

Alkalimetaller

I detta kapitel kommer vi att besöka världen av alkalimetaller, som finns i grupp 1 av det periodiska systemet. Dessa element, från litium till cesium, är mjuka metaller med en distinkt silverglänsande yta och är kända för sin höga reaktivitet, särskilt med vatten.

Kemidoku 1.1. Fyll i kemidokut med namnen på de första fyra alkaliska metallerna (**Li, Na, K, Rb**). Glöm inte regeln – en per rad, kolumn och i box.

Lätt

	Litium		Natrium
Rubidium			Kalium
Natrium	Rubidium	Kalium	Litium
Litium			Rubidium

Kemidoku 1.2 Fyll i kemidokut med namnen på de första fyra alkalimetaller utom Li (**Na, K, Rb, Cs**). Samma regel som ovan.

Lätt

	Kalium		Cesium
Cesium			Kalium
	Cesium		Natrium
		Cesium	Rubidium

1.008	1
H Väte	
6.94	3
Li Litium	
22.990	11
Na Natrium	
39 098	19
K Kalium	
85.468	37
Rb Rubidium	
132.91	55
Cs Caesium	
(223)	87
Fr Francium	



Visste du att...?

Natrium och kalium (Na och K) är mycket reaktiva metaller och farliga att komma i kontakt med. Deras joner dock är avgörande för vår hälsa. Kaliumjoner möjliggör god funktion av hjärta, muskler, njurar och det centrala nervsystemet. Natriumjonen är nödvändigt för nervsignalernas korrekta funktion, vilket möjliggör muskelrörelser och bearbetning av hjärnsignaler. Tillsammans reglerar kalium och natriumjoner transporten av vatten, socker och avfallsprodukter genom cellväggen.

