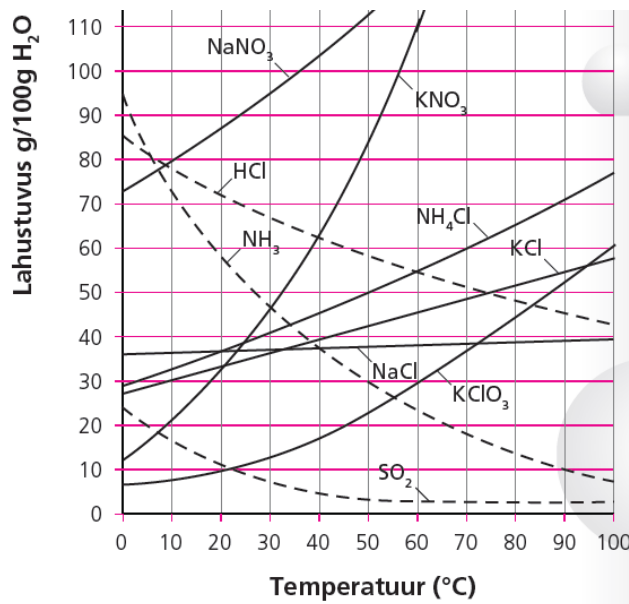


## Tunnikontroll. Ainete lahustuvus vees, selle sõltuvus temperatuurist

1. Võrdle naatriumkloriidi ja ammooniumkloriidi ( $\text{NH}_4\text{Cl}$ ) lahustuvuse sõltuvust temperatuurist. Vasta graafiku põhjal järgmistele küsimustele.



Kumma lahustuvust mõjutab temperatuur rohkem?

Kumma aine lahustuvus on temperatuuril 40 °C suurem?

Millisel temperatuuril on nende soolade lahustuvus ligikaudu võrdne?

Milline on naatriumkloriidi lahustuvus temperatuuril 90 °C?

2. 200 grammile veele lisati temperatuuril 40 °C 100 g ammooniumkloriidi. Kas saadi (sellel temperatuuril) küllastunud või küllastumata lahus? Põhjenda arvutustega.
3. Temperatuuril 40 °C lahustati 100 g vees maksimaalne kogus naatriumkloriidi. Arvuta saadud lahuse massiprotsent.
4. Mis on küllastunud lahus? Mis on küllastumata lahus?
5. Kuidas sõltub gaasiliste ainete lahustuvus vees a) temperatuurist, b) rõhust?
6. Kuidas sõltub tahkete ainete lahustuvus vees temperatuurist?
7. Miks gaseeritud vee pudeli avamisel eralduvad joogist gaasimullid?
8. Miks kraanivee soojendamisel (mitte keetmisel) tekivad anuma seintele gaasimullid?
9. Vanasti kasutati keedumooaside valmistamisel palju suhkrut. Vahel võis juhtuda, et keldris seismisel ilmusid moosipurki suhkrukristallid. Kuidas seda võiks seletada (seoses suhkrul lahustuvusega)?
10. Mõned kalaliigid (näiteks forell) vajavad hapnikurikkamat vett kui teised (näiteks karpkala). Miks elavad karpkalad tiikides, forellid aga kiirevoolulistes jõgedes?