Pracovný list – vlastnosti oxidov

1. Vyfarbi rovnakou farbou správne trojice:

 **Oxid uhličitý**

 **CO**

 **Oxid kremičitý**

Tvorí väčšiu časť piesku, používa sa v stavebníctve na prípravu malty a betónu. Čistý kremenný piesok sa používa na výrobu skla.

Pálené vápno, pripravuje sa z neho hasené vápno, malta, omietky a cement. Využíva sa pri výrobe skla, na vápnenie pôdy

**SiO2**

**SO2**

Do vzduchu sa dostáva pri spaľovaní hnedého uhlia s veľkým obsahom síry.

Vo vzduchu reaguje s vodnou parou za vzniku kyseliny, čím vzniká kyslý dážď.

**CO2**

 **Oxid vápenatý**

Červenohnedý plyn, jeho reakciou s vodnou parou vo vzduchu vznikajú kyseliny, ktoré dopadajú so zrážkami na zem ako kyslé dažde.

 **Oxid sírový**

 **Oxid dusičitý**

 **NO**

 **Oxid uhoľnatý**

Vzniká reakciou oxidu siričitého so vzduchom

**SO3**

 **Oxid dusnatý**

Plyn, vznikajúci pri spaľovaní v motoroch dopravných prostriedkov

**CaO**

Vzniká pri dýchaní, spaľovaní látok obsahujúcich uhlík. Spolu s vodnou parou sa najviac podieľa na vzniku skleníkového efektu

 **Oxid siričitý**

Vzniká pri horení látok obsahujúcich uhlík pri nedostatočnom prístupe kyslíka. Je súčasťou výfukových plynov automobilov.

**NO2**