

# APLIKACE MATICOVÉHO POČTU

## MINERÁLNÍ MATICE

### 2-rozměrný systém MgO a SiO<sub>2</sub>

enstatit	en	MgSiO <sub>3</sub>	MgO.SiO <sub>2</sub>
forsterit	fo	Mg <sub>2</sub> SiO <sub>4</sub>	2 MgO.SiO <sub>2</sub>
křemen	qz	SiO <sub>2</sub>	SiO <sub>2</sub>

Ve dvourozměrném prostoru nemohou být tři a více vektorů nezávislých!!!

Na tvorbě minerálu se z určité části podílí složka (podíl /frakce/ složky na fázi)

$$\text{en} = 1/2 \text{ MgO} + 1/2 \text{ SiO}_2$$

$$\text{fo} = 2/3 \text{ MgO} + 1/3 \text{ SiO}_2$$

$$\text{qz} = \quad \quad + 1 \text{ SiO}_2$$

V dvourozměrném vektorovém prostoru MgO, SiO<sub>2</sub> vektory:

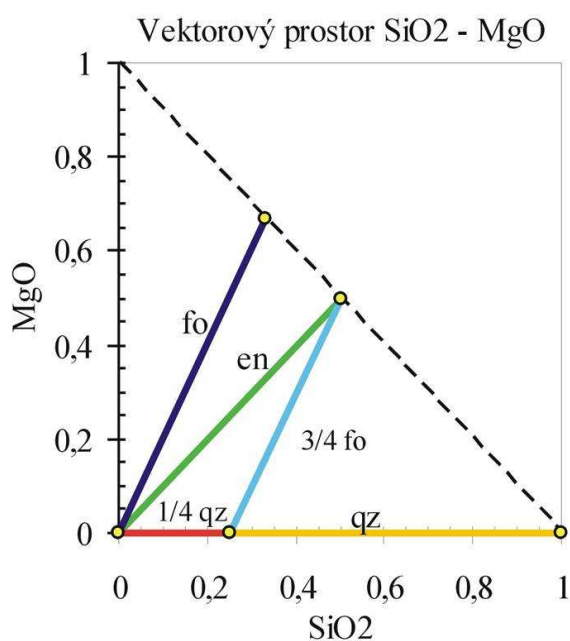
$$\text{en} = [1/2 \ 1/2]^T$$

$$\text{fo} = [2/3 \ 1/3]^T$$

$$\text{qz} = [0 \ 1]^T$$

enstatit je vytvořen lineární kombinací fo a qz!

$$1 \text{ en} = 3/4 \text{ fo} + 1/4 \text{ qz}$$



2 MgO.SiO<sub>2</sub> + SiO<sub>2</sub> celkem 4 moly: fo se podílí na 3 molech, qz se podílí na 1 molu

### 3-rozměrný systém CaO, MgO, SiO<sub>2</sub>

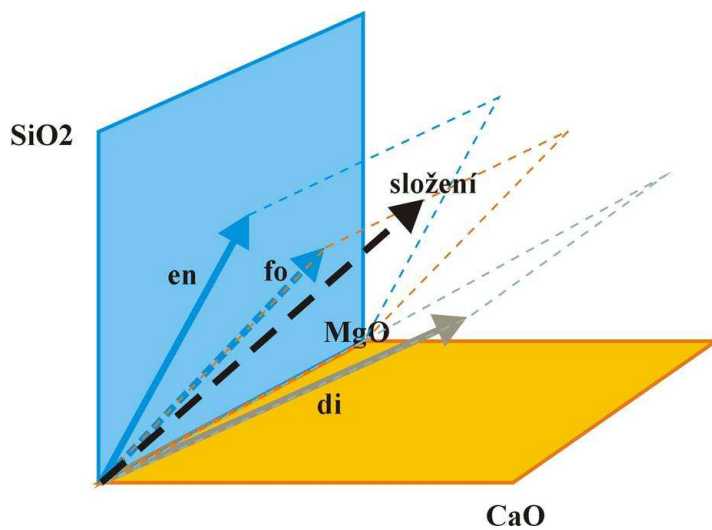
Enstatit, forsterit, diopsid

<b>en:</b>	MgO + SiO <sub>2</sub>
<b>fo:</b>	2 MgO + SiO <sub>2</sub>
<b>di:</b>	CaO + MgO + 2 SiO <sub>2</sub>

