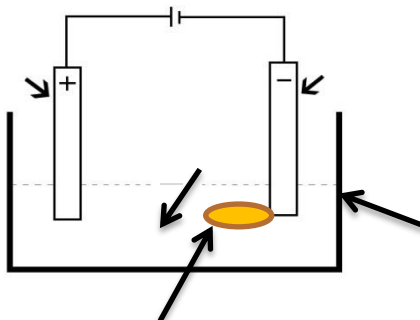


Galvanické pokovování

1. Popište základní části stylizované galvanické lázně.



[1] Obr: vlastní tvorba

2. Jaké kovy jsou nejčastěji využívány na povrchovou vrstvu pro bižuterní výrobky?
(Zvýrazněte nebo zakroužkujte nejméně 3 kovy.)

CÍN	ZLATO	HLINÍK	MĚĎ
RHODIUM	RTUŤ	NEREZ	TITAN
CHROM	ZINEK	STŘÍBRO	BRONZ

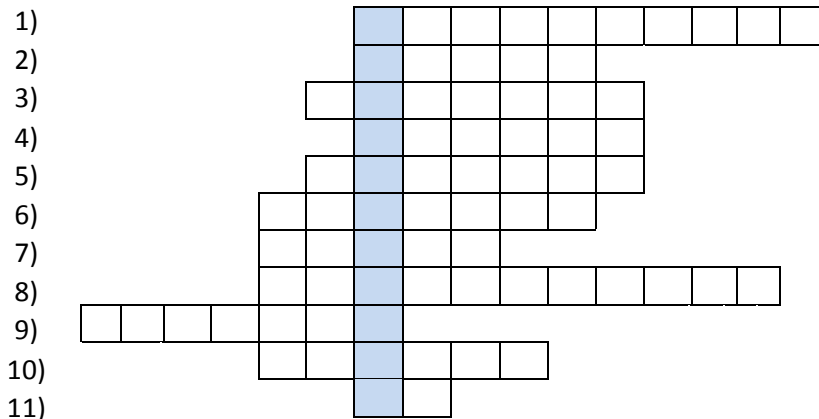
Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Bc. Nela Paldusová.

Dostupné z Metodického portálu www.rvp.cz; ISSN 1802-4785.

Provozuje Národní ústav pro vzdělávání, školské poradenské zařízení a zařízení pro další vzdělávání pedagogických pracovníků (NÚV).

3. K jakým účelům využíváme galvanické pokovování? (Uvedte 2 příklady využití.)

4. Vyluštěním tajenky získáte pojem, který je velmi důležitý při procesu galvanického pokovování. (Do tajenky doplňte hledané pojmy.)



- | | |
|---------------------------------------|---------------------------------|
| 1) Kapalným roztok vedoucí el. proud. | 6) Pokovený předmět. |
| 2) Galvanická ... | 7) Kladná elektroda. |
| 3) Opak oxidace. | 8) Elektrolytické pokovování. |
| 4) Záporná elektroda. | 9) Cu SO_4 – síran ... |
| 5) Drahý kov šedé barvy. | 10) Směs nejméně dvou látek. |
| 11) Chemická značka zlata. | |

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Bc. Nela Paldusová.

Dostupné z Metodického portálu www.rvp.cz; ISSN 1802-4785.

Provozuje Národní ústav pro vzdělávání, školské poradenské zařízení a zařízení pro další vzdělávání pedagogických pracovníků (NÚV).