Chemické názvosloví – anorganika

Součást projektu SIPVZ

Jan Hrnčíř

© 2006

Obsah

Oł	osah	2
1	Anotace	1
2	Úvod	2
3	Metodika	3
	3.1 Použité technologie	3
4	Popis pomůcky	5
	4.1 Šiřitelnost	5
	4.2 Stručný popis webové aplikace	5
5	Uživatelská dokumentace	6
	5.1 Základní rozvržení	7
	5.2 Testování	8
	5.3 Sloučeniny	12
	5.4 Prvky	15
	5.5 Pro profesory	16
	5.6 Nastavení	19
	5.7 Projekt	20
	5.8 Nápověda	21
6	Administrace webové aplikace	22
7	Využití při výuce	24
8	Výsledky	25
9	Závěr a diskuse	26
10) Seznam použité literatury	27

1 Anotace

Hlavním cílem této práce je vytvoření webové aplikace pro výuku a procvičování chemického anorganického názvosloví na základní, střední i vysoké škole. Webová aplikace je určena studentům i profesorům. Studenti si mohou procvičovat názvosloví a prohlížet prvky i sloučeniny. Profesoři mohou jednoduše vytvářet písemky pro studenty.

2 Úvod

Webová aplikace *Chemické názvosloví – anorganika* je určena pro výuku a procvičování chemického anorganického názvosloví na základní, střední i vysoké škole. Umožňuje procvičování a zobrazování sloučenin a prvků podle požadavků, které si zadá sám student. Webová aplikace pomůže i profesorům. Umožňuje totiž vytváření písemek z chemického anorganického názvosloví. Písemky i jejich řešení si mohou profesoři uložit ve formátu PDF a jednoduše je pak vytisknout.

3 Metodika

Nejdříve byly podle [1], [2], [3], [4], [5], [6] a [8] sestaveny pomocné databázové tabulky sloučenin, z kterých byla následně vygenerována výsledná tabulka sloučenin pro procvičování a zobrazování sloučenin. Generování výsledné tabulky sloučenin je plně automatizováno. Výsledná tabulka sloučenin umožňuje velmi rychlé prohlížení sloučenin a vytváření testů a písemek.

Potom byla vytvořena webová aplikace, která umožňuje procvičování a zobrazování sloučenin, vytváření písemek a generování výsledné tabulky sloučenin v administrátorské sekci. Webová aplikace byla vytvořena pomocí technologií XHTML, CSS, JavaScript, PHP, MySQL a PDF. Webová aplikace je XHTML 1.0 Strict a CSS 2.0 validní podle standardů W3C. Měla by se tedy správně zobrazovat a fungovat ve většině používaných webových prohlížečů.

Webová aplikace je také optimalizována pomocí CSS pro tisk přímo z prostředí webového prohlížeče.

Pro ukládání písemek a jejich řešení ve formátu PDF je použita knihovna *FPDF 1.53* ([7]).

3.1 Použité technologie

3.1.1 XHTML

XHTML (anglicky *Extensible HyperText Markup Language*, rozšiřitelný hypertextový značkovací jazyk) je pokračovatel jazyka HTML pro popis webového dokumentu s přísnější syntaxí, vyhovující pravidlům XML. HTML je základním jazykem pro vytváření stránek v systému World Wide Web, který umožňuje publikaci stránek na Internetu. Jazyk HTML je charakterizován množinou značek a jejich atributů. Mezi značky se uzavírají části textu dokumentu a tím se určuje význam obsaženého textu. Část dokumentu uzavřená mezi značkami tvoří tzv. element dokumentu. Součástí obsahu elementu mohou být další vnořené elementy. Atributy jsou doplňující informace, které upřesňují vlastnosti elementu.

3.1.2 CSS

CSS (anglicky *Cascading Style Sheets*, tabulky kaskádových stylů) je jazyk pro popis způsobu zobrazení stránek napsaných v jazycích HTML, XHTML nebo XML. Umožňuje oddělit vzhled dokumentu od jeho struktury a obsahu.

3.1.3 JavaScript

JavaScript je interpretovaný programovací jazyk pro WWW stránky, vkládaný přímo do HTML kódu stránky. Je založen na jazyku Java. JavaScript je využíván pro tvorbu dynamických stránek, nejčastěji k manipulaci s obsahem formulářů a dat v nich obsažených.

3.1.4 PHP

PHP (rekurzivní zkratka *PHP: Hypertext Preprocessor*, PHP: Hypertextový preprocesor) je programovací jazyk určený především pro programování dynamických internetových stránek. PHP je jazyk interpretovaný, jeho skripty se začleňují přímo do struktury jazyka HTML a jsou prováděny na straně serveru. Syntaxe se podobá jazyku Perl. PHP je nezávislý na platformě. Obsahuje rozsáhlé knihovny funkcí pro zpracování textu, grafiky, práci se soubory, přístup k několika databázovým serverům a podporu internetových protokolů.

3.1.5 MySQL

MySQL je multiplatformní databázový systém. Komunikace s databází probíhá pomocí jazyka SQL (anglicky *Structured Query Language*, strukturovaný dotazovací jazyk). Každá databáze obsahuje tabulky, které obsahují záznamy. Tabulka je charakterizována několika sloupci, které mají specifikovaný datový typ.

