Stredná zdravotnícka škola, Moyzesova 17, 04001 Košice

Seminárna práca

Názov odboru

**Názov práce**

2019 autor: Jožko Mrkvička

Košice ročník štúdia: tretí

Stredná zdravotnícka škola, Moyzesova 17, 04001 Košice

Seminárna práca

Názov odboru

**Názov práce**

2019 autor: Jožko Mrkvička

Košice ročník štúdia: tretí

 školiteľ:

Čestne vyhlasujem, že som seminárnu prácu vypracovala samostatne s použitím odbornej literatúry a internetových zdrojov.

V Košiciach...................... ....................................

podpis

**Poďakovanie**

XXXXX......................

**Obsah** (napr.)

1. Úvod
2. Problematika a prehľad literatúry
	1. Aplikovaná antropológia
	2. Športová antropológia
		1. Definícia a vymedzenie obsahu
3. Ciele práce
4. Metodika práce
5. Výsledky práce a diskusia
6. Závery práce
7. Zhrnutie
8. Zoznam použitej literatúry

 Prílohy

(ukážka citácie, ako citovať autora v texte a následne v zozname použitej literatúry)

**2 PROBLEMATIKA A PREHĽAD LITERATÚRY**

Vitamíny plnia v organizme funkciu koenzýmov či regulačných faktorov. Mnohé z nich sú významnými antioxidantmi. Antioxidanty sú látky, ktorých molekuly zabráňujú voľnej oxidácii. Antioxidanty zabráňujú zachytávaním voľných radikálov samovoľnej oxidácii potravín, polymérov, pohonných látok či kozmetických prípravkov, čím prospievajú k zachovaniu ich pôvodných fyzikálnych a chemických vlastností (Kmeťová, Skoršepa, Vydrová, 2011).

Molekuly kyseliny chlórnej sa rozpadnú na ióny kuchynskej soli a vodíka, ktoré sa stávajú súčasťou vody. Náboj kyslíka sa spotrebuje likvidáciou patogénov a kyslík sa zmení na neaktívny. Ten sa zlučuje s uhlíkom, ktorý nakoniec vydychujeme v podobe oxidu uhličitého (Humble, 2009).

**Redoxný potenciál** (oxidačno-redukčný potenciál, elektródový potenciál) jevyjadrením miery schopnosti redoxného systému priviesť jedného z reakčných partnerov do oxidovaného stavu. Či je oxidant silný alebo slabý, závisí od jeho oxidačného potenciálu (je to merateľná elektrická hodnota látky). Vyjadruje redukčný stav systému v milivoltoch (mV). Čím má činidlo E >0, tím väčším je oxidačným činidlom, čím má E<0, tím je silnejším redukčným činidlom (http://cs.wikipedia.org/, cit. 24.2.2013).

Do konca januára 2013 bolo vyliečených z AUTIZMU 75 detí [(http://www.mms1.wbl.sk/](http://www.mms1.wbl.sk/) 26.2.2013).

**8 Zoznam použitej literatúry**

1. **HUMBLE, J.:** *Zásady používání zázračného minerálního roztoku*. 1.vyd. Praha: Nakladatelství Jim Humble, 2009. 101s.
2. **KMEŤOVÁ, J., SKORŠEPA, M., VYDROVÁ, M.,:** *Chémia pre 3. ročník gymnázia**so štvorročným štúdiom a 7. ročník gymnázia s osemročným štúdiom*. 1.vyd., Martin:Vydavateľstvo Matice slovenskej, 2011. 120s. ISBN 978-80-8115-042-5.

Internetové zdroje:

1. [http://cs.wikipedia.org/wiki/Redox\_potenci%C3%A1l/,](http://cs.wikipedia.org/wiki/Redox_potenci%C3%A1l/) cit. 24.2.2013
2. [http://www.mms1.wbl.sk/,](http://www.mms1.wbl.sk/) cit. 23., 26., 2.2013

**PRÍLOHY**