



ion	
ionbinding	
formelenhed	
sammensat ion	
krystalvand	
farepiktogram	
H-sætning	
P-sætning	
mikroskopisk	
makroskopisk	
opløselighed	
exoterm	
endoterm	
fældnings- reaktion	
tilskuerion	



1. Forklar forskellen mellem et atoms og en ions opbygning, fx for grundstoffet oxygen:

2. Sammensæt en formelenhed ud fra en given positiv ion og en given negativ ion, fx Al^{3+} og SO_4^{2-} :

3. Navngiv ionforbindelser bestående af simple ioner såvel som sammensatte ioner og forklar betydningen af $\cdot 7\text{H}_2\text{O}$ i formlen $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$:

4. Forklar, hvorfor ionforbindelser har høje smeltepunkter og kogepunkter:

5. Giv en mikroskopisk beskrivelse og en makroskopisk beskrivelse af processen, hvor en ionforbindelse opløses i vand, fx KCl:

6. Brug tabel 8 (side 43) til at redegøre for, om en given ionforbindelse (fx ZnSO_4) vil være let opløselig eller tungtopløselig:

7. Opskriv et ionreaktionsskema for en fældningsreaktion (fx dannelsen af calciumphosphat):

8. Se tabel 8. Find to letopløselige ionforbindelser, som ved sammenblanding giver en bestemt tungtopløselig forbindelse, fx BaSO_4 , opskriv reaktionsskemaet for fældningsreaktionen med stofformler og identificér de tilskuerioner, der vil være i opløsningen:

9. Redegør for, om en kemisk reaktion er exoterm eller endoterm ud fra en målt temperaturændring ved den pågældende reaktion:

10. Find ud fra givne mærkningsregler for et stof tilhørende farepiktogrammer, H- og P-sætninger. Brug tabel 6 (side 40), tabel C (side 198) og tabel D (side 200):