CaO =	di
MgO =	en + 2 fo + di
SiO <sub>2</sub> =	en + fo + 2 di

$$\begin{bmatrix} \text{CaO} \\ \text{MgO} \\ \text{SiO}_2 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 0 & 0 & 1 \\ 1 & 2 & 1 \\ 1 & 1 & 2 \end{bmatrix} \begin{bmatrix} \text{en} \\ \text{fo} \\ \text{di} \end{bmatrix}$$

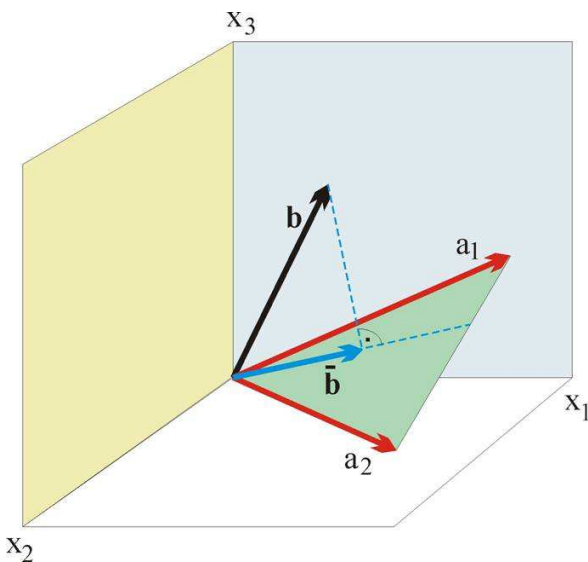
Projekce **vektoru složení** na osy podprostoru **en, di, fo**



# PROJEKCE DO PODPROSTORU

matice 
$$\mathbf{A} = \begin{bmatrix} \mathbf{a}_1 & \mathbf{a}_2 \\ a_{11} & a_{12} \\ a_{21} & a_{22} \\ a_{31} & a_{32} \end{bmatrix}$$

vektor složení 
$$\mathbf{b} = \begin{bmatrix} x_1 \\ x_2 \\ x_3 \end{bmatrix}$$



$$\bar{\mathbf{b}} = \begin{bmatrix} \bar{x}_1 \\ \bar{x}_2 \\ \bar{x}_3 \end{bmatrix} \quad \bar{\mathbf{y}} = \begin{bmatrix} a_1 \\ a_2 \end{bmatrix}$$

$$\bar{\mathbf{b}} = \begin{bmatrix} a_1 \\ a_2 \end{bmatrix} = (\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{b}$$

$$\bar{\mathbf{b}} = \begin{bmatrix} \bar{x}_1 \\ \bar{x}_2 \\ \bar{x}_3 \end{bmatrix} = \mathbf{P} \mathbf{b} = \mathbf{A} (\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{b}$$

Působení matice  $\mathbf{A}$  na vektor  $\mathbf{x}$  odpovídá lineární kombinaci sloupcových vektorů  $\mathbf{A}$

$$\mathbf{y} = \mathbf{A} \mathbf{x} \quad \begin{matrix} \mathbf{a}_1 & \mathbf{a}_2 & \mathbf{x} \\ \begin{bmatrix} a_{11} & a_{12} \\ a_{21} & a_{22} \\ a_{31} & a_{32} \end{bmatrix} \begin{bmatrix} x_1 \\ x_2 \end{bmatrix} = x_1 \begin{bmatrix} a_{11} \\ a_{21} \\ a_{31} \end{bmatrix} + x_2 \begin{bmatrix} a_{12} \\ a_{22} \\ a_{32} \end{bmatrix} \end{matrix}$$

Matice  $\mathbf{A}$  transformuje (promítá) vektor  $\mathbf{x}$  do sloupcového podprostoru  $\mathbf{a}_1, \mathbf{a}_2$ .

Rozpětí vektorů  $\mathbf{a}_1$  a  $\mathbf{a}_2$  (plocha) tvoří dvojrozměrný podprostor trojrozměrného prostoru  $\mathbf{R}_3$

Podprostor (plocha) je daná všemi lineárními kombinacemi vektorů  $\mathbf{a}_1$  a  $\mathbf{a}_2$ !

