**ELEKTROCHEMIE**

**1) Vysvětlete tyto pojmy:**

1. elektroda (uveďte příklad)
2. neušlechtilé kovy
3. primární článek
4. galvanické pokovování
5. ušlechtilé kovy
6. sekundární článek
7. polarografie

**2) Popište olověný akumulátor**

**3) Popište Leclanchéův galvanický článek**

4) Jak se nazývá kladná elektroda?

5) Co se vylučuje na katodě?

6) Co je elektrolytem v Leclanchéově galvanickém článku?

7) Jak se nazývá záporná elektroda?

8) Co se vylučuje na anodě?

9) Co je elektrolytem v olověném akumulátoru?

**10) Uveďte alespoň 3 příklady látek, které se vyrábí elektrolýzou:**

**11) Elektrolýza** (Napište elektrodové děje probíhající na katodě a anodě)

**a) roztok NaCl** **b) H2O c) Al2O3**

**d) tavenina NaCl** **e) CuSO4 f) ZnI2**

**12) Doplňte produkty:**

1. Cu + konc.H2SO4 →
2. Cu + HCl →
3. Zn + zřeď.H2SO4 →
4. Al + HCl →
5. Cu + konc.HNO3 →
6. Cu + FeSO4 →
7. Al + AgNO3 →
8. Na + H2O →
9. Au + konc.H2SO4 →
10. Pt + O2 →
11. Mg + CuSO4 →
12. Fe + NaCl →
13. Fe + konc.H2SO4 →
14. Ag + HCl →
15. Fe + zřeď.H2SO4 →
16. Zn + HCl →
17. Cu + zřeď.HNO3 →
18. Fe + CuSO4 →
19. Mg + AgNO3 →
20. K + H2O →
21. Zn + zřed.H2SO4 →
22. Cu + O2 →
23. Zn + CuSO4 →
24. Pb + NaCl →