*jovanovicova_CHE_7B*

# **Práca na doma** – 8.6. – 12.6.2020

Zopakujte a upevnite si učivo: **Priebeh chemických reakcií**

Kedy prebehne chemická reakcia ? – napíšte dve podmienky.

**Téma nového učiva**

**Vplyv teploty na rýchlosť chemických reakcií**

Rýchlosť chemickej reakcie je tým väčšia, čím je vyššia teplota reaktantov.

Častice majú väčšiu energiu, rýchlejšie sa pohybujú, a preto dochádza za určitý čas k väčšiemu počtu zrážok.

**Vplyv veľkosti povrchu tuhého reaktantu na rýchlosť chemických reakcií**

Rýchlosť chemickej reakcie je tým väčšia, čím má tuhý reaktant väčší povrch.

Na povrchu je viac častíc, a preto dochádza za určitý čas k väčšiemu počtu zrážok.

**Vplyv katalyzátorov na rýchlosť chemických reakcií**

Rýchlosť chemickej reakcie možno zväčšiť použitím katalyzátora.

Katalyzátor je látka, ktorá zväčšuje rýchlosť chemickej reakcie, po skončení reakcie však zostáva nezmenená.

Posielam vám prezentáciu na tieto témy. V učebnici je to na strane 85, 86, 87.

Napíšte si poznámky do zošita.