

Az oldatok

OLDAT	=	OLDÓSZER	+	OLDOTT ANYAG
<i>Limonádé</i>		<i>víz</i>		<i>cukor, citromlé</i>
<i>jódtinktúra</i>		<i>alkohol</i>		<i>jód</i>

Az oldat összetett anyag, melyben az összetevők aránya nem állandó

Oldószerek:

- víz (leggyakoribb). Jól oldódik benne a konyhasó, cukor, mosószer.
- alkohol
- benzin → zsír, olaj oldása

Az oldhatóságot befolyásoló tényezők:

- a hőmérséklet
- az oldószer minősége
- keverés

Oldódáskor az oldószer és oldandó anyag részecskéi elkeverednek és kölcsönhatásba lépnek.

Az oldódás lehet:

- kémiai változás: új anyagok keletkeznek, nem visszafordítható
- fizikai változás: nem keletkezik új anyag, visszafordítható

Az oldódást energiaváltozás kíséri:

- Exoterm folyamat: nátrium-hidroxid, kénsav, mosóporok oldódása.
- Endoterm folyamat: kálium-nitrát, ammónium, klorid, szalakáli oldódása.