

1. Mějme množinu naměřených bodů:

$$x_1 = 2; y_1 = 0,5$$

$$x_2 = 3; y_2 = 15$$

$$x_3 = 4; y_3 = 2$$

$$x_4 = 6; y_4 = 6,5$$

Body si zadejte do Excelové tabulky a udělejte si jejich graf.

- Je v této množině bodů hrubá chyba (outlier)? Pokud ano, jaká a proč.
- Pracujte s množinou bodů, ze které jste odstranili hrubé chyby.
- Vypočítejte směrnici (b1) a úsek (b0) lineární rovnice, kterou proložíte těmito body (použijte lineární regresi).
- Vypočítejte korelační index R^2 .

2. Mějme následující tabulku:

	Název molekuly	pKa	Náboj na atomu		
			H	O	C
Tréninková sada	Carboxyacetic acid	2.85	0.48	-0.6845	0.5834
	Hydroxyethanoic acid	3.83	0.4649	-0.694	0.5179
	Dipropylacetic acid	4.6	0.3907	-0.7486	0.439
	n-Butanoic acid	4.82	0.4187	-0.727	0.4915
	n-Dodecanoic acid	5.3	0.396	-0.7433	0.473
Testovací sada	Almond acid	3.41	0.4371	-0.706	0.464
	Amber acid	4.21	0.4628	-0.6924	0.524
	n-Capric acid	4.9	0.3991	-0.7408	0.475

- Pro QSPR model: $pka = p1 \cdot qH + p2$ vytvořte v Excelu graf závislosti pKa na pH. Pro vytvoření modelu použijte jen tréninkovou sadu.
- Pro tento model dopočítejte $p1$ a $p2$.
- Pomocí modelu predikujte pKa pro všechny molekuly. (Přidejte si do tabulky sloupec pka_p .)
- Vypočítejte relativní odchylku pro všechny body. (Přidejte si do tabulky sloupec pka_d .)
- Vypočítejte R^2 a průměrnou relativní odchylku pro tréninkovou sadu.

Domácí úkol:

- Vypočítejte Q^2 a průměrnou relativní odchylku pro testovací sadu.
- Pro QSPR model: $pka = pp1 \cdot qH + pp2 \cdot qO + pp3 \cdot qC + pp4$ dopočítejte $pp1$, $pp2$, $pp3$ a $pp4$. (Pomocí např: <http://home.ubalt.edu/ntsbarsh/business-stat/otherapplets/MultRgression.htm>, http://www.wessa.net/rwasp_multipleregression.wasp).
- Pomocí modelu predikujte pKa pro všechny molekuly. (Přidejte si do tabulky sloupec pka_p2 .)
- Vypočítejte relativní odchylku pro všechny body. (Přidejte si do tabulky sloupec pka_d2 .)
- Vypočítejte R^2 a průměrnou relativní odchylku.
- Vypočítejte Q^2 a průměrnou relativní odchylku pro testovací sadu.