



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Tento projekt je spolufinancován ESF a OPVK

VY_32_INOVACE_TVÚČH2B_3660_BAR

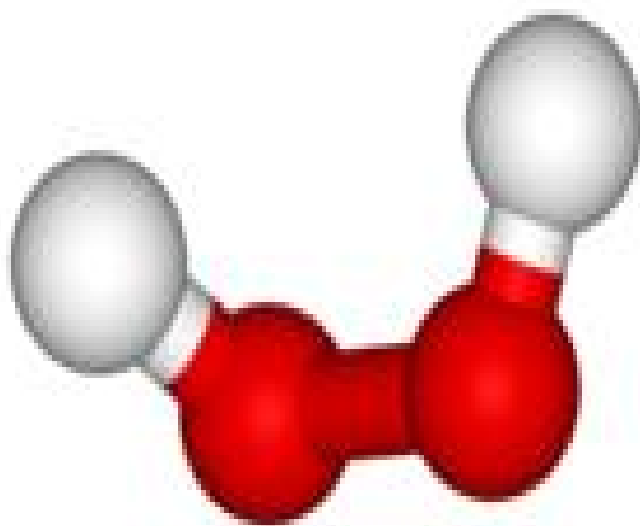
- Výukový materiál v rámci projektu OPVK 1.5 Peníze středním školám
-
- Číslo projektu: CZ.1.07/1.5.00/34.0883
- Název projektu: Rozvoj vzdělanosti
- Číslo šablony: III/2
- Datum vytvoření: 14.1. 2013
- Autor: Mgr. Pavla Bartošicová
- Určeno pro předmět: Tvorba účesu
- Tematická oblast: Chemická a fyzikální barviva
- Obor vzdělání: Kadeřník (69-51-01/H) 2. ročník

- Název výukového materiálu: Emulzní peroxidy
- Popis využití: pracovní list o peroxidu a jeho využití v kadeřnické profesi s využitím dataprojektoru a notebooku k prohlubování a upevňování učiva
- Čas: 20 minut

Emulzní peroxydy

Využití v kadeřnické praxi

Peroxid vodíku



- Je světle modrá kapalina
- ve zředěných roztocích se jeví jako bezbarvá
- je viskóznější než voda
- jedná se o slabou kyselinu se silnými oxidačními vlastnostmi
- jedno z nejsilnějších oxidačních činidel

Historie

- Peroxid vodíku byl poprvé připraven v roce 1818 Louisem Jacquesem Thénardem
- Jednalo se o proces reakce peroxidu barnatého s kyselinou dusičnou
- Vylepšená varianta tohoto procesu využívá kyselinu sírovou
- Tento postup byl používán od konce 19. století až do poloviny 20. století
- Moderní postupy jsou založeny na katalytické výrobě peroxidu vodíku

Emulzní peroxid

- Stabilizovaný peroxid vodíku ve viskozní emulzi pro oxidační barvy na vlasy
- Pro zvýraznění červených odstínů se do emulze přidávají červené pigmenty
- Pro potlačení žlutého nádechu při zesvětlování jsou do emulzního peroxidu přidávány modré pigmenty

Koncentrace emulzního peroxidu

- Oxid Iotion k semiparentním barvám
- Obsahuje 1,5% - 2% H₂O₂ v emulzi
- Poměr míchání 1:2

Používá se také
název:
„DEVELOPER“

Uvedte příklady použití – spojte koncentraci peroxidu s typem použití

- 3% -10vol.
- 6%-20vol.
- 9%-30vol.
- 12%-40vol.

semiparentní bary
permanentní barvy
Kombinované
barvy
Zesvětlující směsi
Pigmentované
melírovací směsi

- Emulzní peroxid se skládá z:
- **základ** - tekutina, v podobě gelu nebo krému, která usnadňuje aplikaci, je nositelem oxidačních látek.
- **oxidační látky** - obvykle hydrogen peroxid. Jejich přítomnost je vyjádřena procentním podílem nebo koncentrací (vol.), podle následujícího přehledu:
- 3% = 10 vol. 6% = 20 vol. 9% = 30 vol. 12% = 40 vol.
- **stabilizační látky** – udržují stabilní úroveň kyslíku tak, aby se neodpařil.
- **ošetřující složky** - ošetřují a restrukturalizují vlasy, navrací vlasům jemnost a elasticitu.

Oxidační látky při Barvení:

- Oxidační látky slouží k odpaření amoniaku
- Vznikne tak zásadité prostředí.
- Tím dojde k zesvětlení původního pigmentu a syntetické pigmenty jsou okysličeny.
- Okysličené pigmenty se rozrostou a zachytí mezi vlasovými mikrovláknky.

Použitá literatura a odkazy

- <http://vphp.cz/peroxid-vodiku>
- Příručka pro kadeřnice, Margot Hulsken, Europa Sobotáles, 2004, ISBN 80-86706-12-5
- Materiály, E. Peterka, F. Kocourek, M. Podzimek, Informatorium, Praha 1999, ISBN 80-86073-38-6