PL: Chemické reakcie 7. roč.

**VZOROVÝ PRÍKLAD:**

1. Z  vápenca CaCO3 sa vyrába vo vápenkách pálené vápno CaO. Okrem toho vzniká plyn oxid uhličitý.

 Zapíš reakciu schémou: **vápenec pálené vápno + oxid uhličity**

 Zapíš rovnicou čiastočnou:. **CaCO3 CaO + CO2**

Zapíš rovnicou úplnou**: CaCO3 CaO + CO2**

 Ca – 1x ,C -1x ,O-3x = Ca- 1x, C-1x, O- 1+2=3x

 Platí zákon zachovania hmotnosti ,lebo počet atómov na ľavej strane = pravej strane

 Vypíš reaktanty: **vápenec**

 Vypíš produkty: **pálené vápno**,  **oxid uhličity**

Ide o: **chemický rozklad** (doplň chemický rozklad alebo chemické zlučovanie).

**TAKTO UROBIŤ OSTATNÉ !!!!!!!!!! NEZABUDNITE ŽE PLYNNÉ LÁTKY AKO KYSLÍK,**

**CHLÓR SÚ DVOJATÓMOVÉ MOLEKULY teda: O2, Cl2**

1. Chlorid železitý FeCl 3 sa vyrába reakciou železa s plynným chlórom Cl2.

Zapíš reakciu schémou:

Zapíš rovnicou čiastočnou:.................................................................................

Zapíš rovnicou úplnou:..........................................................................................

 Vypíš reaktanty:

Vypíš produkty:

Ide o

1. Síra sa zlučuje s kyslíkom za vzniku oxidu siričitého SO2:

Zapíš reakciu schémou:

Zapíš rovnicou čiastočnou:.................................................................................

Zapíš rovnicou úplnou:..........................................................................................

 Vypíš reaktanty:

Vypíš produkty:

Ide o

1. Plynný chlór je prehnaný cez horúci hliník, vzniká chlorid hlinitý AlCl3.

Zapíš reakciu slovne:

Zapíš rovnicou čiastočnou:.................................................................................

Zapíš rovnicou úplnou:..........................................................................................

 Vypíš reaktanty:

Vypíš produkty:

Ide o

1. Oxid horečnatý MgO sa teplom rozkladá na horčík a vzdušný kyslík.

Zapíš reakciu schémou:

Zapíš rovnicou čiastočnou:.................................................................................

Zapíš rovnicou úplnou:..........................................................................................

Vypíš reaktanty:

Vypíš produkty:

Ide o

1. Horením uhlia (uhlík) so vzdušným kyslíkom vzniká oxid uhličitý.

Zapíš reakciu schémou:

Zapíš rovnicou čiastočnou:.................................................................................

Zapíš rovnicou úplnou:..........................................................................................

 Vypíš reaktanty:

Vypíš produkty:

Ide o

1. Oxid dusičitý N2O5 sa pri zohrievaní mení na oxid dusnatý NO a kyslík.

Zapíš reakciu schémou:

Zapíš rovnicou čiastočnou:.................................................................................

Zapíš rovnicou úplnou:..........................................................................................

 Vypíš reaktanty:

Vypíš produkty:

Ide o

1. Zahrievaním síry a železa vzniká nová látka sulfid železnatý FeS , ktorý má iné vlastnosti, ako mali pôvodné látky.

 Zapíš reakciu schémou:

 Zapíš rovnicou čiastočnou:.................................................................................

Zapíš rovnicou úplnou:..........................................................................................

 Vypíš reaktanty:

 Vypíš produkty:

 Ide o