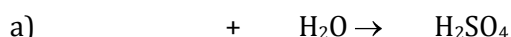


Kwas siarkowy(VI) i kwas siarkowy(IV) – kwasy tlenowe siarki

1. Oceń prawdziwość zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

1.	Cząsteczka kwasu siarkowego(VI) jest zbudowana z siedmiu atomów różnych pierwiastków chemicznych.	P	F
2.	Atomy wodoru w cząsteczce kwasu siarkowego(VI) są połączone bezpośrednio z atomem siarki.	P	F
3.	Reszta kwasowa w cząsteczce kwasu siarkowego(VI) jest dwuwartościowa.	P	F
4.	Atom siarki tworzy sześć wiązań chemicznych w cząsteczce kwasu siarkowego(VI).	P	F

2. Uzupełnij równanie reakcji chemicznej. Zapisz nazwy substratów i nazwę produktu.



Nazwy substratów: _____

Nazwa produktu: _____



Nazwy substratów: _____

Nazwa produktu: _____

3. Opisz, w jaki sposób stężony roztwór kwasu siarkowego(VI) działa na wymienione niżej substancje pochodzenia organicznego.

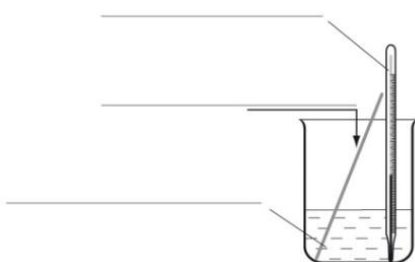
1. cukier: _____

2. bibuła: _____

3. tkanina: _____

4. Uzupełnij opis schematu doświadczenia 2. Rozcieńczanie stężonego roztworu kwasu siarkowego(VI) oraz obserwacje i wniosek.

Schemat:



Obserwacje: Początkowo temperatura wody wynosiła _____

_____. Po dodaniu stężonego roztworu kwasu

siarkowego(VI) temperatura zaczęła _____; po zamieszaniu

otrzymanego roztworu wyniosła _____

Wniosek: _____

5. Wymień najważniejsze zastosowania kwasów siarkowego(VI) i siarkowego(IV).