3.1.6 PDF

PDF (anglicky *Portable Document Format*, formát pro přenositelné dokumenty) je souborový formát vyvinutý firmou Adobe pro ukládání dokumentů nezávisle na softwaru i hardwaru, na kterém byly pořízeny. Soubor typu PDF může obsahovat text i obrázky, přičemž tento formát zajišťuje, že se libovolný dokument na všech zařízeních zobrazí stejně. Pro tento formát existují volně dostupné prohlížeče pro mnoho platforem.

4 Popis pomůcky

4.1 Šiřitelnost

Náklady na pořízení a používání webové aplikace jsou nulové, neboť je bezplatně přístupná na internetové adrese http://anorganika.gfxs.cz/.

4.2 Stručný popis webové aplikace

Webová aplikace obsahuje několik sekcí, které jsou přístupné přes hlavní menu. Nejdůležitější sekcí je *Testování*, kde si studenti mohou procvičovat názvosloví. Mohou si zvolit obtížnost od základní až po vysokou školu a oblast názvosloví, kterou si chtějí procvičit. Sekce *Sloučeniny* slouží pro zobrazování všech sloučenin, které jsou uloženy v databázi. Sloučeniny lze filtrovat podle zadaných kritérií. Sekce *Pro profesory* umožňuje jednoduché vytváření písemek z chemického anorganického názvosloví. Webová aplikace dokáže podle zadaných kritérií vytvořit písemku o zadaném počtu sloučenin. Pořadí a výběr sloučenin z databáze je zcela náhodný. Písemku i správné řešení si profesor uloží ve formátu PDF. V sekci *Nastavení* je možno nastavit stupnici hodnocení při testování a parametry pro zobrazování sloučenin.

5 Uživatelská dokumentace

Webová aplikace *Chemické názvosloví – anorganika* je určena pro výuku a procvičování chemického anorganického názvosloví na základní, střední i vysoké škole. Umožňuje procvičování a zobrazování sloučenin a prvků podle požadavků, které si zadá sám student. Webová aplikace pomůže i profesorům. Umožňuje totiž vytváření písemek z chemického anorganického názvosloví. Písemky i jejich řešení si mohou profesoři uložit ve formátu PDF a jednoduše je pak vytisknout.

Obtížnosti

Všechny sloučeniny mají přidělenou obtížnost. Sloučeniny lze procvičovat na čtyřech úrovních – *základní škola, střední škola, střední škola k maturitě* a *vysoká škola.* Vyšší úroveň zahrnuje všechny sloučeniny úrovní nižších. Obtížnost sloučeniny je určena prvkem, od kterého je sloučenina odvozena. Úroveň *základní škola* obsahuje pravidelné sloučeniny, které jsou odvozeny od s-prvků a p-prvků. Úroveň *střední škola* obsahuje navíc pravidelné sloučeniny odvozené od d-prvků. Úroveň *střední škola k maturitě* je rozšířena o nepravidelně tvořené sloučeniny. Úroveň *vysoká škola* obsahuje všechny sloučeniny z databáze. Oproti úrovni *střední škola k maturitě* je rozšířena o pravidelné sloučeniny odvozené od f-prvků.

Při vytváření písemek pro studenty je toto rozdělení úrovní možno upřesnit pomocí nastavení užšího výběru prvků.

Н																	He
Li	Be											В	С	Ν	0	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	Р	S	Cl	Ar
К	Са	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Со	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Мо	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Те	Ι	Xe
Cs	Ва	La*	Hf	Та	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	TI	Pb	Bi	Ро	At	Rn
Fr	Ra	Ac**	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt									
									-								
		*Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Но	Er	Tm	Yb	Lu		
		**Th	Ра	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr		
	základní škola					stř	ední š	śkola		vyso	ká šk	ola					

Tabulka 5.0.1 – Rozdělení obtížností podle periodické soustavy prvků

5.1 Základní rozvržení

Pod názvem webové aplikace se nachází hlavní menu, pomocí kterého lze rychle přepínat mezi jednotlivými částmi aplikace. Pod hlavním menu se zobrazuje nadpis aktuální sekce. Pod ním se pak zobrazuje vlastní obsah sekce. Ve spodní části aplikace se nachází emailová adresa autora, informace o počtu přístupů a datum poslední aktualizace webové aplikace.

(NO,)), Che	mické názvo Anorganika	osloví 🦚	((0)#)), (Phi#As(0), ((C)#((N#1,)),([C]),
Úvod Testování Sloučenin Prvky	Pro profesory Nastaveni	Projekt Nápověda	Organika
Úvod 2			
Vítejte na stránkách o chemickém ano	rganickém názvosloví!		
Procvičte si Vaše znalosti porganického r	názvosloví nebo si pouze procháze	jte sloučeniny a prvky.	
Vyučujete-li chemii, můžete si tu jednoduší	e vytvořit písemku z anorganickéh	o názvosloví.	
Pokud byste si s ovládáním webové aplikaci	e nevěděli rady, klikněte v hlavním	n menu na odkaz Nápově	da.
Zajímá Vás také organické názvoslovi? Podí	vejte se na organickou část projel	tu Chemické názvosloví.	
•	•		•
 Jan Hmöř, Gymnázium F. X. Šaldy, 2006 	4297 návštěv (1 online)	Administrace webu	Poslední aktualizace: 31. 7. 2006

Obrázek 5.1.1 – Základní rozvržení

- 1. hlavní menu webové aplikace
- 2. nadpis sekce
- 3. vlastní obsah aktuální sekce
- 4. emailová adresa pro komunikaci s autorem webové aplikace
- 5. informace o počtu přístupů
- 6. poslední aktualizace webové aplikace