Pravoúhlá projekce vektoru  $\mathbf{b}$  z  $\mathbf{R}_3$  do podprostoru tvořeného vektory  $\mathbf{a}_1, \mathbf{a}_2$

**Projektor  $\mathbf{P}$ :**

$$\mathbf{P} = \mathbf{A}(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T$$

$$\mathbf{P} \mathbf{b} = \mathbf{A}(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{b} \quad \text{asociativní zákon: } \mathbf{P} \mathbf{b} = \mathbf{A}[(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{b}]$$

výsledný vektor:  $\mathbf{y} = (\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{b}$  (v koordinátách  $\mathbf{a}_1, \mathbf{a}_2$ )

$$\mathbf{P} \mathbf{b} = \mathbf{A} \mathbf{x} \text{ (v koordinátách } x, y, z)$$

Příklad:

### Přepočít složení horniny do normativních minerálů

Složení horniny:  $\mathbf{y} = \begin{bmatrix} \text{CaO} \\ \text{MgO} \\ \text{SiO}_2 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 0,77 \\ 3,38 \\ 3,32 \end{bmatrix}$  moly jednotlivých složek

Promítnout do vektorového prostoru **en – fo – di**

<b>en:</b>	MgO + SiO <sub>2</sub>
<b>fo:</b>	2 MgO + SiO <sub>2</sub>
<b>di:</b>	CaO + MgO + 2 SiO <sub>2</sub>

CaO =	di
MgO =	en + 2 fo + di
SiO <sub>2</sub> =	en + fo + 2 di

$$\mathbf{A} = \begin{matrix} & \text{en} & \text{fo} & \text{di} \\ \begin{bmatrix} 0 & 0 & 1 \\ 1 & 2 & 1 \\ 1 & 1 & 2 \end{bmatrix} & & & \end{matrix} \quad \mathbf{A}^T = \begin{bmatrix} 0 & 1 & 1 \\ 0 & 2 & 1 \\ 1 & 1 & 2 \end{bmatrix} \quad \mathbf{A}^T \mathbf{A} = \begin{bmatrix} 2 & 3 & 3 \\ 3 & 5 & 4 \\ 3 & 4 & 6 \end{bmatrix} \quad (\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} = \begin{bmatrix} 14 & -6 & -3 \\ -6 & 3 & 1 \\ -3 & 1 & 1 \end{bmatrix}$$

$$(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T = \begin{bmatrix} -3 & -1 & 2 \\ 1 & 1 & -1 \\ 1 & 0 & 0 \end{bmatrix}$$

výsledné minerální složení:  $(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{y} = \begin{bmatrix} 0,95 \\ 0,83 \\ 0,77 \end{bmatrix}$

teoretické složení:  $\mathbf{P}\mathbf{y} = \mathbf{A}(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{y} = \begin{bmatrix} 0,77 \\ 3,38 \\ 3,32 \end{bmatrix}$  ukazuje rozdíl (chybu) mezi zadaným složením

a projektovaným do podprostoru.

Příklad:

**Přepočít chemického složení na minerální fáze**

M		x	
		wt %	mol Q
60,08	SiO <sub>2</sub>	65,98	1,0982
101,96	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	20,22	0,1983
159,69	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3,01	0,0188
56,08	CaO	4,26	0,0760
44,01	CO <sub>2</sub>	2,03	0,0461
18,02	H <sub>2</sub> O	4,67	0,2592

suma: 100,17 moly na 100 g  
horniny

Matice A:

	Q	K	G	C	S
SiO <sub>2</sub>	1,00	2,00	0,00	0,00	3,34
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0,00	1,00	0,00	0,00	1,33
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0,00	0,00	0,50	0,00	0,00
CaO	0,00	0,00	0,00	1,00	0,33
CO <sub>2</sub>	0,00	0,00	0,00	1,00	0,00
H <sub>2</sub> O	0,00	2,00	0,50	0,00	1,00

