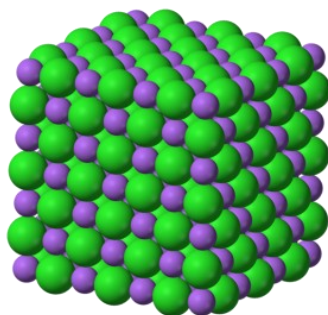
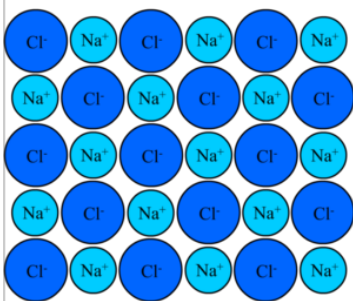


# Att bilda salter, del 1

Positiva och negativa joner dras till varandra och ordnar in sig i en speciell ordning som kallas kristall eller kristallstruktur. Det kallar vi salt. I ett salt så finns det lika många negativa laddningar som positiva laddningar.

Den positiva jonen är oftast en metall och den negativa jonen är oftast en ickemetall. Metallatomen lämnar elektroner (kan vara flera som lämnas) till ickemetallen. Nedan är en bild på hur jonerna ordnar in sig i detta mönster i vanligt bordssalt.



## Formelskrivning med salter

Innan du börjar skriva en kemisk formel behöver du veta vilken jonladdning ämnena har. Det ser du i det periodiska systemet eller i en tabell.

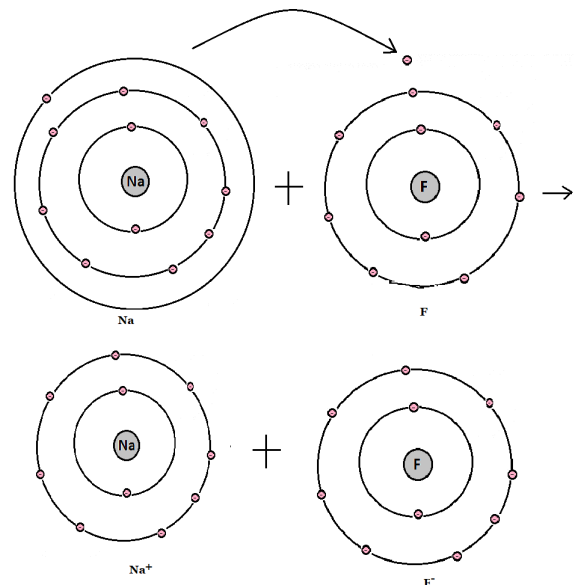
Att tänka på:

- I en kemisk förening skrivs alltid den positiva jonen först.
- Den kemiska föreningen som bildas ska vara elektriskt neutral.

Natrium reagerar med klor och bildar natriumklorid. Så här skriver du reaktionsformeln:

$\text{Na} + \text{Cl}$	$\text{Na}^+ + \text{Cl}^-$	$\rightarrow \text{NaCl}$
1. Skriv grundämnenas kemiska tecken.	2. Skriv ut jonladdningarna.	3. Eftersom jonladdningarna är lika stora behövs bara en positiv och negativ jon.

Så här kan det se ut med en bild:



Exempel 2: Litiumdisulfid. Så här skriver du reaktionsformeln:

$\text{Li} + \text{S}$	$\text{Li}^+ + \text{S}^{2-}$	$2 \text{Li}^+ + \text{S}^{2-}$	$\rightarrow \text{Li}_2\text{S}$
1. Skriv grundämnens kemiska tecken.	2. Skriv ut jonladdningarna.	3. För att de positiva och negativa laddningarna ska bli lika stora behöver du två stycken litiumjoner.	4. Se nedan.

Denna kemiska förening kallas Dilitiumsulfid eller bara Litiumsulfid. Observera den lilla tvåan efter Li som betyder att det är två stycken litiumatomer. Tvåan har olika position före och efter reaktionen.

## Begrepp och svåra ord:

Kristallstruktur, jonladdning, periodiska system, reaktionspil, kemisk förening

# Att bilda salter, del 1



Begrepp:	Förklaring:
Kristallstruktur	
Jonladdning	
Periodiska systemet	
Reaktionspil	
Kemisk förening	

Rätt	Fel	1. Att bilda salter. Vilket eller vilka alternativ är korrekta?
		I ett salt skrivs alltid den negativa jonen först.
		Salter har kristallstruktur.
		Negativa joner består av ett eller flera grundämnen.
		Salter löser sig vanligtvis i vatten.
		Saltet natriumklorid är giftigt.

Rätt	Fel	2. Att bilda salter. Vilket eller vilka alternativ är korrekta?
		Ett salt består av två ickemetaller.
		Ett salt kallas också för en molekyl.
		Den positiva jonen i ett salt är oftast en metall.
		Salt är elektriskt oladdade.
		Ett salt består alltid av en positiv och en negativ jon.