jméno:_____ datum: _____ třída: _____

Kyselinotvorné a zásadotvorné oxidy

1. **Přiřaď k jednotlivým oxidům související pojmy. Některé vlastnosti jsou společné více oxidům!**

Oxid uhličitý	Oxid siřičitý	Oxid vápenatý

vyrábí se pálením vápence, **větší hustota než vzduch,** plyn dobře rozpustný ve vodě, **základní složka atmosféry**, nedýchatelný, **reakcí s vodou vzniká hašené vápno**, pohlcuje infračervené záření a přispívá ke vzniku skleníkového efektu, **vzniká spalováním síry**, vzniká dokonalým spalováním látek obsahujících uhlík, **jedovatý**, bílá pevná látka, **bezbarvý plyn,** využívá se na bělení cukru v cukrovarech, **využití ve stavebnictví**, způsobuje kyselé deště

2. Doplň závěry z experimentů:

Kyselinotvorné oxidy jsou oxidy, které reagují s vodou za vzniku _____ .
Patří mezi ně _____ .
V průběhu reakce jejich pH _____ .

Zásadotvorné oxidy jsou _____
_____ .
Patří mezi ně _____ .
V průběhu reakce jejich pH _____ .

3. Shrnutí:

Elektronegativita atomů prvků vázaných s atomy kyslíku je u kyselinotvorných oxidů větší než dvě. Reakce kyselinotvorných oxidů s vodou se průmyslově využívá např. při výrobě kyseliny sírové a dusičné.
Je rovněž příčinou kyselých dešťů.

Elektronegativita atomů vázaných s atomy kyslíku u zásadotvorných oxidů je menší nebo rovna jedné. Průmyslový význam má především reakce oxidu vápenatého s vodou, tzn. hašení vápna.