

Forklar ædelgasreglen

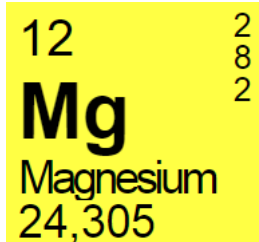
Hvor mange af hver ion,  $\text{Ca}^{2+}$  og  $\text{P}^{3-}$ , skal man bruge for at danne en ionforbindelse?

Forklar hvad en iongitter er

Forklar hvad en ionforbindelse er.  
Eksempelvis  $\text{K}_2\text{SO}_4$ .

Forklar forskellen på en simpel ion og en sammensat ion

Hvilken ion danner magnesium?



Hvilket bundfald dannes når  $\text{FeBr}_2(\text{aq})$  og  $\text{KOH}(\text{aq})$  blandes?

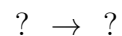
	$\text{Fe}^{2+}$	$\text{K}^{+}$
$\text{Br}^{-}$	L	L
$\text{OH}^{-}$	T	L
$\text{S}^{2-}$	T	L

Hvilke grundstoffer findes i NPK-gødning?

Navngiv



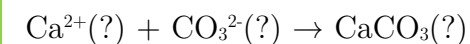
Hvad er reaktionsskemaet når natriumnitrat opløses i vand?



Hvilken ion danner oxygen?



Hvad skal tilstandsformerne være i en fældningsreaktion, eksempelvis:



En ionforbindelse består af både metaller og ikke-metaller.

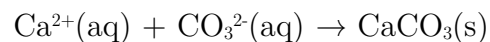
Ionforbindelse er opbygget af positive og negative ioner sammensat sådan at den samlede ladning er 0.

Eksempel  $K_2SO_4$  som består af 2  $K^+$ -ion og en  $SO_4^{2-}$ -ion.

N,P og K.

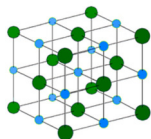
Nitrogen, phosphor og kalium.

I en fældningsreaktion dannes et fast bundfald ud fra opløste stoffer.



På fast form sidder ioner i salte i et iongitter, hvor ionerne skiftevis sidder.

Opløses et salt i vand går iongitteret i stykker.

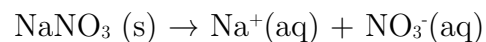


Da der er 6 elektroner i den yderste skal vil oxygen optage 2 elektroner for at kunne på 8.

En ionforbindelse skal være neutralt ladet.  
Det vil sige man skal bruge  $3 \cdot Ca^{2+}$  og  $2 \cdot P^{3-}$ .



Da der er 2 elektroner i yderste skal afgives de, så den næsteyderste skal med 8 elektroner bliver yderste.



Alle atomer prøver at opnå 8 elektroner i yderste skal (lige som ædelgasserne har).

I ionforbindelser ved at optage og afgive elektroner.

I molekyleforbindelse ved at dele elektroner.

En ion er et stof med en ladning.  
Simple ioner består kun af et atom, eksempelvis  $Na^+$ .

Sammensatte ioner består af flere atomer, eksempelvis nitrat,  $NO_3^-$

$K^+$  kalium-ion  
 $NO_3^-$  nitrat  
 $KNO_3$  kaliumnitrat

