**Redoxní reakce – pracovní list**

1. Z jakých dvou poloreakcí se skládají redoxní reakce:………………………………………
2. Co jsou to redoxní reakce ( k čemu při nich dochází): …………………………………….
3. Uveď 3 příklady redoxních reakcí: …………………………………………………………
4. Jaké oxidační číslo mají nesloučené (samostatně stojící) prvky: ……………………………..
5. K čemu dochází při oxidaci:…………………………………………………………………..
6. K čemu dochází při redukci: ………………………………………………………………….
7. 1) Doplň oxidační čísla atomů ve sloučeninách:

KCl , CuCl2, NaOH, CaCO3, H2 SO4, O2,

1. Označ zápis redukce R a zápis oxidace O:

Na0  NaI

O 0 O –II

 MnVII MnII

CrIV  CrII

CuII  Cu0

S -II S IV

Kolik elektronů prvek uvolňuje ( přijímá) ?

1. Zjisti, zda-li je reakce redoxní, pokud ano, zapiš schéma oxidace a redukce.

Rovnice vyčísli.

 C + O2 CO2

………………………………………

NaI + Br2 NaBr + I2

………………………………………

NaOH + H2SO4 Na2SO4 + H2O

 ……………………………………….

1. Zapiš chemickou rovnicí a rozhodni, jestli reakce je redoxní:

a) reakce zinku s kyselinou chlorovodíkovou

b) slučování kyslíku a vápníku

 d) slučování olova a síry