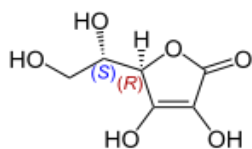
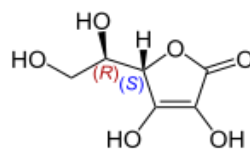


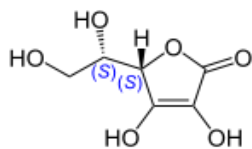
Witamina C - (*R*)-3,4-dihydroksy-5-((*S*)-1,2-dihydroksyetylo)furan-2(5*H*)-on



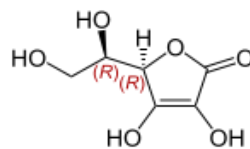
1a



1b



2a



2b

Izomery kwasu askorbinowego:

kwas L-askorbinowy (*R,S*) (**1a**);

kwas D-askorbinowy (*S,R*) (**1b**);

kwas L-izoaskorbinowy (*S,S*) (**2a**);

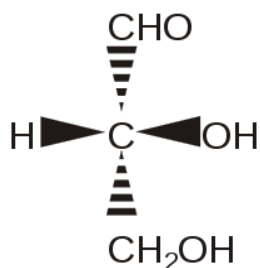
kwas D-izoaskorbinowy (*R,R*) (**2b**);

Jedyna działająca witamina C to wersja 1a – kwas L-askorbinowy.

Litera „L” mówi o położeniu grupy hydroksylowej (-OH) przy przedostatnim węglu w łańcuchu bocznym (węgiel numer 5).

Roztwory wodne witaminy C polaryzują światło „prawoskrętnie”. Skręcalność optyczna nie ma nic wspólnego z izomerią cząsteczki (jej budową).

Konfiguracja D i L (konfiguracja względna)



Aldehyd D-glicerynowy

Jest to sposób określania i nazywania izomerów optycznych związków chemicznych poprzez analizę korelacyjną względem aldehydu glicerynowego.

Przyjęto, że ten który w projekcji Fischera ma grupę hydroksylową po lewej stronie oznaczany będzie literą „L” a ten z grupą OH po prawej literą „D”.

Konfiguracja D/L a skręcalność optyczna to dwa odmienne podziały cząsteczek.