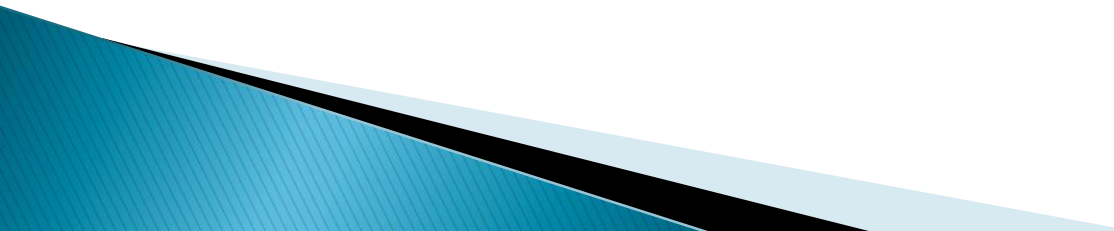


Pravidla správné prezentace

Pavel Teplý

Obsah

- ▶ Základní pravidla
 - ▶ Tipy a doporučení
 - ▶ Příklady správné praxe
- 

Základní pravidla

- ▶ jedna myšlenka = jeden snímek

Příklad 1 - špatně

Vzácné plyny

- Helium, Neon, Argon, Krypton, Xenon, Radon

Halogeny

- Fluor, Chlor, Brom, Jod, (Astat)

Chalkogeny

- Kyslík, Síra, Selen, Tellur, Polonium

Příklad 1 - **správně**

Halogeny

- Fluor (*Fluorum*),
- Chlor (*Chlorum*),
- Brom (*Bromum*),
- Jod (*Iodum*),
- (Astat) (*Astatium*)

Základní pravidla

- ▶ pravidlo 5 x 5

Příklad 2 - špatně

Vzácné plyny

- Helium, Neon, Argon, Krypton, Xenon, Radon

Halogeny

- Fluor, Chlor, Brom, Jod, (Astat)

Chalkogeny

- Kyslík, Síra, Selen, Tellur, Polonium

Skupina dusíku

- Dusík, Fosfor, Arzen, Antimon, Bizmut

Skupina uhlíku

- Uhlík, Křemík, Germanium, Cín, Olovo

Skupina boru

- Bor, Hliník, Gallium, Indium, Thalium

Kovy alkalických zemin

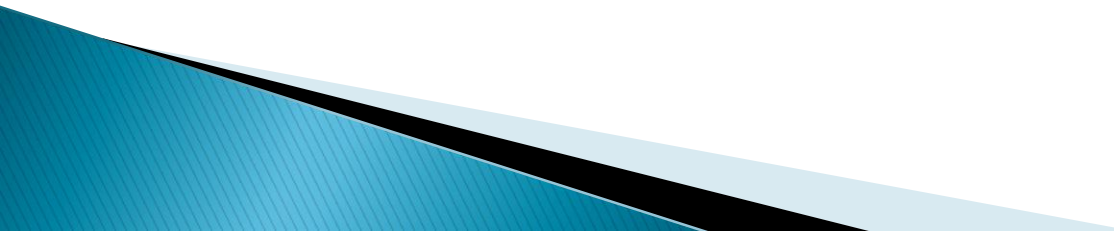
- Beryllium, Hořečák, Vápník, Stroncium, Baryum, Radium

Alkalické kovy

- Lithium, Sodík, Draslík, Rubidium, Cesium, Francium

Příklad 2 - **správně**

Alkalické kovy

- ▶ Li Lithium
 - ▶ Na Sodík
 - ▶ K Draslík
 - ▶ Rb Rubidium
 - ▶ Cs Cesium
 - ▶ Fr Francium
- 

Základní pravidla

- ▶ používat spíše HESLA než věty

Příklad 3 - špatně

Halogeny

Jako **halogeny** (halové prvky) označujeme první čtyři prvky 17. (VII.A) skupiny periodické tabulky prvků. Jsou to fluor, chlor, brom a jód. Někdy se k nim připojují další dva prvky, které jsou ve stejné skupině. Prvním z nich je astat, jehož vlastnosti nejsou příliš známy a podle hranice mezi kovy a nekovy by se řadil spíše k polokovům. Druhým prvkem je ununseptium, jehož protonové číslo je 117. Název *halogen* je odvozen z řečtiny a znamená *solitvorný*. Všechny halogeny mají ve své valenční elektronové vrstvě 7 elektronů.

