

15 Jonföreningar

1. Vilka joner ingår i följande salter. Ange formel och namn för varje jon som på rad 1.

1	KCl	K^+ kaliumjon	Cl^- kloridjon
2	BaCl ₂		
3	LiNO ₃		
4	Cu(NO ₃) ₂		
5	Al ₂ (SO ₄) ₃		
6	ZnI ₂		
7	Na ₂ SO ₃		
8	CaCO ₃		
9	NaHCO ₃		
10	NH ₄ Cl		
11	(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂		

2. Vilket salt bildas av jonerna i tabellen? Ange formeln för saltet.

	silverjon	kalciumjon	kaliumjon	aluminiumjon	ammoniumjon
nitratjon					
sulfatjon					
sulfitjon					
fosfatjon					

15 Jonföreningar – Facit

1	KCl	K ⁺ kaliumjon	Cl ⁻ kloridjon
2	BaCl ₂	Ba ²⁺ bariumjon	Cl ⁻ kloridjon
3	LiNO ₃	Li ⁺ litiumjon	NO ₃ ⁻ nitratjon
4	Cu(NO ₃) ₂	Cu ²⁺ koppar(II)jon	NO ₃ ⁻ nitratjon
5	Al ₂ (SO ₄) ₃	Al ³⁺ aluminiumjon	SO ₄ ²⁻ sulfatjon
6	ZnI ₂	Zn ²⁺ zinkjon	I ⁻ jodidjon
7	Na ₂ SO ₃	Na ⁺ natriumjon	SO ₃ ²⁻ sulfitjon
8	CaCO ₃	Ca ²⁺ kalciumjon	CO ₃ ²⁻ karbonatjon
9	NaHCO ₃	Na ⁺ natriumjon	HCO ₃ ⁻ vätekarbonatjon
10	NH ₄ Cl	NH ₄ ⁺ ammoniumjon	Cl ⁻ kloridjon
11	(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂	NH ₄ ⁺ ammoniumjon Fe ²⁺ järn(II)jon	SO ₄ ²⁻ sulfatjon

	silverjon Ag ⁺	kalciumjon Ca ²⁺	kaliumjon K ⁺	aluminiumjon Al ³⁺	ammoniumjon NH ₄ ⁺
nitratjon NO ₃ ⁻	AgNO ₃	Ca(NO ₃) ₂	KNO ₃	Al(NO ₃) ₃	NH ₄ NO ₃
sulfatjon SO ₄ ²⁻	Ag ₂ SO ₄	CaSO ₄	K ₂ SO ₄	Al ₂ (SO ₄) ₃	(NH ₄) ₂ SO ₄
sulfitjon SO ₃ ²⁻	Ag ₂ SO ₃	CaSO ₃	K ₂ SO ₃	Al ₂ (SO ₃) ₃	(NH ₄) ₂ SO ₃
fosfatjon PO ₄ ³⁻	Ag ₃ PO ₄	Ca ₃ (PO ₄) ₂	K ₃ PO ₄	AlPO ₄	(NH ₄) ₃ PO ₄