

LISAÜLESANDED PÄRMILABORILE

Mis aine on lubi? Lubja valem: .....

Lubjavee pH ..... ja indikaatori värvus: ..... enne CO<sub>2</sub> suunamist lubjavette;  
Katse kestus (minutites) .....

Lubjavee pH ..... ja indikaatori värvus: ..... pärast katse lõppu.

Lubja ja CO<sub>2</sub> vaheline reaktsioon:

Mida märkasid katse käigus .....

**Katse 3.** Pärmisegust eralduva CO<sub>2</sub> mõju destilleeritud veele

Reaktsioon, mis tekib CO<sub>2</sub> sattumisel vette .....

Destilleeritud vee pH ..... enne CO<sub>2</sub> suunamist vette;

Katse kestus ....., Vee pH ..... pärast katse lõppu.

Kuidas pärmseente elutegevus mõjutas vee omadusi?

.....

Kuidas CO<sub>2</sub> sisalduse suurenemine merevees mõjutab ookeanide elustikku?

.....

Kuidas CO<sub>2</sub> sisaldus atmosfääris mõjutab vihmavett? .....

**Katseseadme tööpõhimõte:**

1. Miks jääb veetase suletud torus kõrgemale kui veeanumas?
2. Miks hakkab veetase alanema, kui toru on ühendatud pärmiseguga?

**Etanoolkäärimine** on glükoosi lõhustumine pärmseente toimeel. Toimub reaktsioon:

$C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2 CO_2 + 2 C_2H_5OH$ ; Etanoolkäärimisel eralduvad ..... ja .....

**Ülesanne 1:** Arvuta, mitu millise osa segus olevast glükoosist kasutas pärm ära Sinu katse jooksul! Eelda, et reaktsioon toimub normaaltingimustel ja ühe mooli gaasi ruumala on 22,4 l).

**Ülesanne 2:** Arvuta, mitme protsendi võrra vähenes rõhk veesamba kohal võrreldes õhurõhuga, kui veesammas püsis 50 cm kõrgusel. Loe, et katse ajal oli õhurõhk 1000 hPa.