Příklad 3 - **správně**

Halogeny

- fluor, chlor, brom, jod, (astat)
- ἅλς (*háls*) - „sůl“ a γεν (*gen*) – „tvořit“
- 7 valenčních elektronů
- velmi reaktivní
- v přírodě ve sloučeninách

Základní pravidla

- ▶ používat bezpatkové písmo (např. Arial)

Příklad 4 - špatně

Alkalické kovy – velmi reaktivní

Kovy alkalických zemin – reaktivní

Halogeny – velmi reaktivní

Vzácné plyny – inertní

Příklad 4 - **správně**

Alkalické kovy – velmi reaktivní

Kovy alkalických zemin – reaktivní

Halogeny – velmi reaktivní

Vzácné plyny – inertní

Základní pravidla

- ▶ **minimální velikost písma 24**

Základní pravidla

- ▶ velikost písma 18
 - ▶ velikost písma 20
 - ▶ velikost písma 22
 - ▶ **velikost písma 24**
 - ▶ velikost písma 26
 - ▶ velikost písma 28
 - ▶ velikost písma 30
- 

Příklad 4 - špatně

Alkalické kovy – velmi reaktivní

Kovy alkalických zemin – reaktivní

Halogeny – velmi reaktivní

Vzácné plyny – inertní

Příklad 4 - **správně**

Alkalické kovy – velmi reaktivní

Kovy alkalických zemin – reaktivní

Halogeny – velmi reaktivní

Vzácné plyny – inertní

Základní pravidla

- ▶ zdůraznění (zvýraznění) v textu

Příklad 5 - rozhodněte

Halogeny

- fluor, chlor, brom, jod, (astat)