5.2 Testování

Sekce *Testování* slouží k procvičování názvů a vzorců sloučenin a prvků. Student si může nastavit obtížnost procvičovaných sloučenin, pravidelnost názvosloví a počet sloučenin k procvičení. Studenti mohou procvičovat sloučeniny z celé databáze nebo ze zúženého výběru. Výběr lze zúžit označením požadovaných skupin sloučenin, výběrem prvků, od kterých mají být sloučeniny odvozeny nebo označením požadovaných solí. Pro vícenásobný výběr použijte klávesu *Ctrl*. Výběr skupin, prvků a solí nelze kombinovat. Vpravo dole se zobrazuje aktuální počet sloučenin k testování. Po stisknutí tlačítka *Zahájit testování* webová aplikace náhodně vybere zadaný počet sloučenin z požadovaného výběru a zahájí procvičování sloučenin.



Obrázek 5.2.1 – Nastavení testování

- 1. procvičovat názvy nebo vzorce
- 2. obtížnost procvičování
- 3. pravidelnost názvosloví
- 4. počet sloučenin k testování
- 5. vybere všechny sloučeniny
- 6. výběr skupin sloučenin, které budou procvičovány
- 7. procvičované sloučeniny budou odvozeny od vybraných prvků
- 8. budou procvičovány vybrané soli
- 9. zahájí testování ze sloučenin vyhovujících nastavení

10. zruší změny provedené před stiskem tlačítka Zahájit testování

11. počet sloučenin k testování

Při vlastním procvičování sloučenin se zobrazí sloučenina, textové pole pro odpověď a průběžné hodnocení testování. Student buď vytvoří název sloučeniny ze vzorce, nebo vzorec z názvu sloučeniny. Svoji odpověď zapíše do textového pole. Webová aplikace rozlišuje malá a velká písmena. Názvy sloučenin je nutné zapsat malými písmeny, vzorce sloučenin přesně podle vzorců prvků. Vzorce se píší bez mezer, ve víceslovných názvech je pouze jedna mezera mezi každými dvěma částmi názvu. Indexy ve vzorcích se píší normálními číslicemi přímo za prvek nebo skupinu prvků. Do kulatých závorek se uzavírají skupiny prvků, které se vyskytují ve vzorci sloučeniny více než jednou.

Správně:	Špatně:
kyselina_chlorovodíková	Kyselina_Chlorovodíková
oxidsodný	OXIDsodný
pentahydrátchlornanusodného	PentaHydrát_chlornanu_sodného_
H2SO4	H2(SO4)
Bi(NO3)3.H2O	Bi_(NO3)3H2O
(NH4)2[SiF6]	(NH4)2_[_SiF6_]

Pokud student neodpoví správně, má jednu možnost se opravit. Ve spodní části obrazovky se průběžně zobrazuje hodnocení aktuální a předchozí otázky a celkové hodnocení. Vyhodnocení testu se uskuteční po zodpovězení poslední otázky. Test lze předčasně vyhodnotit tlačítkem *Vyhodnotit test*.

Vzorec:	Nizev:
∩ [™] 2	3
häiné hodnocon	(atiska 7/10)
ktuální otázka:	Zadali iste nesnrávný název. Můžete se jednou onravit
edchozí otázka:	Špatně, Sb ₂ O ₅ má název oxid antimoničný.
elkové hodnocení:	83 %, správně 5, špatně 1
elkové hodnocení:	83 %, spravne 5, spatne 1

Obrázek 5.2.2 – Procvičování názvů

- 1. číslo otázky
- 2. vzorec sloučeniny k pojmenování
- 3. textové pole pro zadání názvu sloučeniny
- 4. odpovědět
- 5. průběžné hodnocení (aktuální otázka/celkový počet otázek)
- 6. hodnocení aktuální otázky
- 7. hodnocení předchozí otázky
- 8. celkové hodnocení
- 9. předčasně vyhodnotí test
- 10. ukončení testování a návrat k nastavení testování

5.	Název: oxid nio	bitý 🚺	Nb203 2 OK
Průběžn	é hodnocen	í (otázka 5/10)	
Aktuálni	í otázka:	Nezodpovězena.	
Předcho	ozí otázka:	Špatně, oxid vápenatý má vzorec CaO.	
Celkové	hodnocení:	75 %, správně 3, špatně 1	

Obrázek 5.2.3 – Procvičování vzorců

- 1. název sloučeniny k určení vzorce
- 2. textové pole pro zadání vzorce sloučeniny

Ve výsledcích testování se zobrazí celkový počet otázek, počet správně a špatně zodpovězených otázek, výsledek v procentech a výsledná známka. Stupnici hodnocení lze nastavit v sekci *Nastavení*. Pod souhrnným hodnocením se nachází tabulka se správnými odpověďmi. Zeleně jsou označeny správné odpovědi, červeně špatné. U špatně zodpovězených otázek se zobrazí studentova odpověď. Tlačítko *Nový test* vrátí studenta k nastavení testování. Tlačítko *Opakovat test* umožní absolvovat znovu test se stejným nastavením. Po stisknutí tlačítka *Test z chyb* bude zahájen test ze sloučenin, které byly špatně určeny.

