

252. oldal: A hidrogénkötés

1. Nagy elektronegativitású atomhoz kapcsolódó hidrogénatom. 1 pont
Nagy elektronegativitású atom nemkötő elektrópárral. 1 pont

2. HF, H₂O, NH₃
(Minden helyes vegyület 1 pont, minden hibás – 1 pont, de 0 pontnál nem lehet kevesebb, a HCl megjelöléséért nem kell levonni pontot, de nem is jár érte pont.) 3 pont

3.

<i>Vegyület</i>	<i>Olvadáspont</i>	<i>Forráspont</i>
Etil-alkohol	–112 °C	78,4 °C
Dimetil-éter	–138,5 °C	–23,7 °C
Hangyasav	8,6 °C	100,7 °C

(Ha a hangyasav és az alkohol adatait felcseréli, akkor 1 pont adható.)

A helyes sorrendért: 2 pont

4. Az etanol és a hangyasav oldódik jól (korlátlanul) vízben. 1 pont
Polárisak és jól beilleszkednek a víz hidrogénkötés-rendszerébe. 2 pont

10 pont