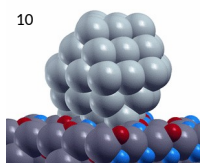
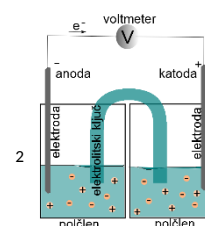


Odsek za fizikalno in organsko kemijo - K3



10



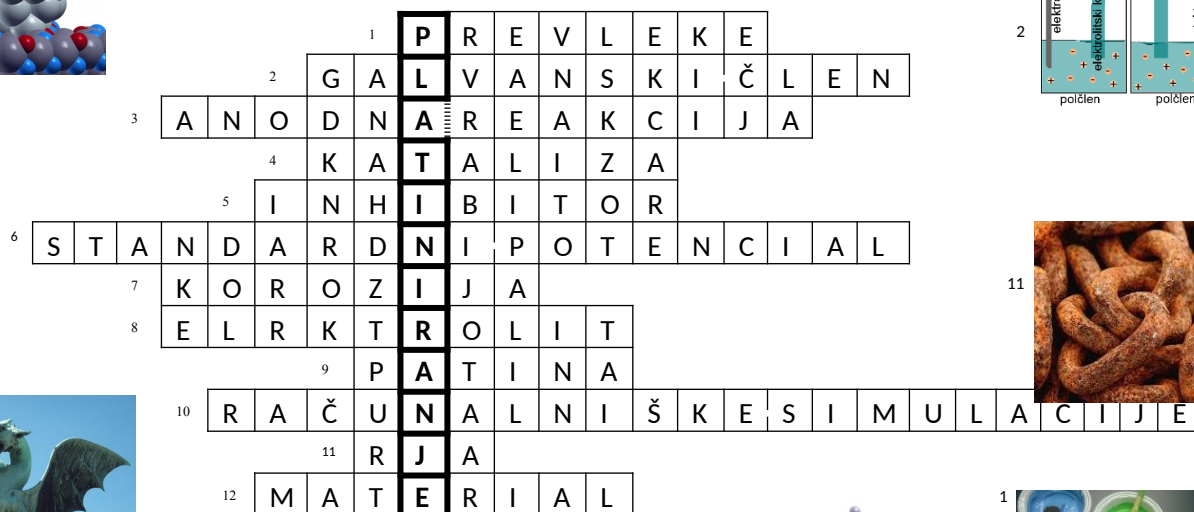
11



1



5



9

- 1 Za zaščito kovinskih elementov pogosto uporabir barvne, plastične, betonske ali kovinske. Kovino zavarujejo tako, da preprečijo stik kovine z okoljem. ____, ki so lahko
- 2 Kako imenujemo "napravo" iz dveh kovin z različnim kemijskim potencialom, ki sta v stiku s prevodno tekočino?
- 3 Kako imenujemo reakcijo oksidacije, pri kateri se v elektrolit raztapljajo pozitivno nabiti kovinski ioni (kationi).
- 4 Pospešitev hitrosti kemijske reakcije zaradi dodatka katalizatorja.
- 5 Snov, ki zavira določen kemijski proces.
- 6 Napetost člena, ki ga predstavljata izbrana elektroda in standardna vodikova elektroda.
- 7 Destruktivni ireverzibilni razpad kovine, ki je posledica spontanih reakcij v stiku z okoljem.
- 8 Tekočina, ki prevaja električni tok.
- 9 Plast reakcijskih produktov, ki zavirajo reakcije na površini kovine in njen razpad. Pogosto jo opazimo na spomenikih v zeleno-modrih odtenkih (baker in bakrove zlitine).
- 10 Računalniško orodje s katerim lahko s pomočjo računanja napovedujemo napredovanje procesa.
- 11 Plast oksida na površini železnega elementa / izdelka.
- 12 Pri načrtovanju konstrukcijskih elementov je pomembno, da izberemo _____ z dobro korozijsko odpornostjo in dobrimi mehanskimi lastnostmi.

Geslo: Platiniranje

Platiniranje je nanašanje obstojnejše kovine na površino izdelka, s čimer podaljšamo življensko dobo konstrukcijskega elementa.

