

KA-RADDAR	1.ONLINE SAT	25.4.2020.
-----------	--------------	------------

Pozdravljam Vas dragi učenici i našoj virtualnoj učionici!

Iako ste već 6 tjedana u ovakvom školovanju, po prvi puta ćemo imati i nastavu za darovite na ovakav način. Pokušat ću zadovoljiti vašu znatiželju za novim saznanjima i nadam se da će vam se današnja tema svidjeti.

Danas ćemo započeti sa forenzičkim saznanjima. Polako. S obzirom da nam je danas prvi sat, probat ćemo vidjeti kako ovo funkcionira. Dobivat ćete zadatke i nadam se rješavati ih. Odgovore očekujem do petka, 1.5. na moju mail adresu cviticaningrabrikpbk@yahoo.com

u predmet (subject) upišite Ka-RADDAR i vaše ime i prezime.



Postoje različiti praškovi i premazi koji na različitim podlogama pokazuju nakon kemijskih reakcija vidljive tragove otisaka. Magnetni praškovi mogu se koristiti samo u kombinaciji sa magnetnim kistom. Oni se sastoje od mješavine čestica željeza i raznih pigmenata. Magnet na vrhu kista privlači prah, gde čestice željeza formiraju nešto nalik na kist. Kada prah treba vratiti u kutijicu, magnet se povuče. Širok obod oko glave magnetnog kista spriječava da čestice željeza slijede magnet. Konačno se smanjuje privlačenje magneta toliko da te čestice otpadnu sa kista. Zbog prirode praška i magnetnog kista, nije pogodna za uporabu čeličnim površinama.

Razvijanje latentnih otisaka prstiju jodom je metoda koja se koristi već duže vreme. Kristali joda ispuštaju paru (sublimacijom) koja pranja uz masne tvari u otiscima prstiju.

Smeđe obojeni otisci razvijeni parama joda nisu trajni, ukoliko se ne fiksiraju (sa fiksativom benzoflavonom takođe se dobija tamnija boja otiska).

Tehnika isparavanja joda može se koristiti i na poroznim i na neporoznim površinama. Najbolje rezultate daje na svježim otiscima (obično ne starijim od nekoliko dana).

Isparenja joda su otrovna i vrlo korozivna.

Tehnika isparenja joda u principu nije agresivna, tako da se nakon toga mogu primjeniti i druge tehnike (na papiru npr. ninhidrin).

Različite tvari zbog svojih fizikalnih i kemijskih svojstava reaguju sa česticama tvari na otiscima, koje su napravili otisnuti đonovi cipela.



Otisak stopala u krvi, prerezan na četiri dijela i obojen različitim rastvorima za bojenje:

1 Amido Crni

2 Kraulova boja

4 Mađarsko Crvena

3 Komasi plava

Reagens malih čestica (SPR) je rastvor praha molibdendisulfida u vodi sa deterdžentom. Čestice praha prijanjaju na otisak prsta kao i prah za otiske prstiju. Sivi, sjajni otisci razvijeni SPR-om mogu se podići (nakon sušenja) želatinskom folijom, instant folijom ili trakom.

ZADATAK:

1. Iako je ovaj tekst stručan, sigurno možeš prepoznati i razlikovati kemijske spojeve. Ispiši ih!
2. Izdvoji kemijske promjene
3. Izdvoji fizikalne promjene

PRAKTIČNI ZADATAK

Smisli metodu koja je bezopasna ,a može se učinkovito primijeniti na uzimanje otisaka prstiju kod kuće. Poslikaj otisnute otiske uz opis postupka i pošalji zajedno sa odgovorima na pitanja.

Do sljedeće forenzične avanture,

Lijep pozdrav! SAmO LaGaNO (smisli i ti neku štosnu izjavu ili riječ pomoću simbola)

Prof. Cvitičanić