

Jonbindning



1. Grundämnena i tabellen kan bilda atomjoner. Fyll i tabellen.

Grundämne	Kemiskt tecken	Grupp	Jonens formel	Jonens namn
Aluminium				
Barium				
Brom				
Fluor				
Jod				
Kalcium				
Kalium				
Klor				
Kväve				
Magnesium				
Natrium				
Syre				

2. Ange formel och namn för de joner som bygger upp nedanstående jonföreningar.

Ämne	Positiv jon	Negativ jon
NaCl		
MgCl ₂		
FeCl ₂		
K ₂ O		
MgO		
Mg ₃ N ₂		

3. Skriv formler för de föreningar man kan få av tabellens joner.

<small>Negativ jon</small> Positiv jon	Cl ⁻	Br ⁻	O ²⁻	N ³⁻
Li ⁺				
Ca ²⁺				
Al ³⁺				

Jonbindning, svar



1. Grundämnena i tabellen kan bilda atomjoner. Fyll i tabellen.

Grundämne	Kemiskt tecken	Grupp	Jonens formel	Jonens namn
Aluminium	<i>Al</i>	<i>13</i>	<i>Al³⁺</i>	<i>Aluminiumjon</i>
Barium	<i>Ba</i>	<i>2</i>	<i>Ba²⁺</i>	<i>Bariumjon</i>
Brom	<i>Br</i>	<i>17</i>	<i>Br⁻</i>	<i>Bromidjon</i>
Fluor	<i>F</i>	<i>17</i>	<i>F⁻</i>	<i>Fluoridjon</i>
Jod	<i>I</i>	<i>17</i>	<i>I⁻</i>	<i>Jodidjon</i>
Kalcium	<i>Ca</i>	<i>2</i>	<i>Ca²⁺</i>	<i>Kalciumjon</i>
Kalium	<i>K</i>	<i>1</i>	<i>K⁺</i>	<i>Kaliumjon</i>
Klor	<i>Cl</i>	<i>17</i>	<i>Cl⁻</i>	<i>Kloridjon</i>
Kväve	<i>N</i>	<i>15</i>	<i>N³⁻</i>	<i>Nitridjon</i>
Magnesium	<i>Mg</i>	<i>2</i>	<i>Mg²⁺</i>	<i>Magnesiumjon</i>
Natrium	<i>Na</i>	<i>1</i>	<i>Na⁺</i>	<i>Natriumjon</i>
Syre	<i>O</i>	<i>16</i>	<i>O²⁻</i>	<i>Oxidjon</i>

2. Ange formel och namn för de joner som bygger upp nedanstående jonföreningar.

Ämne	Positiv jon	Negativ jon
NaCl	<i>Na⁺</i>	<i>Cl⁻</i>
MgCl ₂	<i>Mg²⁺</i>	<i>Cl⁻ (två)</i>
FeCl ₂	<i>Fe²⁺</i>	<i>Cl⁻ (två)</i>
K ₂ O	<i>K⁺ (två)</i>	<i>O²⁻</i>
MgO	<i>Mg²⁺</i>	<i>O²⁻</i>
Mg ₃ N ₂	<i>Mg²⁺ (tre)</i>	<i>N³⁻ (två)</i>

3. Skriv formler för de föreningar man kan få av tabellens joner.

Negativ jon \ Positiv jon	Cl ⁻	Br ⁻	O ²⁻	N ³⁻
Li ⁺	<i>LiCl</i>	<i>LiBr</i>	<i>Li₂O</i>	<i>Li₃N</i>
Ca ²⁺	<i>CaCl₂</i>	<i>CaBr₂</i>	<i>CaO</i>	<i>Ca₃N₂</i>
Al ³⁺	<i>AlCl₃</i>	<i>AlBr₃</i>	<i>Al₂O₃</i>	<i>AlN</i>