Q	Q	křemen	SiO <sub>2</sub>
Al <sub>2</sub> Si <sub>2</sub> O <sub>5</sub> (OH) <sub>4</sub>	K	kaolinit	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> + 2 SiO <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O
FeO(OH)	G	göthit	0,5 Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> + 0,5 H <sub>2</sub> O
CaCO <sub>3</sub>	C	kalcit	CaO + CO <sub>2</sub>
Ca <sub>0,33</sub> Al <sub>2,66</sub> Si <sub>3,34</sub> O <sub>10</sub> (OH) <sub>2</sub>	S	smektit	0,33 CaO + 1,33 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> + 3,34 SiO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O

**A<sup>T</sup>:**

1,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
2,00	1,00	0,00	0,00	0,00	2,00
0,00	0,00	0,50	0,00	0,00	0,50
0,00	0,00	0,00	1,00	1,00	0,00
3,34	1,33	0,00	0,33	0,00	1,00

**A<sup>T</sup>A:**

1,00	2,00	0,00	0,00	3,34
2,00	9,00	1,00	0,00	10,01
0,00	1,00	0,50	0,00	0,50
0,00	0,00	0,00	2,00	0,33

$$(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1}: \begin{vmatrix} 3,34 & 10,01 & 0,50 & 0,33 & 14,03 \\ 8,55 & 2,03 & -0,59 & 0,57 & -3,48 \\ 2,03 & 1,51 & -1,50 & 0,25 & -1,51 \\ -0,59 & -1,50 & 3,93 & -0,18 & 1,08 \\ 0,57 & 0,25 & -0,18 & 0,55 & -0,32 \\ -3,48 & -1,51 & 1,08 & -0,32 & 1,95 \end{vmatrix}$$

$$(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T: \begin{vmatrix} 1,00 & -2,59 & -0,30 & -0,57 & 0,57 & 0,30 \\ 0,00 & -0,50 & -0,75 & -0,25 & 0,25 & 0,75 \\ 0,00 & -0,07 & 1,96 & 0,18 & -0,18 & 0,04 \\ 0,00 & -0,18 & -0,09 & 0,45 & 0,55 & 0,09 \\ 0,00 & 1,08 & 0,54 & 0,32 & -0,32 & -0,54 \end{vmatrix}$$

Vektor minerálů  $\mathbf{m}$

$$\mathbf{m} = (\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{x} = \begin{vmatrix} 0,638 \\ 0,073 \\ 0,037 \\ 0,046 \\ 0,094 \end{vmatrix} \begin{matrix} \mathbf{Q} \\ \mathbf{K} \\ \mathbf{G} \\ \mathbf{C} \\ \mathbf{S} \end{matrix}$$

Teoretické složení - projekce do vektoru chem. složení (oxidů):

$$\mathbf{P} = \mathbf{A}(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T = \begin{vmatrix} 1,00 & 0,00 & 0,00 & 0,00 & 0,00 & 0,00 \\ 0,00 & 0,93 & -0,04 & 0,18 & -0,18 & 0,04 \\ 0,00 & -0,04 & 0,98 & 0,09 & -0,09 & 0,02 \\ 0,00 & 0,18 & 0,09 & 0,55 & 0,45 & -0,09 \\ 0,00 & -0,18 & -0,09 & 0,45 & 0,55 & 0,09 \\ 0,00 & 0,04 & 0,02 & -0,09 & 0,09 & 0,98 \end{vmatrix}$$

$$\mathbf{P}\mathbf{x} = \begin{vmatrix} 1,0982 \\ 0,1981 \\ 0,0187 \\ 0,0765 \\ 0,0456 \\ 0,2593 \end{vmatrix}$$

Příklad:

**Přepočítání analýzy na normativní minerály**

složení

	x
SiO <sub>2</sub>	42,0
TiO <sub>2</sub>	0,3
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	8,0
FeO	6,5
MgO	22,0
CaO	8,0
Na <sub>2</sub> O	0,5
	87,3 hm. %