stín

- ἅλς (*háls*) - „sůl“ a γεν (*gen*) – „tvořit“

tučně

- ~~• 7 valenčních elektronů~~

~~podtrženě~~

- velmi *reaktivní*

kurzíva

- v přírodě ve ***sloučeninách***

kurzíva
+ tučně

Základní pravidla

- ▶ používat kontrastní pozadí a písmo

Příklad 6 - špatně

Alkalické kovy – velmi reaktivní

Kovy alkalických zemin – reaktivní

Halogeny – velmi reaktivní

Vzácné plyny – inertní

Příklad 6 - **správně**

Alkalické kovy – velmi reaktivní

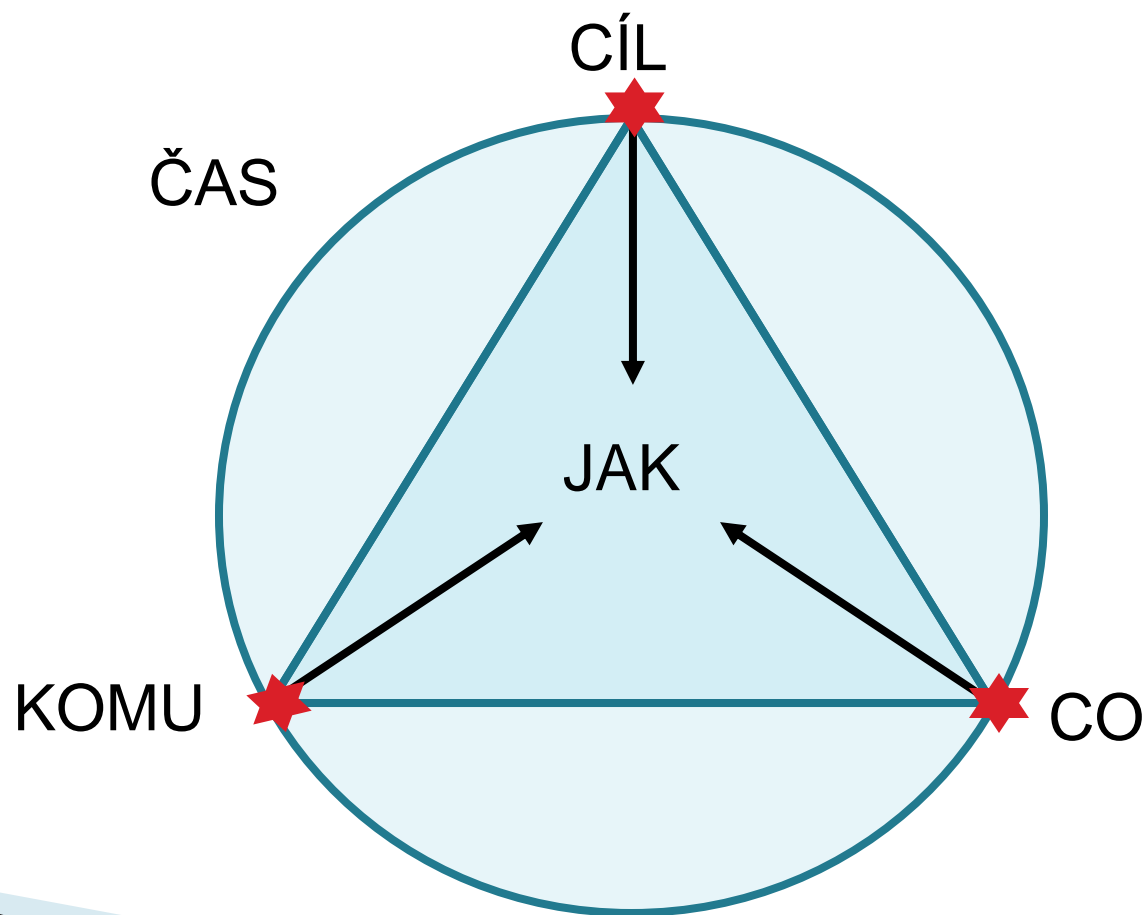
Kovy alkalických zemin – reaktivní

Halogeny – velmi reaktivní

Vzácné plyny – inertní

Základní pravidla

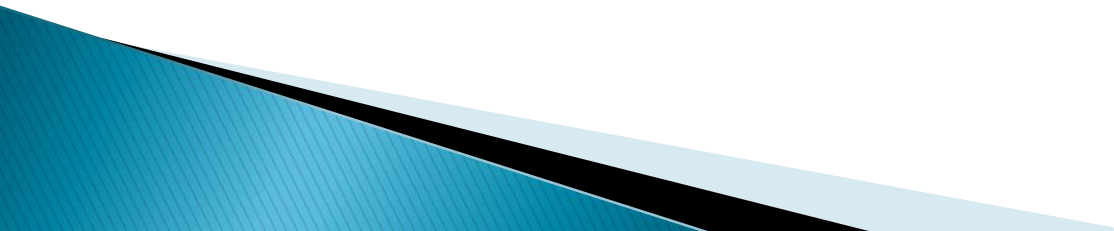
- ▶ souhrn



Tipy a doporučení 1

- ▶ Pozdravit
 - ▶ Přivítat
 - ▶ Představit se
 - ▶ Oslovit
- 

Tipy a doporučení 2

- ▶ začátek – program a cíl
 - ▶ závěr – zopakovat nejdůležitější
- 

Tipy a doporučení 3

Prezentace 1

- ▶ pozadí: Nebe x Země

Příklad 7 – pozadí 1

Alkalické kovy

- ▶ Li Lithium
- ▶ Na Sodík
- ▶ K Draslík
- ▶ Rb Rubidium
- ▶ Cs Cesium
- ▶ Fr Francium