Poče	et otázek	10	Nový test	
S	právně	8 6	Opakovat te	est 6
Špatně Výsledek		2	Tort a chui	
		80 % 3	Test z chy	0
Z	námka	2		200
		v		
8	Hodnocení	Vzorec	Název	Vaše odpověď
1.	~	CoO	oxid kobaltnatý	
2.	~	12O5	oxid jodičný	
З.	~	Bi2Os	oxid bismutičný	
4.	~	PtO	oxid platnatý	
5,	1	ReO ₂	oxid rheničitý	
6.	×	Sb ₂ O ₅	oxid antimoničný	oxid antimonitý
7.	×	VO	oxid vanadnatý	oxid vanaditý
8,	~	Na ₂ O	oxid sodný	
9.	1	Al ₂ O ₃	oxid hlinitý	
10	1	TeO3	oxid tellurový	

Obrázek 5.2.4 – Vyhodnocení

- 1. počet procvičených sloučenin
- 2. počet správně a špatně zodpovězených otázek
- 3. výsledek v procentech
- 4. výsledná známka
- 5. návrat k nastavení testování
- 6. zopakuje test se stejným nastavením
- 7. zahájí test ze špatně zodpovězených otázek
- 8. tabulka správných odpovědí
- 9. Vaše odpověď je zobrazena pouze u špatně zodpovězených otázek
- 10. datum a čas dokončení testování

5.3 Sloučeniny

V sekci *Sloučeniny* si mohou uživatelé procházet sloučeniny, které jsou uloženy v databázi aplikace. U každé sloučeniny je zobrazena příslušnost ke skupině, prvek od kterého je odvozena, u solí základ soli, název, vzorec, molární hmotnost, pravidelnost názvosloví a obtížnost. Pokud má sloučenina více názvů nebo vzorců, jsou vypsány všechny pohromadě. Protože vypsání všech sloučenin najednou by bylo velmi náročné (databáze obsahuje přibližně 2500 sloučenin), jsou sloučeniny rozděleny na stránky. Mezi stránkami lze přepínat pomocí tlačítek, která se nachází nad i pod tabulkou sloučenin. Počet sloučenin na stránce a nastavení počtu desetinných míst, na která zaokrouhlovat hodnoty molárních hmotností lze nastavit v sekci *Nastavení.* Sloučeniny v tabulce lze setřídit vzestupně nebo sestupně podle libovolného sloupce. Řazení se provádí kliknutím na nadpis příslušného sloupce. Trojúhelníček v hlavičce tabulky označuje směr a sloupec, podle kterého jsou sloučeniny setříděny.

Uživatel si také může nastavit, které skupiny sloučenin, obtížnosti, soli,... se budou zobrazovat. Nastavení je přístupné přes odkaz *Filtr*. Pomocí filtrování sloučenin si tedy lze např. prohlédnout všechny sloučeniny, které se mohou objevit v testování pro zvolenou obtížnost.

0	Skupina	Prvek	säl	Název	Vzorec	Molární hmotnost	Pravidelné tvoření	Obtížnos
145.	Soli k. k.	Na	siran	disíran disodný heptaoxodisíran sodný heptaoxodisíran disodný	Na25207	222,105	ano	1
146.	Soli k. k.	ĸ	รที่มีไลก	dsiřičtan didraselný pentaoxodisiřičtan draselný pentaoxodisiřičtan didraselný	K252O5	222,324	ano	1
147.	Soli k. k.	Mg	fosforečnan	dřosforečnan dhořečnatý heptacoodřosforečnan hořečnatý heptacoodřosforečnan dhořečnatý	Mg2P2O7	222,553	ano	1
148.	Soli k. k.	Mg	chloristan	chloristan hořečnatý	Mg(ClO ₄) ₂	223,206	ano	1
149.	Soli k. k.	N	siran	peroxodisiran amonný	(NH4)25208	228,202	ano	1
150.	Soli k. k.	Ba	dusitan	dusitan barnatý	Ba(NO ₂) ₂	229,338	ano	.1
151.	Soli k. k.	Cs	siran	hydrogensiran cesný	CsHSO4	229,976	ano	1
152,	Soli k. k.	ĸ	jodistan	jodistan draselný	KIO4	230	ano	1
153.	Soli k. k.	Rb	uhličitan	uhličitan rubidný	Rb ₂ CO ₃	230,945	ano	1
154.	Soli k. k.	G	chloristan	chloristan cesný	CsClO4	232,356	ano	1
155.	Soli k. k.	Ba	titaniõtan	titaničitan barnatý trioxotitaničitan barnatý	BaTiO ₃	233,192	ano	1
156,	Soli k. k.	Ba	fosforečnan	hydrogenfosforečnan barnatý hydrogentetraoxofosforečnan barnatý	BaHPO4	233,306	ano	1
157.	Soli k. k.	Ba	siran	síran barnatý	BaSO ₄	233,39	ano	1
158.	Soli k. k.	Ca	fosforečnan	díhydrogenfosforečnan vápenatý díhydrogentetraoxofosforečnan vápenatý	Ca(H2PO4)2	234,052	ano	1
159.	Solik k.	Li	tantaličnan	tantaličnan lithný	LiTaO3	235,887	ano	1

Obrázek 5.3.1 – Sloučeniny

- 1. přechod na první, předchozí, následující a poslední stránku
- 2. zobrazená stránka/celkový počet stránek
- 3. přímý přechod na zvolenou stránku
- 4. počet zobrazených sloučenin
- 5. nastavit filtrování sloučenin
- 6. zruší filtrování sloučenin, zobrazí všechny sloučeniny
- 7. hlavička tabulky sloučenin
- 8. označení směru a sloupce, podle kterého jsou prvky setříděny

