

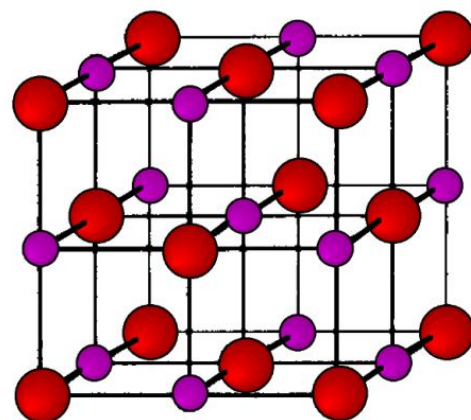
1-11. Fældningstitrering

Med udgangspunkt i en gennemgang af eksperimentet "Saltindholdet i smør", skal du redegøre for, hvorledes man udfører stofmængdeberegninger i forbindelse med bestemmelse af smørs saltindhold.

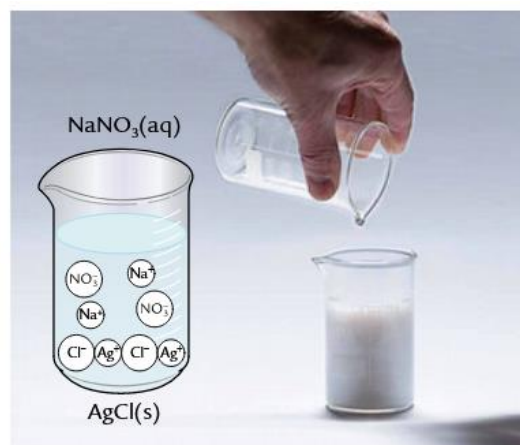
I din gennemgang kan følgende stikord være en hjælp:

- saltes opløselighed
- smeltepunkt
- ækvivalente mængder
- molarmasse
- formel og aktuel stofmængdekonzentration
- tilskuerion

Bilag:



	NH ₄ ⁺	Na ⁺	K ⁺	Mg ²⁺	Zn ²⁺	Cu ²⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Ca ²⁺	Ba ²⁺	Pb ²⁺	Ag ⁺
NO ₃ ⁻	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L
Cl ⁻	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	T	T
Br ⁻	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	T	T
I ⁻	L	L	L	L	L		L		L	L	T	T
SO ₄ ²⁻	L	L	L	L	L	L	L	L	T	T	T	T
CO ₃ ²⁻	L	L	L	T	T		T		T	T	T	T
OH ⁻		L	L	T	T	T	T	T	T	L	T	
S ²⁻	L	L	L	T	T	T	T	T	T	T	T	T
PO ₄ ³⁻	L	L	L	T	T	T	T	T	T	T	T	T



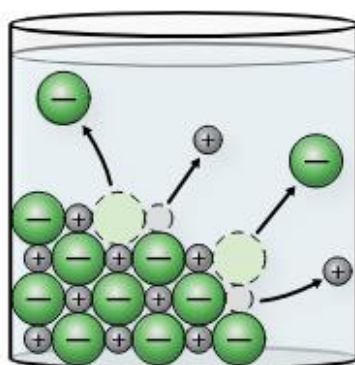
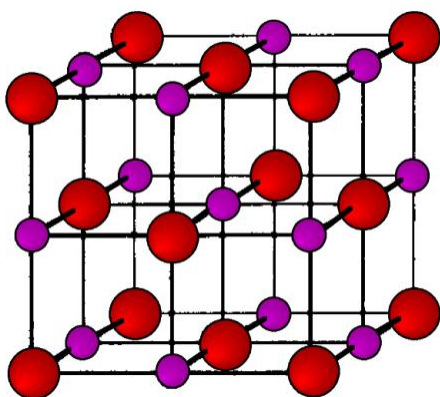
12-22. Salte

Med udgangspunkt i en gennemgang af eksperimentet "Natron", skal du redegøre for, hvorledes man udfører stofmængdeberegninger i forbindelse med bestemmelse af reaktionsproduktets teoretiske udbytte.

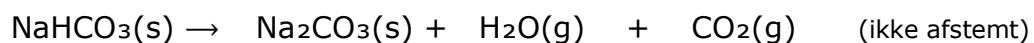
I din gennemgang kan følgende stikord være en hjælp:

- afstemning af reaktionsskema
- ækvivalente mængder
- tilstandsformer
- saltes opløselighed
- smeltepunkt

Bilag:



Stof	Smeltepunkt	Kogepunkt	Opløselighed i vand (20 °C)
NaCl	801 °C	1465 °C	36 g/100 mL vand
KCl	771 °C	1437 °C	34 g/100 mL vand
K ₂ SO ₄	1069 °C	1689 °C	11 g/100 mL vand
MgCl ₂	714 °C	1412 °C	54,6 g/100 mL vand
MgO	2825 °C	3600 °C	0,0006 g/100 mL vand



m	5,00 g			
M		105,99 g/mol		
n				

23-33. Kemiske reaktioner

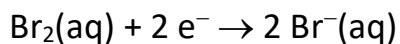
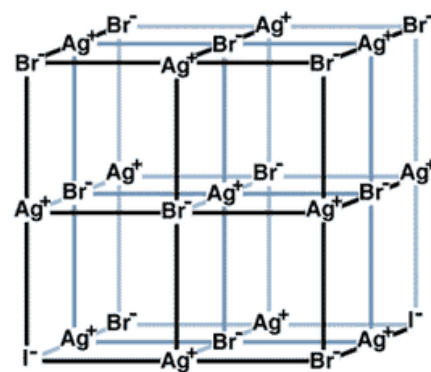
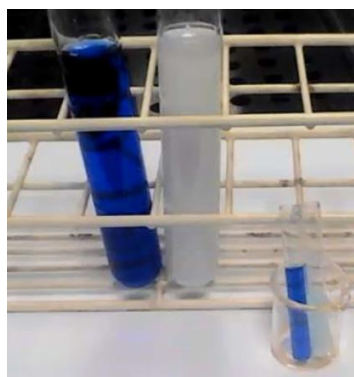
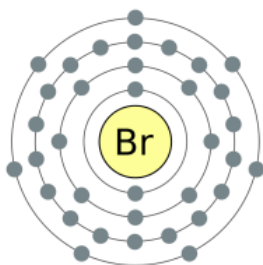
Med udgangspunkt i en gennemgang af eksperimentet "Kobber og dibrom", skal du gøre rede for de reaktioner, som indgår i forsøget.

I din gennemgang kan følgende stikord være en hjælp:

- iondannelse
- fældningsreaktion
- tilskuerioner
- metal, ikke-metal
- opløselighed

Bilag:

35: Bromine 2,8,18,7



1 (I)	2 (II)		13 (III)	14 (IV)	15 (V)	16 (VI)	17 (VII)	18 (VIII)
H ⁺								
Li ⁺	Be ²⁺				N ³⁻	O ²⁻	F ⁻	
Na ⁺	Mg ²⁺		Al ³⁺		p ³⁻	S ²⁻	Cl ⁻	
K ⁺	Ca ²⁺					Se ²⁻	Br ⁻	
Rb ⁺	Sr ²⁺			Sn ²⁺		Te ²⁻	I ⁻	
Cs ⁺	Ba ²⁺			Pb ²⁺				