Složení minerálních fází na které chceme analýzu rozpočítat:

	ol	cpx	gar
A:	41,90	54,60	41,50
	0,07	0,13	0,11
	0,00	1,90	18,00
	7,77	2,22	7,04
	48,50	15,80	18,10
	0,06	20,60	6,70
	0,00	1,44	0,00
	98,30	96,69	91,45

$$A^T: \begin{vmatrix} 41,90 & 0,07 & 0,00 & 7,77 & 48,50 & 0,06 & 0,00 \\ 54,60 & 0,13 & 1,90 & 2,22 & 15,80 & 20,60 & 1,44 \\ 41,50 & 0,11 & 18,00 & 7,04 & 18,10 & 6,70 & 0,00 \end{vmatrix}$$

$$A^T A: \begin{vmatrix} 4168,2 & 3072,5 & 2671,8 \\ 3072,5 & 3665,8 & 2739,7 \\ 2671,8 & 2739,7 & 2468,3 \end{vmatrix}$$

$$(A^T A)^{-1}: \begin{vmatrix} 0,0008 & -1E-04 & -7E-04 \\ -1E-04 & 0,0016 & -0,002 \\ -7E-04 & -0,002 & 0,003 \end{vmatrix}$$

$$(A^T A)^{-1} A^T: \begin{vmatrix} -0,004 & -4E-05 & -0,013 & 0,0009 & 0,0236 & -0,008 & -2E-04 \\ 0,0143 & 2E-05 & -0,027 & -0,009 & -0,011 & 0,0224 & 0,0023 \\ 0,0048 & 7E-05 & 0,051 & 0,012 & -0,006 & -0,014 & -0,002 \end{vmatrix}$$

Vektor minerálů:

$$\begin{array}{l} (\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{x}: \\ \text{suma} \end{array} \begin{array}{l} \left| \begin{array}{l} 0,210 \\ 0,267 \\ 0,442 \end{array} \right| \\ 0,919 \end{array} = \begin{array}{l} \left| \begin{array}{l} 22,849 \\ 29,023 \\ 48,128 \end{array} \right| \\ 100 \% \end{array} \begin{array}{l} \text{ol} \\ \text{cpx} \\ \text{gar} \end{array}$$

$$\mathbf{P} = \mathbf{A}(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T:$$

$$\left| \begin{array}{ccccccc} 0,8304 & 0,0021 & 0,114 & 0,038 & 0,1401 & 0,3262 & 0,0206 \\ 0,0021 & 7\text{E-}06 & 0,0012 & 0,0002 & -4\text{E-}04 & 0,0008 & 3\text{E-}05 \\ 0,114 & 0,0012 & 0,868 & 0,1988 & -0,13 & -0,209 & -0,038 \\ 0,038 & 0,0002 & 0,1988 & 0,0711 & 0,1161 & -0,107 & -0,013 \\ 0,1401 & -4\text{E-}04 & -0,13 & 0,1161 & 0,8607 & -0,264 & -0,016 \\ 0,3262 & 0,0008 & -0,209 & -0,107 & -0,264 & 0,3664 & 0,0322 \\ 0,0206 & 3\text{E-}05 & -0,038 & -0,013 & -0,016 & 0,0322 & 0,0034 \end{array} \right|$$

Vektor teoretického složení:

$$\mathbf{P}\mathbf{x} = \left| \begin{array}{l} 41,74 \\ 0,10 \\ 8,47 \\ 5,34 \\ 22,41 \\ 8,47 \\ 0,38 \end{array} \right|$$



Příklad:

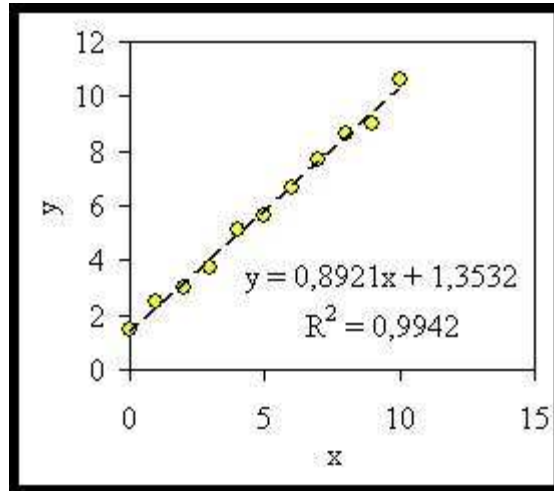
## Regrese dat

Metoda nejmenších čtverců jako ortogonální projekce datového vektoru do sloupcového vektorového prostoru parametrů (matice A)