Filtrování sloučenin

Uživatel si může nastavit obtížnost a pravidelnost názvosloví zobrazovaných sloučenin. Mohou se zobrazovat sloučeniny z celé databáze nebo ze zúženého výběru. Výběr lze zúžit označením požadovaných skupin sloučenin, výběrem prvků, od kterých mají být sloučeniny odvozeny nebo označením požadovaných solí. Pro vícenásobný výběr použijte klávesu *Ctrl*. Výběr skupin, prvků a solí nelze kombinovat. Vpravo dole se zobrazuje aktuální počet sloučenin k zobrazení. Po stisknutí tlačítka *Filtrovat sloučeniny* se zobrazí tabulka sloučenin s vybranými sloučeninami.



Obrázek 5.3.2 – Filtrování sloučenin

- 1. obtížnost sloučenin
- 2. pravidelnost názvosloví
- 3. vybere všechny sloučeniny
- 4. výběr skupin sloučenin, které budou zobrazeny
- 5. zobrazené sloučeniny budou odvozeny od vybraných prvků
- 6. budou zobrazeny vybrané soli
- 7. zobrazí sloučeniny vyhovující nastavenému filtru
- 8. zruší změny provedené před stiskem tlačítka Filtrovat sloučeniny
- 9. návrat k zobrazeným sloučeninám
- 10. počet sloučenin k zobrazení

5.4 Prvky

Sekce *Prvky* zobrazuje prvky periodické soustavy prvků. U každého prvku je uvedeno protonové číslo, název, značka, relativní atomová hmotnost, zda je radioaktivní a kolik od něj odvozených sloučenin se nachází v databázi. Prvky v tabulce lze setřídit vzestupně nebo sestupně podle libovolného sloupce. Řazení se provádí kliknutím na nadpis příslušného sloupce. Trojúhelník v hlavičce tabulky označuje směr třídění a sloupec, podle kterého jsou prvky setříděny. Nastavení počtu desetinných míst, na která zaokrouhlovat hodnoty relativních atomových hmotností lze provést v sekci *Nastavení*.

Protonové	Název prvku 🔺	Značka	Relativní	Radioaktivita	Sloučenir
2	3	pivic	hmotnost		Y Gatabaa
89	aktinium	Ac	(227,028)		11
95	americium	Am	(243,061)		15
51	antimon	Sb	121,76		15
18	argon	Ar	39,948		
33	arsen	As	74,922		13
85	astat	At	(209,987)	~	0
56	baryum	Ba	137,327		41
97	berkelium	Bk	(247,07)		10
4	beryllum	Be	9,012		16
83	bismut	Bi	208,98		31
107	bohrium	Bh	(264,12)	**	0
5	bor	В	10,811		22
35	brom	Br	79,904		6
58	cer	Се	140,116		34
55	cesium	Cs	132,905		36
50	cín	Sn	118,71		31

Obrázek 5.4.1 – Prvky

- 1. vysvětlivky
- 2. hlavička tabulky prvků
- 3. označení směru a sloupce, podle kterého jsou prvky setříděny
- 4. označení radioaktivních prvků

5.5 Pro profesory

Sekce *Pro profesory* umožňuje velmi rychlé a jednoduché vytváření písemek pro studenty. Vyučující může nastavit počty vzorců a názvů sloučenin, obtížnost písemky a pravidelnost názvosloví. Do písemky se mohou použít sloučeniny z celé databáze nebo ze zúženého výběru. Výběr lze zúžit označením požadovaných skupin sloučenin, výběrem prvků, od kterých mají být sloučeniny odvozeny a označením požadovaných solí. Pro vícenásobný výběr použijte klávesu *Ctrl*. Výběr skupin, prvků a solí je možno kombinovat. Do písemky budou zařazeny sloučeniny vyhovující všem nastavením. Čísla v závorkách udávají počty sloučenin v databázi. Po stisknutí tlačítka *Vytvořit písemku* webová aplikace vygeneruje písemku.

Z požadovaného výběru sloučenin se náhodně vybere zadaný počet sloučenin. Sloučeniny pro procvičení názvů jsou vždy jiné než sloučeniny pro procvičení vzorců.



Obrázek 5.5.1 – Nastavení písemky

- 1. počet vzorců k procvičení názvů
- 2. počet názvů k procvičení vzorců
- 3. obtížnost písemky
- 4. pravidelnost názvosloví
- 5. vybere všechny sloučeniny
- 6. výběr skupin sloučenin, které budou použity do písemky

- 7. sloučeniny použité v písemce budou odvozeny od vybraných prvků
- 8. do písemky budou použity vybrané soli
- 9. vytvoří písemku
- 10. zruší změny provedené před stiskem tlačítka Vytvořit písemku

O výsledku vytváření písemky je vyučující informován textovou zprávou. Pokud počet sloučenin v požadovaném výběru nepostačuje k vytvoření písemky, je na to vyučující upozorněn. Může se pak vrátit k nastavení písemky a zvýšit počet sloučenin ve výběru nebo snížit počet vzorců a názvů v písemce.

Po kliknutí na tlačítko *Uložit písemku* se zobrazí dialog pro uložení písemky ve formátu PDF. Obdobně lze uložit řešení písemky. Pro prohlížení písemek ve formátu PDF lze použít např. volně dostupný program Adobe Acrobat Reader, který lze stáhnout z webových stránek firmy Adobe. Po kliknutí na tlačítko *Vytvořit další písemku* se vytvoří další písemka se stejným nastavením. Lze tedy vytvořit více verzí jedné písemky a použít je např. pro skupinu A a B.



