

 INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Základní škola Nový Bor,
 náměstí Míru 128, okres Česká Lípa, příspěvková organizace
 e-mail: info@zsnamesti.cz; www.zsnamesti.cz; telefon: 487 722 010; fax: 487 722 378
 Registrační číslo: CZ.1.07/1.4.00/21.3267. Název: Pomocí techniky k novým poznatkům
 Tento projekt je spolufinancován Evropským sociálním fondem a státním rozpočtem České republiky.

Název materiálu: Aminy
 Šablona: III/2 - Inovace ve výuce prostřednictvím ICT
 Číslo výukového materiálu: 348
 Sada: Organická chemie a biochemie
 Autor: Ing. Věra Duchoslavová

Ověření ve výuce: Chemie

Třída: 9.B Datum ověření: 11. 5. 2012


VY_32_INOVACE_348

K výuce je využívána učebnice: BENEŠ, Pavel; PUMPR, Václav; BANYR, Jiří. Základy chemie : 2. díl. Praha : FORTUNA, 2000. 144 s.
 Materiál byl vytvořen pomocí SMART Notebook, 10.8.364.0
 Nečitovné obrázky jsou převzaty z Galerie SMART Notebook.


Obsah: 3.-5. Test - karboxylové kyseliny - zadání
 6.-7. Test - karboxylové kyseliny - řešení
 8. Alkyl, aryl - opakování - možné řešení vytažením záložky
 9.-10. Aminy - vyvození modelů molekul, názvosloví
 11. Aminy - zápis
 12. Aminy - procvičení vzorců; řešení tažením za slona
 13.-14. Opakování - anorganická chemie; řešení tažením za slona
 15. Deriváty uhlovodíků - opakování
 16. Deriváty uhlovodíků - opakování; řešení

XII 9-11:14


VII 20-7:21




3 21-10:04 PM



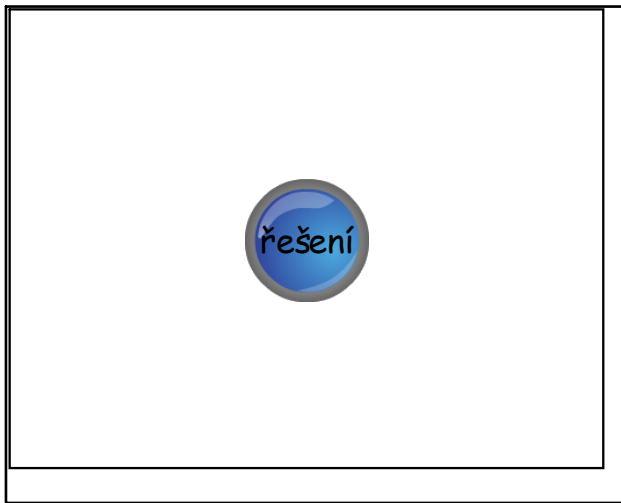
3 22-10:46 PM



XI 23-22:51



3 21-10:04 PM



3 22-10:46 PM



V 3-22:00

Sestav model molekuly amoniaku a zapiš vzorcem.

Opět sestav model molekuly amoniaku. Nyní jeden z vodíků nahrad' alkylem. Novou sloučeninu zapiš vzorcem.

primární amin

I 1-21:57

V molekule amoniaku nahrad' 2 atomy vodíku alkyly nebo arylы. Zapiš vzorcem.

sekundární amin

V molekule amoniaku nahrad' všechny atomy vodíku alkyly nebo arylы. Zapiš vzorcem.

terciární amin

I 1-21:57

Aminy

Dusíkaté deriváty odvozené od molekuly amoniaku náhradou 1, 2, nebo 3 atomů vodíku alkyly či arylы.

Biogenní sloučeniny, které se vyskytují v živých organismech.

Příklad aminu:
Histamin - hormon - uvolňuje se při alergické reakci (astmatický záchvat, kopřivka...)

I 1-21:57

Piš vzorce. Rozliš primární, sekundární a terciární amin:





methylamin	ethylamin
dimethylamin	methylethylamin
trimethylamin	

V 12-9:46

K čemu se používá oxid vápenatý?
 Zapiš rovnici reakce Ca(OH)_2 s CO_2 .
 Kde se s touto reakcí setkáváme?




Co vzniká spalováním síry? Zapiš rovnici.

Jaké má tento plyn vlastnosti?

1 1-21:58

Co je to vzduch a jaké je jeho složení?
 K čemu se průmyslově vzduch využívá?
 Vysvětli, co je to teplotní inverze a jaké má důsledky.

1 1-21:58

-F, -Cl, -Br, -I	
-OH	
-CHO	
-CO-	
-O-	
-COOH	aldehyd
-NH ₂ , -NH-, -N-	alkohol
	amin
	ester
	ether
	halogenderivát
	karboxylová kyselina
	keton

Přiřad'.

3 21-10:37 PM

-F, -Cl, -Br, -I	halogenderivát
-OH	alkohol
-CHO	aldehyd
-CO-	keton
-O-	ether
-COOH	karboxylová kyselina
-NH ₂ , -NH-, -N-	amin
-COO-	ester

3 21-10:37 PM