**ÚLOHA:** Mg0 + O20  ­----→ 2 Mg+IIO-II je: *chemická reakcia/ chemická schéma*

Typ reakcie: rozkladná skladná protolytická oxidačno-redukčná

Pomer látkových množstiev v reakcii: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Produkty reakcie:

Východiskové látky:

Prečítajte chemickú ru:

Čiastkové polreakcie:

**ÚLOHA: Zákon zachovania hmotnosti:**

Autor:

**l – označenie pre \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ – \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**g – označenie pre \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ –\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**aq – označenie pre \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ – \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**s- označenie pre \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| redukcia | zvyšovanie/ znižovanie ox.č | prijímanie/ odovzdávanie e- -/+ e- |
| oxidácia | zvyšovanie/ znižovanie ox.č. | prijímanie/ odovzdávanie e- -/+ e- |

Typy väzieb:

Princíp kovalentnej väzby:

Typy kovalentnej väzby:

Väzbovosť H, C, Cl, O, N, F, I

Názorne cez rámčekové diagramy typ väzby v HCl, Cl2, F2,