Obrázek 5.5.2 – Uložení písemky

- 1. informace o vytvoření písemky
- 2. kolik vzorců a názvů písemka obsahuje
- 3. uloží písemku ve formátu PDF
- 4. uloží řešení písemky ve formátu PDF
- 5. vytvoří další písemku se stejným nastavením
- 6. návrat k nastavení pro vytvoření písemky

Tisk písemky

Soubor s písemkou ve formátu PDF obsahuje čtyři identické stránky se zadáním písemky. Pokud se vejde více písemek na stránku, webová aplikace je na stránce

optimálně rozmístí. Písemky je pak možné tisknout s nastavením tiskárny *2 stránky na list* nebo *4 stránky na list*. Zadání je stále čitelné a ušetří se papír i toner.



Obrázek 5.5.3 – Zadání písemky



Obrázek 5.5.4 – Řešení písemky

5.6 Nastavení

Sekce *Nastavení* umožňuje nastavit stupnici hodnocení a parametry zobrazování sloučenin a prvků. Pokud má uživatel ve svém prohlížeči povoleny cookies, webová aplikace si do nich uloží všechna svá nastavení. Nastavení jsou pak zachována i při opětovném spuštění prohlížeče.



Obrázek 5.6.1 – Nastavení

- 1. textová pole pro zadání spodních hranic pro dosažení příslušných známek
- nastavení počtu desetinných míst, na která se budou zaokrouhlovat hodnoty molárních hmotností
- 3. nastavení počtu zobrazovaných sloučenin na jedné stránce
- 4. uloží nastavení
- 5. zruší změny provedené před stiskem tlačítka Uložit nastavení

5.7 Projekt

V sekci *Projekt* si uživatel může stáhnout práci o webové aplikaci *Chemické názvosloví – anorganika*. Dále je tu uveden seznam zdrojů, které byly použity k vytvoření webové aplikace.

Pro	njekt
Proje	kt Chemické názvosloví obsahuje webové aplikace sloužící k procvičování anorganického i organického názvosloví.
Práci	o webové aplikaci. Chemické názvosloví – anorganika si můžete stáhnout zde (653 kB).
Proje	kt byl zpracován v rámci Státní informační politiky ve vzdělávání, MŠMT (www.e-gram.cz).
Zdr	oje
[1]	RNDr. Jaroslav Blažek, RNDr. Miroslav Melichar. Přehled chemického názvosloví. 3. vydání Praha: Státní pedagogické nakladatelství, n. p., 1995. 160 s. ISBN 80-04-26628-2.
[2]	Doc. RNDr. František 2) a, CSc. a kolektiv. Chemické tabulky anorganických sloučenin. 1. vydání Praha: SNTL, 1986. 344 s.
[3]	M. Canov. Názvosloví peroxokyselin [online], 2000, [Cit. 21, 6, 2006], Dostupné z: <http: 6kperopo.htm="" kyseliny="" nazvyano="" www.jergym.hiedu.cz="" ~canovm="">.</http:>
[4]	Hrubý. <i>Periodická tabulka prvků</i> [online]. 2004. [Cit. 21. 6. 2006]. Dostupné z: <http: home.tiscail.cz="" index.html="" slouc="" ~cz382002="">.</http:>
[5]	RNDr. Antonín Konětopský, CSc., Růžena Gošová. Periodická soustava prvků. 2. vydání Brno: MC nakladatelství, 2003.
[6]	RNDr. Jiří Mikulčák, CSc. a kolektiv. <i>Matematické, fyzikální a chemické tabulky a vzorce pro střední školy</i> . 1. vydání Praha: Prometheus, 2003. 290 s. ISBN 80-7196-264-3.
[7]	Olivier Plathey. FPDF [PHP knihovna]. Verze 1.53, 31. 12. 2004. [Git. 22. 6. 2006]. Dostupné z: <http: dl.php?v="153&f=zip" en="" www.fpdf.org="">.</http:>
[8]	Jiří Vohlidal, Alois Julák, Karel Štulik. <i>Chemické a analytické tabulky.</i> 1. vydání Praha: Grada Publishing, 1999. 652 s. ISBN 80-7169-855-5.
[9]	XH7ML [online]. Wikipedie, 2006. [Cit. 23. 6. 2006]. Dostupné z: http://cs.wikipedia.org/wiki/XHTML .

Obrázek 5.7.1 – Projekt

- 1. stažení práce ve formátu Adobe PDF
- 2. seznam použité literatury

5.8 Nápověda

V sekci *Nápověda* se nachází uživatelská dokumentace webové aplikace. Je rozdělena podle sekcí. Nápověda k aktuální sekci se zobrazí po kliknutí na odkaz *Nápověda* v pravé části hlavního menu webové aplikace.