regrese:  $y = a_1x + a_2$

Data:

x	y
0	1,46
1	2,48
2	2,99
3	3,72
4	5,13
5	5,63
6	6,65
7	7,66
8	8,6
9	9,03
10	10,6



$$\begin{matrix}
 \mathbf{y} & \mathbf{A} & \mathbf{a} \\
 \begin{bmatrix} 1,46 \\ 2,48 \\ 2,99 \\ 3,72 \\ 5,13 \\ 5,63 \\ 6,65 \\ 7,66 \\ 8,60 \\ 9,03 \\ 10,6 \end{bmatrix} & = & \begin{bmatrix} 0 & 1 \\ 1 & 1 \\ 2 & 1 \\ 3 & 1 \\ 4 & 1 \\ 5 & 1 \\ 6 & 1 \\ 7 & 1 \\ 8 & 1 \\ 9 & 1 \\ 10 & 1 \end{bmatrix} \begin{bmatrix} \mathbf{a}_1 \\ \mathbf{a}_2 \end{bmatrix}
 \end{matrix}$$

projekce do vektoru parametrů  $\mathbf{a}$ :

$$\mathbf{a} = (\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{y}$$

$$\mathbf{P} = \mathbf{A}(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \quad \text{projekce dat} \quad \mathbf{y} = \mathbf{P}\mathbf{y}$$

$$\mathbf{A}^T = \begin{bmatrix} 0 & 1 & 2 & 3 & 4 & 5 & 6 & 7 & 8 & 9 & 10 \\ 1 & 1 & 1 & 1 & 1 & 1 & 1 & 1 & 1 & 1 & 1 \end{bmatrix}$$

$$\mathbf{A}^T \mathbf{A} = \begin{bmatrix} 385 & 55 \\ 55 & 11 \end{bmatrix}$$

$$(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} = \begin{bmatrix} 0,009 & -0,05 \\ -0,05 & 0,318 \end{bmatrix}$$

$$(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T = \begin{bmatrix} -0,045 & -0,036 & -0,027 & -0,018 & -0,009 & 0,000 & 0,009 & 0,018 & 0,027 & 0,036 & 0,045 \\ 0,318 & 0,273 & 0,227 & 0,182 & 0,136 & 0,091 & 0,045 & 0,000 & -0,045 & -0,091 & -0,136 \end{bmatrix}$$

$$\mathbf{a} = (\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T \mathbf{y} = \begin{bmatrix} 0,8921 \\ 1,3532 \end{bmatrix} \text{ hledané parametry rovnice - výsledná regrese}$$

$$\mathbf{P} = \mathbf{A}(\mathbf{A}^T \mathbf{A})^{-1} \mathbf{A}^T =$$

0,318	0,273	0,227	0,182	0,136	0,091	0,045	0,000	-0,045	-0,091	-0,136
0,273	0,236	0,200	0,164	0,127	0,091	0,055	0,018	-0,018	-0,055	-0,091
0,227	0,200	0,173	0,145	0,118	0,091	0,064	0,036	0,009	-0,018	-0,045
0,182	0,164	0,145	0,127	0,109	0,091	0,073	0,055	0,036	0,018	0,000
0,136	0,127	0,118	0,109	0,100	0,091	0,082	0,073	0,064	0,055	0,045
0,091	0,091	0,091	0,091	0,091	0,091	0,091	0,091	0,091	0,091	0,091
0,045	0,055	0,064	0,073	0,082	0,091	0,100	0,109	0,118	0,127	0,136
0,000	0,018	0,036	0,055	0,073	0,091	0,109	0,127	0,145	0,164	0,182
-0,045	-0,018	0,009	0,036	0,064	0,091	0,118	0,145	0,173	0,200	0,227
-0,091	-0,055	-0,018	0,018	0,055	0,091	0,127	0,164	0,200	0,236	0,273
-0,136	-0,091	-0,045	0,000	0,045	0,091	0,136	0,182	0,227	0,273	0,318

$$\mathbf{y} = \mathbf{P} \mathbf{y} =$$

1,353
2,245
3,137
4,029
4,922
5,814
6,706
7,598
8,490
9,382
10,274

teoretické hodnoty