

## 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 mosogatószert 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:

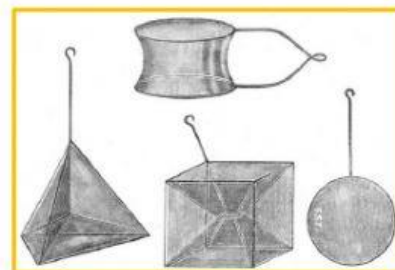
.....

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

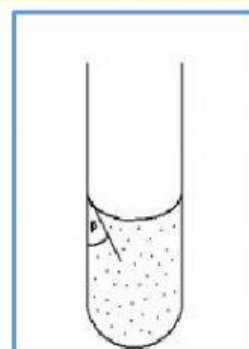
.....

4. Párosítsd össze a megfelelő fogalmakat és ábrákat!

nedvesítő folyadék



minimálfelület



adhéziós erő



hajszálcsövesség



közlekedőedény

