**Pracovní list:**

**Kapilární jevy**

Dva základní druhy chování kapaliny v nádobě:

1. **Kapalina smáčí stěny nádoby**
2. **Kapalina nesmáčí stěny nádoby**

O chování kapaliny u stěn nádoby rozhoduje:

* vzájemné přitahování částic \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
* přitahování částic kapaliny s částicemi \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ látky
1. **Kapalina smáčí stěny nádoby**

*Obrázek:*

*Např*. voda smáčí sklo, líh ve skle, rtuť v mědi

***Vysvětlení***:

 Kapalina smáčí stěny nádoby, když síly od molekul stěn nádoby jsou \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ než síly mezi molekulami kapaliny → molekula kapaliny je přitahována ke stěně nádoby, hladina kapaliny se u stěny \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Poznámka

Uvedený **I.** a následující **II.** jev je zřetelnější při ponoření kapiláry do kapaliny.

Co je to kapilára?

**Kapilára** –

* kapilára smáčená kapalinou:

*obr.*

V kapiláře je hladina kapaliny \_\_\_\_\_\_\_ než hladina v nádobě.

Využití vzlínání

**Kapalina nesmáčí stěny nádoby**

*Obrázek:*

*Např*. rtuť nesmáčí sklo, voda ve vosku

Vysvětlení:

Kapalina nesmáčí stěny nádoby, když jsou síly, kterými působí molekuly stěny nádoby na molekuly kapaliny \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ než síly mezi molekulami kapaliny → molekula kapaliny je přitahována více dovnitř, hladina kapaliny u stěny více poklesne.

* kapilára nesmáčená kapalinou

*obr.*

 V kapiláře je hladina kapaliny \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ než hladina v nádobě.

**Otázky a úkoly**

1. Popiš, co nastane, kápneme-li kapku kapalinu na povrch, který nesmáčí.
2. Jak zabraňujeme vzlínavosti vody do zdiva budov?
3. Nakresli hladiny kapaliny (smáčí stěny kapilár) v kapilárách různého

průměru. Ověř pokusem.

1. Můžeme si dobře umýt mastné ruce vodou? Vysvětli.