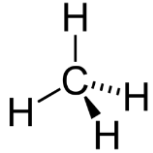
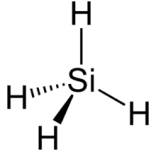
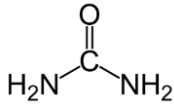
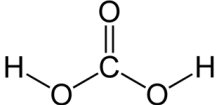
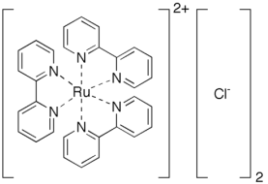
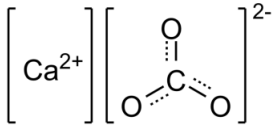
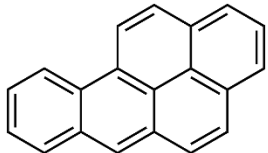

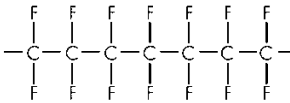
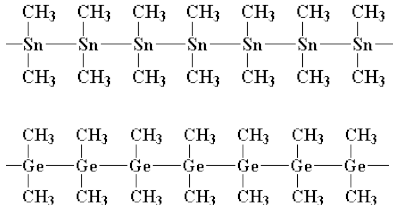


Organické látky	Anorganické látky	Rozdíl
<p>Metan</p> 	<p>Silan</p> 	<p>Fyzikální a chemické vlastnosti obou látek jsou velice podobné. Rozdíl je v tomto případě v přítomnosti uhlíku.</p>
<p>Močovina</p> 	<p>Kyselina uhličitá</p> 	<p>Obě sloučeniny obsahují uhlík. Močovina se v přírodě převážně vyskytuje jako produkt metabolismu organismů. Kyselina uhličitá vzniká rozpuštěním oxidu uhličitého ve vodě. Organická látka je v tomto případě produktem metabolismu organismů.</p>
<p>Tris-bipyridin-ruthenium(II) chlorid</p> 	<p>Uhličitan vápenatý</p> 	<p>Organometalický komplex tris-bipyridin-ruthenium(II) chlorid je v přírodě se nevyskytující sůl. Uhličitan vápenatý se v přírodě vyskytuje jako výsledek metabolismu organismů.</p>
<p>benzo(a)pyren</p> 	<p>Grafen</p> 	<p>Polyaromatické uhlovodíky jsou tvořeny kondenzovanými aromatickými uhlíkovými kruhy, přičemž na vnějších uhlících jsou navázány vodíky. Stejný popis je možný použít pro grafen. Rozdíl je pouze ve velikosti – větší molekuly jsou anorganické.</p>
<p>Teflon</p> 	<p>Polymery cínu a germania</p> 	<p>Důležitou vlastností organických látek je schopnost vytvářet polymery. Polymery je možné ale vytvářet i z jiných látek (cín a germanium jsou uvedeny jako méně známé příklady). „Organičnost“ polymerů není odvozena od celkového obsahu uhlíků nebo náročnosti laboratorní přípravy.</p>