

Grundstoffernes mest stabile former

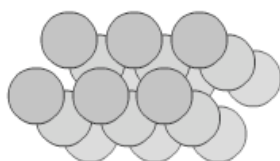
Ikke-metaller:

Figuren er taget fra Isis Kemi C og modificeret lidt.

I					VIII
1 Hydrogen					2 Helium
 H ₂					 He
	IV	V	VI	VII	
	6 Carbon	7 Nitrogen	8 Oxygen	9 Fluor	10 Neon
	 C	 N ₂	 O ₂	 F ₂	 Ne
		15 Phosphor	16 Svovl	17 Chlor	18 Argon
		 P ₄	 S ₈	 Cl ₂	 Ar
				35 Brom	36 Krypton
				 Br ₂	 Kr
				53 Iod	54 Xenon
				 I ₂	 Xe
					86 Radon
					 Rn

Se næste side for en forklaring

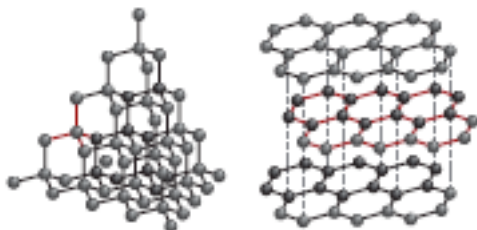
Metaller:



Metaller danner atomgitre. Antallet er udefineret og formelen er blot grundstofsymbolet. F.eks. Na for natrium.

Halvmetallerne er, som navnet siger, noget ind imellem metaller og ikke-metaller. Deres opbygning er en blanding af molekyler og atomgitre. I formelsproget betragter vi dem som metalgitre, og formelen for et halvmetal er grundstofsymbolet. For eksempel stoffet silicium på meste stabile form angives som Si.

Carbon er et meget specielt grundstof. Det danner atomgitre, som kan have to forskellige former:



Figurene er taget fra Isis Kemi C

Derfor har stoffet carbon blot formelen C. Ligesom metaller, er det ikke antallet af atomer i gitteret, der afgør stoffets egenskaber.

Bindingerne mellem carbonatomerne er af samme karakter, som dem der binder atomerne sammen i molekylerne. I hvert fald i formen til venstre og tildels i formen til højre. Det kan du læse om på side 64-67 ø i Basis Kemi C. Vent dog til du har lært om kovalente bindinger.