PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Elektrolýza, galvanický článek |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL28-LP |
| **Projekt** | Svět práce v každodenním životě |
| **Číslo projektu** | CZ.1.07/1.1.26/02.0007 |
| **Aktivita** | Poznáváme chemii |
| **Předmět** | Chemie |
| **Třída** | 1. ročníky G/1 |
| **Škola** | Gymnázium, Hranice, Zborovská 293  Zborovská 293, 753 11 Hranice |
| **Autor** | Mgr. Lenka Poláková |
| **Anotace** | Elektrolýza, galvanický článek |

Elektrolýza, galvanický článek

1. Popište schéma **elektrolýzy roztoku chloridu měďnatého CuCl2**. Označte elektrody (katoda, anoda), vysvětlete - co je to elektrolýza, napište reakce probíhající na elektrodách a vznikající produkty**.**

+ -

+ -

……….. …………

elektrolýza je ……………………………………………………………………………………

částice v roztoku: ………………………………………….......

oxidace: ……………………………………………….. probíhá na katodě / anodě

redukce: ………………………………………………. probíhá na katodě / anodě

produkty reakce: ……………………………………………………………………….

1. Napište, kdy baterie v mobilním telefonu funguje jako galvanický článek a kdy se u ní využívá elektrolýza:
2. Zakreslete a popište suchý článek a vysvětlete, proč některé články při vybíjení „vytečou“.
3. Doplňte:

Galvanické články se v praxi využívají hlavně …………………………....... např. baterky, hodinky, ……………….. , ……………….. nebo …………….. Některé mohou být využity i jako záložní zdroje při přerušení dodávky elektrické energie. Velkými výhodami galvanických článků jsou …………….. a ………………. . Galvanické články dělíme na **primární články** (suchý článek), které (charakterizujte) ……………………………….... a **sekundární** články = …………………., jejich velkou výhodou je …………………… . V motorových vozidlech se jako zdroj el. energie využívá …………… .. ……………., jedna elektroda je tvořena ………….., druhá olovem pokrytým oxidem olovičitým, elektrolytem je ……………….. .