

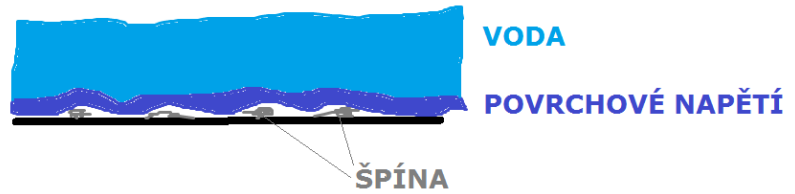
Kapilární jevy

Každá voda má tzv. povrchové napětí. To způsobuje, že na povrchu kapaliny je blána o určité pevnosti – tuto pevnost můžeme regulovat.

Projevy povrchového napětí:

Mytí:

Povrchové napětí vody snižujeme proto, aby voda umyla lépe špínu.



Snižuje se:

- a) Přidáním mýdla, pracího prostředku
- b) Zvýšením teploty

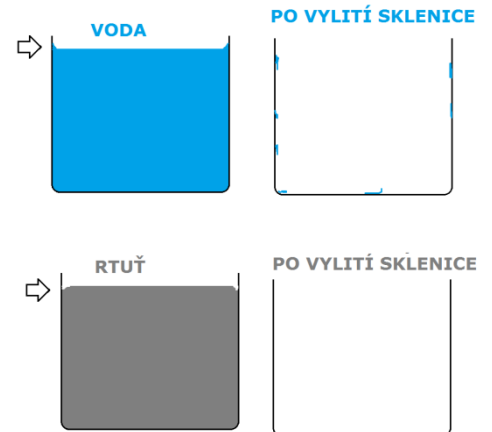


**MENŠÍ POVRCHOVÉ NAPĚTÍ
= VODA PRONIKNE I KE
ŠPÍNĚ A UMYJE JI**

Smáčení stěn nádoby

Kapalina (např. voda) smáčí stěny nádoby – po vylití sklenice nám zbydou kapky v nádobě – síla mezi molekulami vody je menší, než síla mezi molekulami vody a sklenicí. Větší povrchové napětí

Např. rtuť nesmáčí stěny nádoby – po vylití sklenice nám nezbydou kapky v nádobě – síla mezi molekulami vody je větší, než síla mezi molekulami vody a sklenicí



Snížení/zvýšení hladiny u stěn nádoby

Hladina je u těchto látek na okraji mírně zvýšená nebo snižená (viz šipka).

Kapka vody

Voda zaujímá tvar s nejmenší možnou plochou, což je na povrchu zaoblená polokoule, při padání má voda tvar koule (kapka vody)

