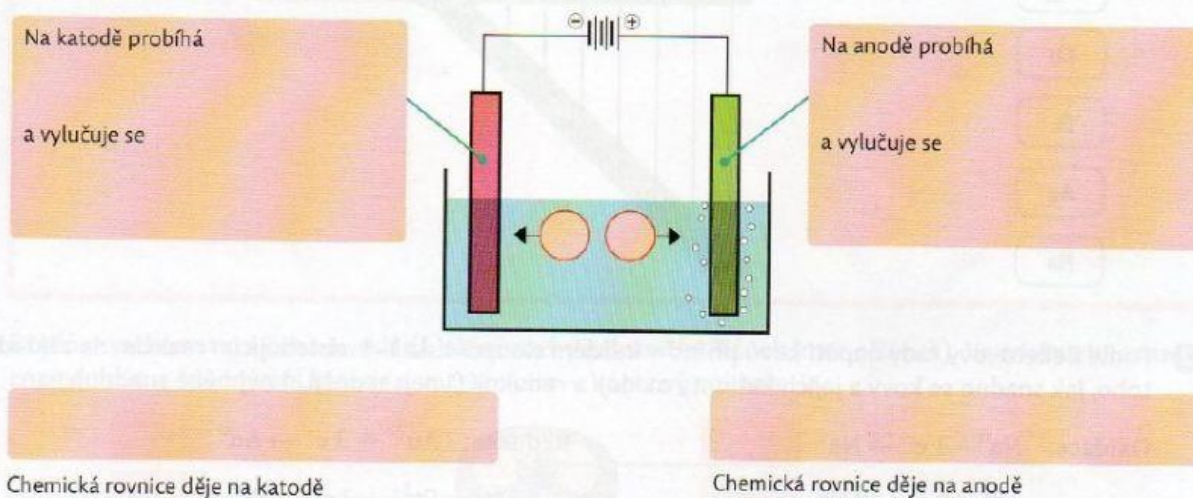


Elektrolýza

1. Doplň text o elektrolýze:

Elektrolýza je děj, probíhající na _____ při průchodu _____ proudem roztokem nebo _____. Roztok musí obsahovat volně pohyblivé _____.

- 2 Doplň následující schéma elektrolýzy chloridu měďnatého. Do kroužků vepiš chemické vzorce iontů Cu^{2+} a Cl^- tak, aby ionty směřovaly ke správným elektrodám. Zakresli také směr pohybu elektronů a náboje anody a katody.



V dalších cvičeních buď kroužkuj (u papírové verze), nebo ke správnému tvrzení dopiš do čtverečku A (ano) x u špatného N (ne).

3. Které z následujících tvrzení je správné?

- a) Vedení elektrického proudu v roztoku je způsobeno pohybem elektronů v elektrolytu.
- b) Vedení elektrického proudu v roztoku je způsobeno pohybem kationtů a aniontů.
- c) Vedení elektrického proudu v roztoku je způsobeno pohybem elektronů, kationtů a aniontů.
- d) Vedení elektrického proudu v roztoku není vázáno na přenos iontů.

4. Anion je:

- a) kladný ion
- b) záporný ion
- c) neutrální částice
- d) volný elektron

5. Při elektrolýze:

- a) anion na katodě přijímá elektron
- b) anion na anodě přijímá elektron
- c) anion na anodě odevzdává elektron
- d) anion na katodě odevzdává elektron

6. Při elektrolýze:

- a) kation na katodě přijímá elektron
- b) kation na anodě přijímá elektron
- c) kation na anodě odevzdává elektron
- d) kation na katodě odevzdává elektron

7. Při elektrolýze kyseliny sírové se vodíkový ion:

- a) oxiduje na katodě
- b) oxiduje na anodě
- c) redukuje na katodě
- d) redukuje na anodě