Nápověda
Kompletní nápovědu ve formátu Adobe PDF lze stáhnout zde.
Webová aplikace <i>Chemické názvosloví – anorganika</i> je určena pro výuku a procvičování chemického anorganického názvosloví na základní, střední i vysoké škole. Umožňuje procvičování a zobrazování sloučenin a prvků podle požadavků, které si zadá sám student. Webová aplikace pomůže i profesorům. Umožňuje totiž vytváření pisemek z chemického anorganického názvosloví. Písemky i jejich řešení si mohou profesori uložit ve formátu PDF a jednoduše je pak vytisknout.
Obtížnosti
Všechny sloučeniny mají přidělenou obtížnost. Sloučeniny lze procvičovat na čtyřech úrovních - základní škola, střední škola, střední skola, střední skola, střední skola, střední skola, střední skola k maturité a vysoká škola. Vyšší úroveň zahrnuje všechny sloučeniny úrovní nižších. Obtížnost sloučeniny je určena prvkem, od kterého je sloučenina odvozena. Uroveň základní škola obsahuje pravidelné sloučeniny, které jsou odvozeny od s-prvků a p-prvků. Úroveň střední škola obsahuje navic pravidelné sloučeniny odvozené od d-prvků. Úroveň střední škola k maturité je rozšířena o nepravidelně tvořené sloučeniny. Uroveň vysoká škola obsahuje všechny sloučeniny z databáze. Oproti úrovni střední škola k maturitě je rozšířena o pravidelné sloučeniny odvozené od f-prvků.
Při vytváření písemek pro studenty je toto rozdělení úrovní možno upřesnit pomocí nastavení užšího výběru prvků.
H
LI BE B C N O F Ne
Na Mg
Ph Se V 7r Nh Mo Tr Pu Ph Pd An Cd In So Se Pr N
Cs Ba La* HF Ta W Re Os Ir Pt Au Hg Ti Pb Bi Po At Rn
Fr Ra Ac** Rf Db Sq 8h Hs Mt
**Th Pa U No Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Lr
základni žkola střední škola vysoká škola
Obrázek 0.1 – Rozdělení obtižností podle periodické soustavy prvků
1 N 184
1 Základni rozvrženi 👔
Pod názvem webové apriace se nachází hlavní menu, pomocí kterého lze rychle přepínat mezi jednotlivými částmi aplikace. Pod hlavním menu se zobrazuje nadpis aktuální sekce. Pod ním se pak zobrazuje vlastní obsah sekce. Ve spodní části aplikace se nachází emailová adresa autora, informace o počtu přístupů a datum poslední aktualizace webové aplikace.

Obrázek 5.8.1 – Nápověda

- 1. stažení kompletní nápovědy ve formátu Adobe PDF
- 2. rozdělení obtížností podle periodické soustavy prvků
- 3. popis základního rozvržení

6 Administrace webové aplikace

Administrace webové aplikace je přístupná po úspěšném přihlášení k administrátorskému účtu, který umožňuje správu databáze sloučenin. Struktura databáze je patrná z následující tabulky.

	Tabulka	Záznamů	Velikost	Popis
1.	ns_count_groups	16	3,0 kB	počty sloučenin podle skupin
2.	ns_count_prvky	109	8,9 kB	počty sloučenin podle prvků
3.	ns_count_soli	72	9,7 kB	počty sloučenin podle solí
4.	ns_counter	28	3,3 kB	počítadlo návštěv
5.	ns_groups	16	2,6 kB	skupiny sloučenin
6.	ns_logs	166	34,0 kB	přístupy uživatelů
7.	ns_menu	12	2,5 kB	menu webové aplikace
8.	ns_obtiznosti	4	2,1 kB	obtížnosti
9.	ns_pisemky	59	18,1 kB	vytvořené písemky
10.	ns_psp	109	7,0 kB	periodická soustava prvků
11.	ns_slouceniny	2 752	598,6 kB	sloučeniny pro testování a vytváření písemek
12.	ns_slouceniny_export	2 475	553,9 kB	sloučeniny pro prohlížení
13.	ns_slouceniny_temp	2 752	230,6 kB	pomocná tabulka sloučenin
14.	ns_source_hydroxidy	42	2,0 kB	zdrojová tabulka hydroxidů
15.	ns_source_kyseliny	24	1,7 kB	zdrojová tabulka kyselin
16.	ns_source_oxidy	83	3,2 kB	zdrojová tabulka oxidů
17.	ns_source_soli	171	12,4 kB	zdrojová tabulka solí
18.	ns_source_soli_kationty	37	2,0 kB	názvy kationtů pro názvy solí
19.	ns_users	1	2,1 kB	uživatelé, kteří mohou spravovat webovou aplikaci
	Celkem	8 928	1497,7 kB	

Tabulka 6.1 – Struktura databáze sloučenin

Při importování sloučenin se nejdříve načtou sloučeniny ze zdrojových tabulek a zdrojových souborů a uloží se do pomocné tabulky *ns_slouceniny_temp*. Pak se sloučeniny zkopírují do tabulky *ns_slouceniny*, která se používá pro testování a vytváření písemek. Každé sloučenině je přiděleno unikátní číslo *id*. Pak se podle periodické soustavy prvků nastaví obtížnost všech sloučenin. Potom se do pomocných tabulek *ns_count_groups*, *ns_count_prvky* a *ns_count_soli* uloží počty sloučenin pro jednotlivé obtížnost. Tyto tabulky pak slouží k rychlému zjišťování počtů sloučenin.

Pro zobrazování sloučenin je nutné vytvořit tabulku *ns_slouceniny_export*. V této tabulce jsou v jednom záznamu uvedeny všechny názvy a vzorce sloučeniny. To umožňuje rychlý výpis sloučenin s více názvy nebo vzorci.

