

tvrdnutie malty

SiO₂ oxid kremičitý (kremeň), zložka hornín
odolný a trváci
nerozpustný vo vode



použitie : stavebníctvo (riečny piesok, morský piesok, nie púštny)
sklársťvo
povrchová úprava a čistenie(pieskovanie)

silikóza – zaprášenie pľúc, vzniká vdychovaním prachu s obsahom SiO₂
sideróza -

Al₂O₃ oxid hlinitý (korund, rubín, zafír)
biela tuhá kryštalická látka
vo vode nerozpustný
vyrába sa aj priemyselne (brúsny materiál)
prášok do práškových hasiacich prístrojov
Al₂O₃ · nH₂O bauxit – ruda hliníka

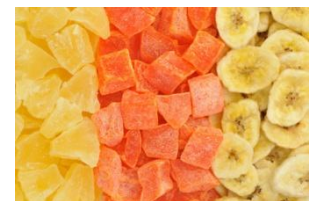
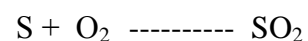


Oxidy síry

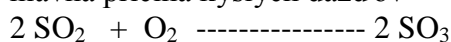
SO₂ oxid siričitý
bezfarebný, dráždivý, zápachajúci, toxický plyn
vzniká pri spaľovaní uhlia, nafty, benzínu a chemických výrobách
pripravuje sa pražením pyritu

použitie

dezinfekcia sudov na víno (ničí baktérie a plesne)
farbenie
konzervovanie (sušené marhule)

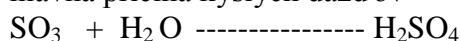


hlavná príčina kyslých dažďov



SO₃ oxid sírový
plyn, môže tvoriť biele kryštáliky, alebo olejovitou kvapalinu
má bieliace účinky

hlavná príčina kyslých dažďov



Oxidy dusíka NO_x vznikajú rozkladom dusíkatých látok baktériami

N_2O oxid dusný (rajský plyn)
bezfarebný plyn, má narkotické účinky (narkóza)
produkujú ho spaľovacie motory s katalyzátorom
nitro- oksyločvadlo a chladiivo v motoroch
je to skleníkový plyn



NO oxid dusnatý
bezfarebný plyn, toxický
výfukový plyn
vytvára sa v organizme – ochrana pred infarktom



NO_2 oxid dusičitý
hnedočervený plyn, toxický
výfukový plyn

