteten er $1,5 \text{ g/cm}^3$ ($0 \text{ }^\circ\text{C}$).</p> <p style="text-align: right;"></p> |
| <p>Kaliumhydroxid (KOH)</p> <p style="text-align: right;"></p> | <p>Base, der bruges til sæbefremstilling. Kaldes også kaustisk kali. Smeltepunktet er $406 \text{ }^\circ\text{C}$.</p> |
| <p>Ammoniak (NH_3)</p> <p style="text-align: right;"></p> | <p>Stoffet er en kemisk forbindelse mellem kvælstof og brint. Det er en giftig, basisk og derfor ætsende gasart, som er skadelig eller dræbende for både dyr og planter. Opløst i vand eller ved reaktion med en syre bliver det en svag base, der bl.a. bruges som gødning i landbruget eller i blomsterbede.</p> <p style="text-align: right;"></p> |
| <p>Kalium (K)</p> <p style="text-align: right;"></p> | <p>Grundstof 19 og i det periodiske systems 1. gruppe. Det er et af alkalimetallerne og er et meget blødt, sølvhvidt metal, der reagerer voldsomt ved kontakt med atmosfærisk luft eller vand. Densiteten er $0,86 \text{ g/cm}^3$ ($20 \text{ }^\circ\text{C}$).</p> <p style="text-align: right;"></p> |