Admin

 Importovat sloučeniny Nastavit obtižnosti Aktualizovat počty sloučenin Vytvořit tabulku pro export Importovat sloučeniny, nastavit obtižnosti, aktualizovat počty a vytvořit tabulku pro export PSP – vytvořit indexovací sloupec Zobrazit keywords ze skupin prvků Zobrazit návštěvnost Export 	
10. Aktualizovat admin sekci	

Obrázek 6.1 – Administrace webové aplikace

- 1. importuje sloučeniny ze zdrojových tabulek a souborů
- 2. nastaví obtížnosti sloučenin
- 3. aktualizuje počty sloučenin
- 4. vytvoří tabulku pro prohlížení sloučenin
- 5. provede najednou body 1. 4.
- 6. vytvoří sloupec v ns_psp pro správné třídění periodické soustavy prvků
- 7. zobrazí skupiny sloučenin
- 8. zobrazí návštěvnost webové aplikace
- 9. zobrazí sloučeniny ve verzi pro tisk
- 10. aktualizuje administrátorskou sekci

7 Využití při výuce

Webová aplikace *Chemické názvosloví – anorganika* je určena především pro procvičování názvů i vzorců sloučenin a prvků. Sloučeniny si může každý student procvičovat sám nebo je možné je společně procvičovat v učebně vybavené projektorem či dotykovou tabulí. Studenti se pak mohou střídat ve vyplňování odpovědí v prostředí webové aplikace.

Webová aplikace dále umožňuje prohlížení všech prvků a sloučenin, které jsou uloženy v databázi. U každé sloučeniny je uvedena její molární hmotnost. Studenti tak mohou rychle zjišťovat molární hmotnosti sloučenin, které potřebují např. pro výpočty z chemické rovnice.

Webová aplikace pomůže i vyučujícím. Sekce *Pro profesory* umožňuje jednoduché a rychlé vytváření písemek pro studenty. Vyučující může nastavit počty vzorců a názvů sloučenin, obtížnost písemky a pravidelnost názvosloví. Do písemky se mohou použít sloučeniny z celé databáze nebo ze zúženého výběru. Písemku i řešení si vyučující mohou uložit ve formátu Adobe PDF a jednoduše je pak vytisknout.

8 Výsledky

Výsledkem práce je databáze sloučenin a webová aplikace *Chemické názvosloví – anorganika*, která je bezplatně přístupná na internetové adrese http://anorganika.gfxs.cz/.

Databáze obsahuje 2488 sloučenin. Počty sloučenin jednotlivých skupin jsou zobrazeny v následující tabulce.

	Skupina sloučenin	Pravidelné	Nepravidelné
1.	Prvky	109	0
2.	Oxidy	147	17
3.	Podvojné oxidy	23	0
4.	Peroxidy	10	0
5.	Hydroxidy	44	0
6.	Kyseliny bezkyslíkaté	7	0
7.	Kyseliny kyslíkaté	36	5
8.	Thiokyseliny	6	2
9.	Peroxokyseliny	7	0
10.	Soli bezkyslíkatých kyselin	704	260
11.	Soli kyslíkatých kyselin	475	14
12.	Thiosoli	35	0
13.	Hydráty solí	323	2
14.	Podvojné soli	42	0
15.	Zásadité soli	117	1
16.	Komplexy	101	1
	Celkem	2186	302

Tabulka 8.1 – Počty sloučenin v databázi

9 Závěr a diskuse

Úspěšně se mi podařilo vytvořit webovou aplikaci *Chemické názvosloví* – *anorganika*, která umožňuje procvičování a prohlížení sloučenin a jednoduché vytváření písemek.

Webová aplikace se může používat jako učební pomůcka na kterékoli základní, střední i vysoké škole, protože je veřejně přístupná a testování i vytváření písemek lze velmi pružně nastavit.

10 Seznam použité literatury

- [1] RNDr. Jaroslav Blažek, RNDr. Miroslav Melichar. *Přehled chemického názvosloví.* 3. vydání Praha: Státní pedagogické nakladatelství, n. p., 1995. 160 s.
 ISBN 80-04-26628-2.
- [2] Doc. RNDr. František Březina, CSc. a kolektiv. *Chemické tabulky anorganických sloučenin.* 1. vydání Praha: SNTL, 1986. 344 s.
- [3] M. Canov. Názvosloví peroxokyselin [online]. 2000. [Cit. 21. 6. 2006].
 Dostupné z: http://www.jergym.hiedu.cz/~canovm/nazvyano/kyseliny/6kperopo.htm>.
- [4] Hrubý. Periodická tabulka prvků [online]. 2004. [Cit. 21. 6. 2006]. Dostupné z: http://home.tiscali.cz/~cz382002/slouc/index.html.
- [5] RNDr. Antonín Konětopský, CSc., Růžena Gošová. *Periodická soustava prvků.*2. vydání Brno: MC nakladatelství, 2003.
- [6] RNDr. Jiří Mikulčák, CSc. a kolektiv. *Matematické, fyzikální a chemické tabulky a vzorce pro střední školy.* 1. vydání Praha: Prometheus, 2003. 290 s.
 ISBN 80-7196-264-3.
- [8] Jiří Vohlídal, Alois Julák, Karel Štulík. *Chemické a analytické tabulky.* 1. vydání
 Praha: Grada Publishing, 1999. 652 s. ISBN 80-7169-855-5.
- [9] XHTML [online]. Wikipedie, 2006. [Cit. 23. 6. 2006]. Dostupné z: http://cs.wikipedia.org/wiki/XHTML.