Příklad 7 – pozadí 2

Alkalické kovy

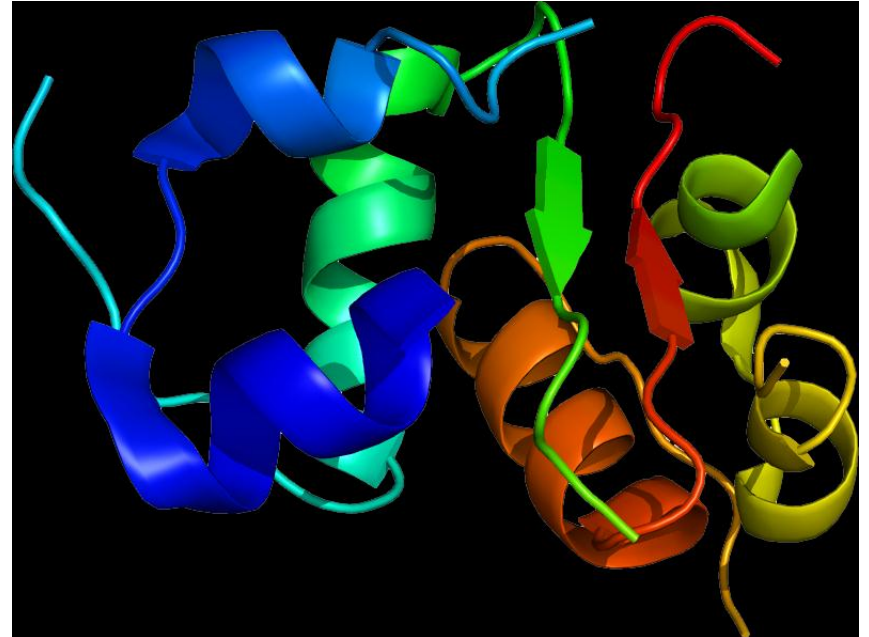
- ▶ Li Lithium
- ▶ Na Sodík
- ▶ K Draslík
- ▶ Rb Rubidium
- ▶ Cs Cesium
- ▶ Fr Francium

Tipy a doporučení 4

Prezentace 2

- ▶ umístění obrázků

Příklad 8 – obrázek 1

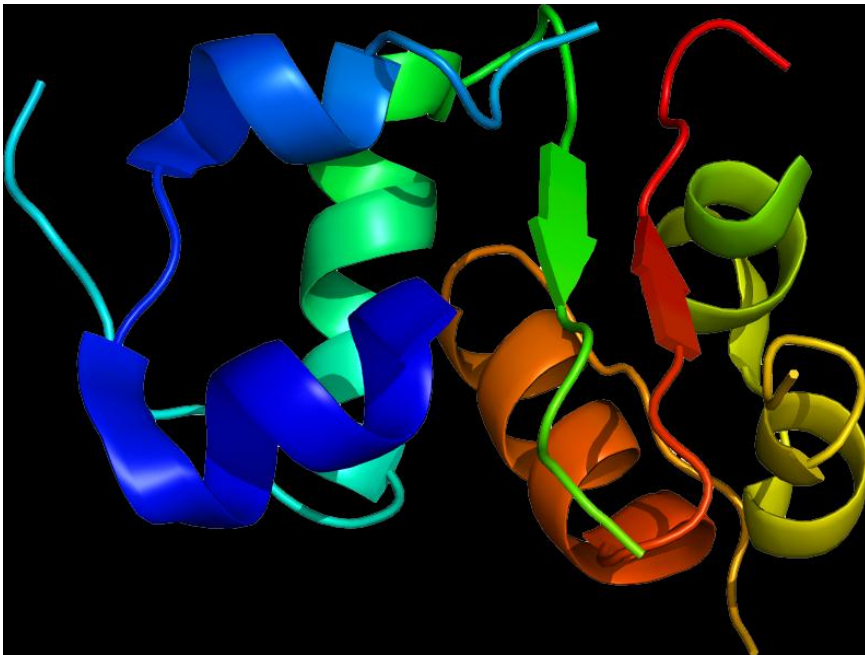


Sekundární struktura

bílkovin sestává z α -helixů a β -struktury.

