

# KORDAMINE – LAHUSED. LAHUSTE OMADUSI

## 1. Seleta mõisted

Lahus \_\_\_\_\_

Küllastunud lahus \_\_\_\_\_

Küllastumata lahus \_\_\_\_\_

Lahustuvus \_\_\_\_\_

Endotermiline reaktsioon \_\_\_\_\_

Eksotermiline reaktsioon \_\_\_\_\_

Pihus \_\_\_\_\_

Kolloidlahus \_\_\_\_\_

Kuidas sõltub tahkete ainete lahustuvus rõhust ja temperatuurist? .....

Kuidas sõltub gaasiliste ainete lahustuvus rõhust ja temperatuurist? .....

Mille poolest on tõelised lahused ja kolloidlahused sarnased? .....

Mille poolest erinevad kolloidlahused tõelistest lahustest? .....

Pihus	Pihustatav aine	Pihuskeskkond	Kaks näidet
Suspensioon			
Emulsioon			
Aerosool			
Vaht			
Tarre	KOLLOIDLAHUS (vedelikus)		

## 2. Lahustuvuse ülesanded:

1. Aine lahustuvus on 109 g/100 g vees. Kui palju ainet saab lahustada 500 g vees?
2. Sooda lahustuvus on 21,8 g/100 g vees. Mitu grammi vett tuleb lisada 65,4 g soodale, et saada küllastunud lahus?
3. 95 g soolale lisati 150 g vett. Kas sool lahustus täielikult, kui soola lahustuvus on 74 g/100 g vees? Põhjenda arutluse või arvutustega.
4. Aine lahustuvus on 19,2 g/100 g vees. 400 grammile veele lisati 49 g ainet. Kas saadi küllastunud või küllastumata lahus? Põhjenda arutluse või arvutustega.

### 3. Lahuse kvantitatiivne koostis

25,2 g etaanhappe ( $\rho = 1,05 \text{ g/cm}^3$ ) lahustamisel vees saadi  $96 \text{ cm}^3$  lahust. Arvuta etaanhappe mahuprotsent saadud lahuses.

Arvuta  $\text{H}_2\text{SO}_4$  mass  $500 \text{ cm}^3$  28%-lises  $\text{H}_2\text{SO}_4$  lahuses (lahuse tihedus on  $1,2 \text{ g/cm}^3$ ).

60 g kaaliumhüdroksiidi lahustamisel vees saadi 42%-line lahus. Arvuta lahuse ruumala ( $\rho = 1,35 \text{ g/cm}^3$ ).

Arvuta lahustunud aine protsendiline sisaldus, kui  $200 \text{ cm}^3$  lahust ( $\rho = 1,09 \text{ g/cm}^3$ ) sisaldab 34,9 g lämmastikhapet.