

### De första 20 grundämnena

Väte	H	1
Helium	He	2
Litium	Li	3
Beryllium	Be	4
Bor	B	5
Kol	C	6
Kväve	N	7
Syre	O	8
Fluor	F	9
Neon	Ne	10
Natrium	Na	11
Magnesium	Mg	12
Aluminium	Al	13
Kisel	Si	14
Fosfor	P	15
Svavel	S	16
Klor	Cl	17
Argon	Ar	18
Kalium	K	19
Kalcium	Ca	20

### Molekyler rena grundämnen

vätgas	H <sub>2</sub>
kvävgas	N <sub>2</sub>
syrgas	O <sub>2</sub>
fluorgas	F <sub>2</sub>
klorgas	Cl <sub>2</sub>
flytande brom	Br <sub>2</sub>
fast jod	I <sub>2</sub>

### Grupp 1,2 och 7,8

Grupp 1	Alkalimetaller
Grupp 2	Alkaliska jordartsmetaller
Grupp 7	Halogener
Grupp 8	Ädelgaser

### Joner, grupp 1

Vätejon	H <sup>+</sup>
Hydridjon	H <sup>-</sup>
Litiumjon	Li <sup>+</sup>
Natriumjon	Na <sup>+</sup>
Kaliumjon	K <sup>+</sup>
Rubidiumjon	Rb <sup>+</sup>
Cesiumjon	Cs <sup>+</sup>

### Joner, grupp 2

Berylliumjon	Be <sup>2+</sup>
Magnesiumjon	Mg <sup>2+</sup>
Kalciumjon	Ca <sup>2+</sup>
Strontiumjon	Sr <sup>2+</sup>
Bariumjon	Ba <sup>2+</sup>

### Joner, grupp 17, halogener

Fluoridjon	F <sup>-</sup>
Kloridjon	Cl <sup>-</sup>
Bromidjon	Br <sup>-</sup>
Jodidjon	I <sup>-</sup>

### Kolväteserien

Metan	CH <sub>4</sub>
Etan	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>
Propan	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>
Butan	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>
Pentan	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>
Hexan	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>
Heptan	C <sub>7</sub> H <sub>16</sub>
Oktan	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>
Nonan	C <sub>9</sub> H <sub>20</sub>
Dektan	C <sub>10</sub> H <sub>22</sub>

### Formel + vanligast förekommande joner

Järn	Fe <sup>3+</sup> , Fe <sup>2+</sup>
Koppar	Cu <sup>2+</sup>
Krom	Cr <sup>3+</sup>
Zink	Zn <sup>2+</sup>
Bly	Pb <sup>2+</sup>
Silver	Au <sup>+</sup>
Guld	Ag <sup>3+</sup>

### Fler joner, namn + formel

Ammoniumjon	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
Hydridjon	H <sup>-</sup>
Hydroxidjon	OH <sup>-</sup>
Fosfatjon	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
Karbonatjon	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Nitratjon	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Oxidjon	O <sup>2-</sup>
Oxoniumjon	H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
Peroxidjon	O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>
Sulfatjon	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Sulfidjon	S <sup>2-</sup>
Vätejon	H <sup>+</sup>

### Joner, bra att känna till

Cyanidjon	CN <sup>-</sup>
Divätefosfatjon	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
Hypokloritjon	ClO <sup>-</sup>
Kloratjon	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Kromatjon	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Nitritjon	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
Permanganatjon	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
Sulfitjon	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Tiosulfatjon	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Vätefosfatjon	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
Vätekarbonatjon	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Vätesulfatjon	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>

