



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost



OSTRAVA

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Tento projekt je spolufinancován ESF a OPVK

VY_32_INOVACE_TVÚČ_H2B_3460_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:	13.12. 2012
Autor:	Mgr. Pavla Bartošicová
Určeno pro předmět:	Tvorba účesu
Tematická oblast:	Chemická a fyzikální barviva
Obor vzdělání:	Kadeřník (69-51-H/01) 2. ročník

Název výukového materiálu: Složení barviv

Popis využití: prezentace o složení barviv s využitím dataprojektoru a notebooku k prohlubování a upevňování učiva

Časová náročnost 30min



PŘÍRODNÍ BARVY

Výhody přírodních barviv :

- nedráždivost, nízký výskyt přecitlivělosti i při častém používání
- regenerační účinky
- kyselé pH

Nevýhody přírodních barviv:

- dlouhá doba působení
- nemožnost kontroly při barvení (neprůhledná hmota)
- absence přírodních odstínů



PŘÍRODNÍ BARVY NA VLASY - SLOŽENÍ

- HENNA a RENG
- Henna je přírodní barvivo vyrobené z rozemletých částí rostliny Lawsonia a Cassia.
- Lawsonia vlasy pokrývá pigmentem a Cassia dodává vitamíny a regeneruje.
- Reng se vyrábí ze sušených listů keře Indigofera argenteae
- Ve vlasu se váže na solné vazby
- Účinky :
- barví vlasy
- zpevňuje a posiluje vlasy
- podporuje prokrvení pokožky a tím zmírňuje vypadávání vlasů
- obsahuje přírodní UV filtr
- odstraňuje lupy
- zamezuje nadměrnému maštění vlasové pokožky
- zabraňuje lámání a třepení vlasu



BARVENÍ HENNOU

- henna vždy ztmavuje
- na světlých vlasech henna bude sytě červená, na tmavých bude pouze lehký nádech, na velmi tmavých vlasech bude téměř neznatelná
- záleží i na struktuře vlasů a předchozích procesech
- prášek se smíchá s horkou vodou
- vytvoří se tmavě zelená, neprůhledná hmota která se nanese na vlasy
- doba působení je až 12hodin a velkou nevýhodou je, že se celý průběh nedá přesně sledovat.



OXIDAČNÍ BARVY

- Výhody oxidačních barviv:
 - široká paleta odstínů
 - přirozené odstíny
 - změna hloubky barvy o více jak tři tóny směrem nahoru i dolů
 - k barevné změně dochází v kortexu
- Nevýhody oxidačních barviv:
 - možná alergická reakce na přípravky s obsahem PPD
 - možné podráždění pokožky peroxidovou emulzí



OXIDAČNÍ BARVY NA VLASY - SLOŽENÍ

Nejčastěji používané látky:

DIAMINY a AMINOFENOLY (organické sloučeniny)

Parafenylendiamin – vývojka (paraben) PPD

Parafenylendiamin (1,4-diaminobenzen) – jedovatý

Paratoluyldiamin (2-metyl-1,4-fenylendiamin) – pro světlé, kaštanové a hnědé odstíny

Paraaminofenol (4-aminofenol) – pro světlé a tmavé odstíny hnědi

Diaminodifenyldiamin – fialově hnědé až černé odstíny

Diaminofenol – světle červenohnědé odstíny

Diaminoanisol – zlatě plavé odstíny

Resorcinol (2,5-dihydroxybenzen) – modifikátor



- **Barva se skládá:**
- **základ** - gel, krém nebo olej, je nositelem pigmentu.
- **pigment** - barvicí látky, které jsou zpočátku velmi malé a bezbarvé. Po aktivaci oxidantem se shlukují pomocí spojek a vytváří nové molekuly barvy .
- **zásadité látky** - amoniak, používá se k otevření šupinek vlasové kutikuly a k eliminaci kyselého prostředí (podpora okysličení). V kombinaci s oxidantem zesvětluje přirozený pigment.
- **ošetřující složky** - navrácí jemnost a elasticitu vlasů. (vitamíny, bylinné výtažky, ovocné kyseliny)
- **rozpuštědla** – alkoholy



VZNIK PIGMENTU

- MELANIN :aminokyselina thirosinu
- Diamin v prvním stupni oxiduje na chinon. Tři molekuly chinonu reagují navzájem a vytvoří tak jednu větší molekulu látky, která další oxidací přejde v nerozpustný barevný pigment.
- Vzniklá barevná hmota pevně přilne k vlasovému keratinu.
- **Úkol:** dle vlastní kreativity zakreslete realizaci vzniku pigmentu ve vlasové struktuře



POUŽITÁ LITERATURA:

- 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