Příklad 8 – obrázek 2

Sekundární struktura bílkovin sestává z α -helixů a β -struktury.

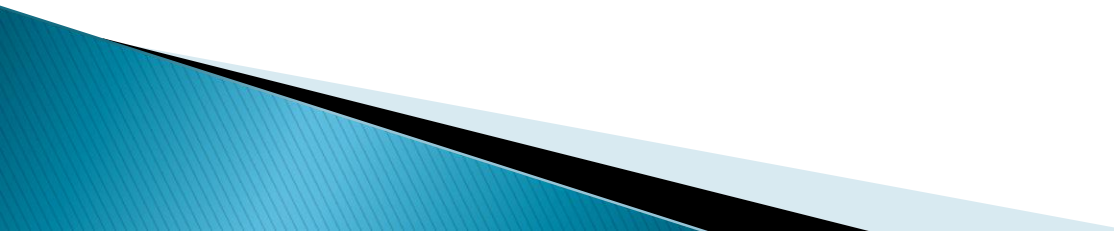


Tipy a doporučení 5

- ▶ vizualizace

Příklad 8 – vizualizace 1

Alkalické kovy

- ▶ Li Lithium
 - ▶ Na Sodík
 - ▶ K Draslík
 - ▶ Rb Rubidium
 - ▶ Cs Cesium
 - ▶ Fr Francium
- 

