**Pracovní list- ELEKTROLÝZA =**

**ROZKLAD LÁTEK ELEKTRICK7M PROUDEM**

1. Co je elektrolýza?
2. Jaký druh proudu je k ní třeba?
3. Jaké látky se dají elektrolýzou rozložit? Zaškrtněte správné:

 Elektrolýzou se dají rozložit látky **elektricky vodivé/nevodivé**

 **Kovy/polokovy/iontové sloučeniny**

 **Soli v pevném/kapalném stavu(v roztoku,tavenině)**

1. Jaké pomůcky budete potřebovat k provedení elektrolýzy slané vody(=roztoku chloridu sodného)? Např. elektrody= tyčinky z vodiče(tuhy)………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….
2. Jaké látky vyrobíte elektrolýzou slané vody?
3. Jaké další látky se průmyslově vyrábí elektrolýzou?
4. Z jaké suroviny se vyrábí hliník?

**CHEMICKÉ REAKCE JAKO ZDROJ ELEKTRICKÉ ENERGIE = GALVANICKÉ ČLÁNKY**

1. Co jsou galvanické články?
2. Uveďte příklady galvan.článků,které se používají v praxi
3. Popište suchý článek(například v ploché baterii)
4. Popište olověný akumulátor(autobaterii)
5. Čím se liší obyčejné baterie od akumulátorů?
6. Dobrovolný pokus- zkuste doma vyrobit elektřinu pomocí galvan.článku z úkolu str.17/3)