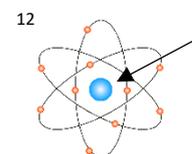
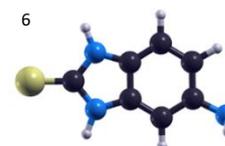
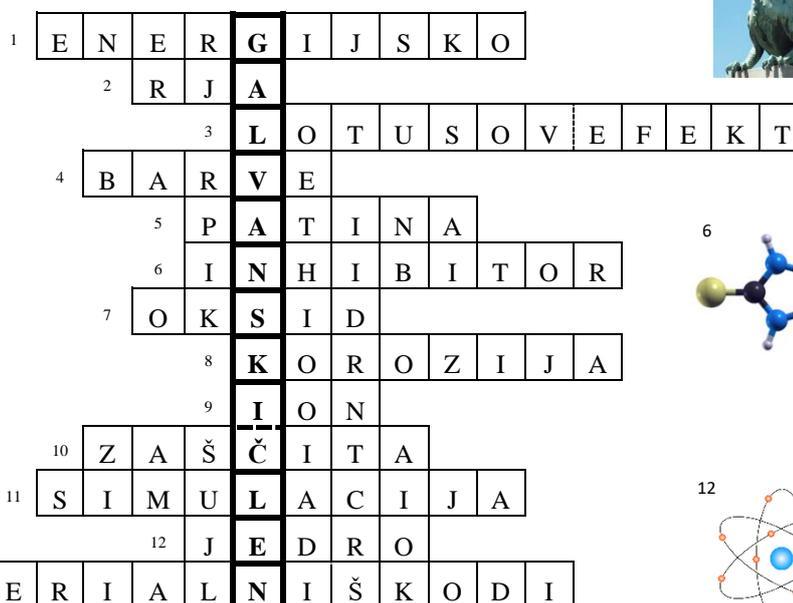


Odsek za fizikalno in organsko kemijo – K3



- Do propada kovinskega predmeta pride zaradi vračanja kovine v ugodnejše _____ stanje.
- Plast oksida na površini železnega elementa / izdelka.
- Naravni pojav, katerega posnemajo hidrofobne prevleke in modifikacije površine.
- Najpogosteje uporabljene (organske) zaščitne prevleke.
- 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).
- Snov, ki zavira določen kemijski proces.
- Spojina kovine in kisika.
- Destruktivni ireverzibilni razpad kovine, ki je posledica spontanij reakcij v stiku z okoljem.
- Električno nabit delec.
- Glavni namen nanašanja prevlek na kkovinske površine.
- Računalniško orodje s katerim lahko s pomočjo računanja napovedujemo napredovanje procesa.
- Osrednji del atoma, ki predstavlja večino mase atoma.
- Z razumevanjem korozije se želimo izogniti predvsem izgubi življenja, denarni in _____.

Kako imenujemo "napravo" iz dveh kovin z različnim kemijskim potencialom, ki sta v stiku s prevodno tekočino?

Geslo: _____.

