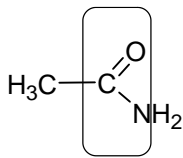
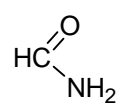
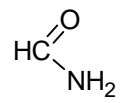
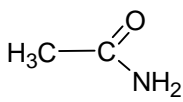
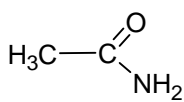
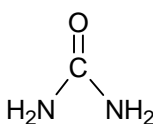
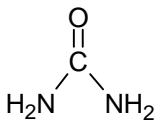


Amidok – középszint

<p>Az amidokban megtalálható funkciós csoport neve amidcsoport.</p>	
<p>Az alábbi funkciós csoport neve amidcsoport.</p> <div style="text-align: center;">  </div>	
<p>Az amidok elnevezésekor, amennyiben a nitrogénhez nem kapcsolódik alkilcsoport, akkor az amidok nevét úgy képezzük, hogy az alapvázat alkotó szénhidrogén neve mögé az -amid szót illesztjük.</p>	
<p>Az amidok elnevezésekor, amennyiben a nitrogénhez kapcsolódik alkilcsoport, akkor az amidok nevét úgy képezzük, hogy egy vagy két N betű mögé betűrendben felsoroljuk a nitrogénhez kapcsolódó alkilcsoportot, -csoportokat, majd az alapvázat alkotó szénhidrogén neve mögé az -amid szót illesztjük.</p>	
<p>Az alábbi vegyület triviális (köznapi) neve formamid.</p> <div style="text-align: center;">  </div>	
<p>A formamid szerkezeti képlete</p>	<div style="text-align: center;">  </div>
<p>Az alábbi triviális (köznapi) vegyület neve acetamid.</p> <div style="text-align: center;">  </div>	
<p>Az acetamid szerkezeti képlete</p>	<div style="text-align: center;">  </div>
<p>Az alábbi triviális (köznapi) vegyület neve karbamid.</p> <div style="text-align: center;">  </div>	

<p>A karbamid szerkezeti képlete</p>	
<p>Az amidokban található amidcsoport polaritás szempontjából erősen poláris.</p>	
<p>Azoknak az amidoknak, amelyek molekulájában a nitrogénhez nem, vagy csak egy alkilcsoport kapcsolódik (a formamid kivételével) a halmazállapota szilárd 25°C-on és standard nyomáson, mert molekuláik között erős hidrogénkötések alakulnak ki.</p>	
<p>Azoknak az amidoknak, amelyekben a nitrogénhez két alkilcsoport kapcsolódik és kisebb a molekulatömegük a halmazállapota folyadék 25°C-on és standard nyomáson, mert molekuláik között dipólus-dipólus kölcsönhatás alakul ki.</p>	