Příklad 8 – vizualizace 2

Alkalické kovy

Li

Lithium

Na

Sodík

K

Draslík

Rb

Rubidium

Cs

Cesium

Fr

Francium

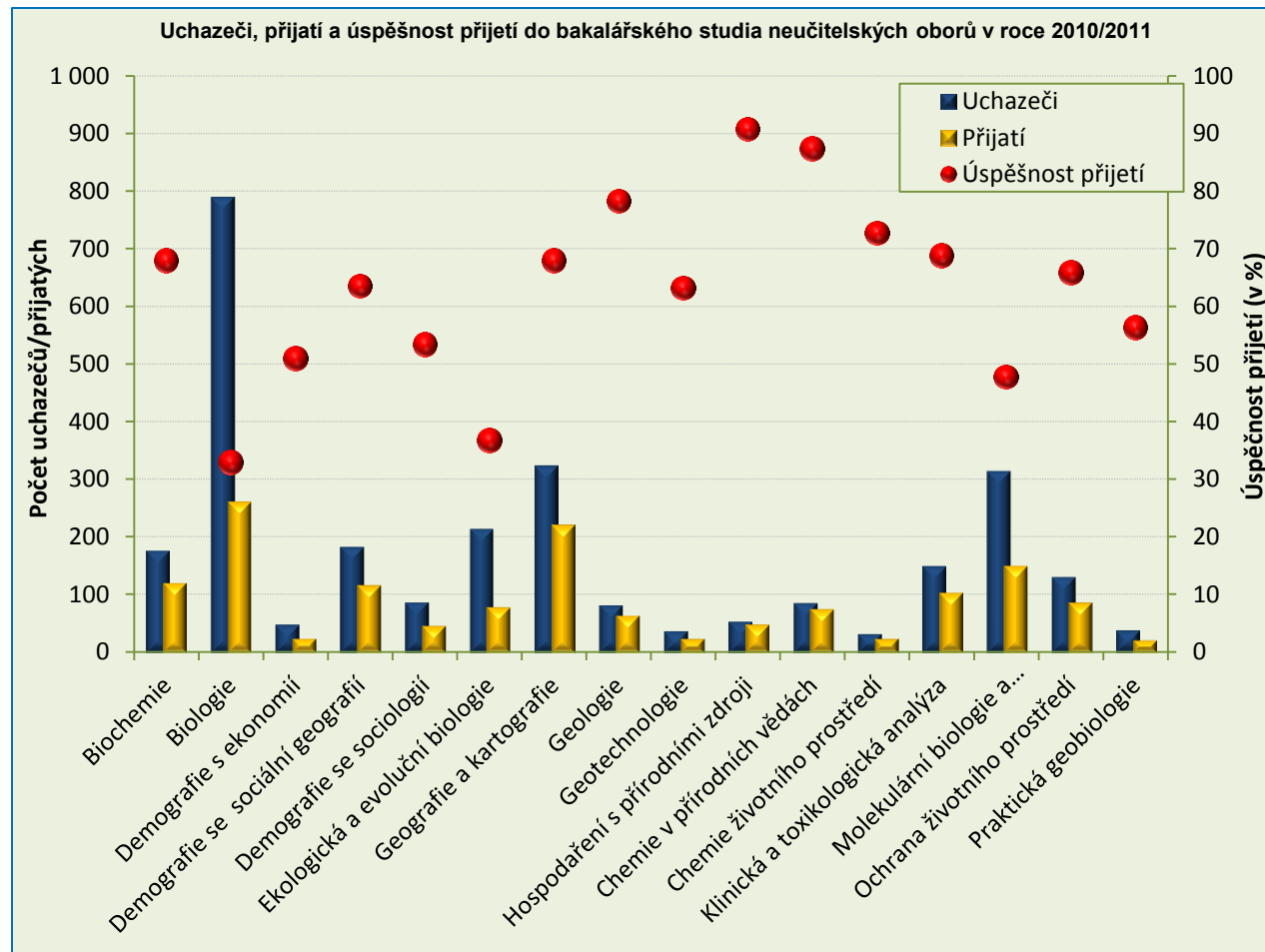


Tipy a doporučení 6

▶ Tabulky

- max. 6 x 5

▶ Lépe grafy



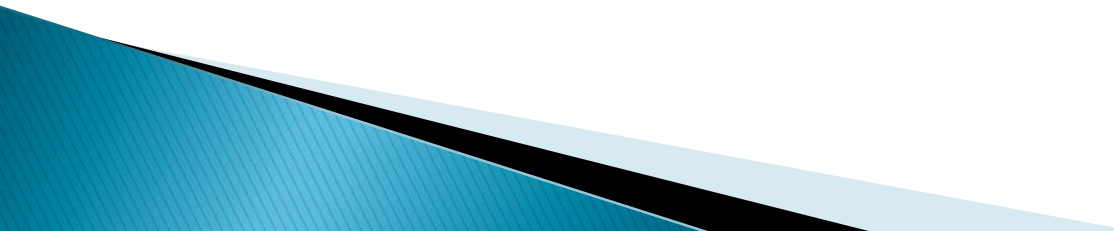
Tipy a doporučení 7

- ▶ nestřídat styly písma
- ▶ pozor na střídání velikostí a řezu

Tipy a doporučení 8

- ▶ kontakt s posluchači
 - otázky, oční kontakt
 - zapojení posluchačů
 - upoutání pozornosti - klávesa „B“

Tipy a doporučení 9

- ▶ jisté vystupování
 - ▶ řeč těla (mimika, gestika, proxemita)
 - ▶ parazitická slova
- 

Tipy a doporučení 10

- ▶ didaktické pomůcky
 - technika
- ▶ frontální experimenty
 - vyzkoušené

Děkuji za pozornost

RNDr. Pavel Teplý, Ph.D.

pavel.teply@natur.cuni.cz