

Molekuláris erők folyadékokban

1. Hogyan magyarázható az a jelenség, hogy egy régi 50 filléres óvatos ráhelyezés esetén úszik a víz tetején?

Mi történik, ha a vízbe ilyenkor mosogatószeret cseppentünk?

2. A higany folyadék, ezért egy üveglapra cseppentve csak kis mértékben terül szét. Vékony csőbe öntve a felülete a cső mentén.....
A higanycseppek között fellépő erőt másképpen
erőnek is nevezzük.

A közlekedőedénybe töltött folyadékok szintje normál esetben
....., függetlenül a cső

Ha a csövek átmérője nagyon keskeny, akkor a csövet
.....-nek/-nak nevezzük. Ilyenkor, ha a csőbe vizet
töltünk, akkor ebben a csőben a víz szintje ,mint a
többi csőben , ha higanyt, akkor annak a szintje, mint a
többi csőben.

3. A folyadékmolekulák közötti vonzóerő jellemzésére használt fizikai mennyiség neve:

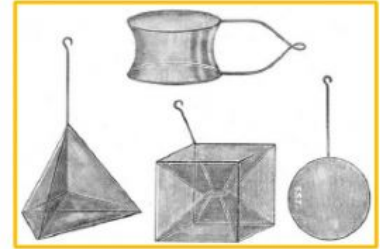
.....

Ha ennek a mennyiségnek a nagysága az **A** folyadék esetén nagyobb,
mint a **B** folyadék esetében, akkor egy felületen szétterülő
folyadékcseppek esetén az **A** folyadék szétterült területe

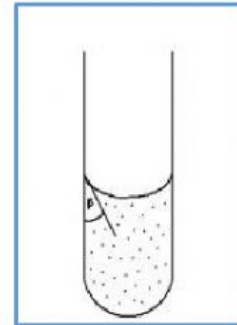
.....

4. Párosítsd össze a megfelelő fogalmakat és ábrákat!

nedvesítő folyadék



minimálfelület



adhéziós erő



hajszálcsövesség



közlekedőedény

