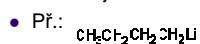


Organokovové sloučeniny

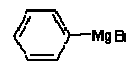
Organokovové sloučeniny
Organokřemičité sloučeniny

Organokovové sloučeniny

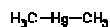
- Obsahují vazbu C – kov



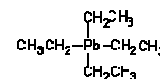
butyllithium



fenylmagnesiumbromid

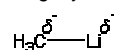


cimethylrtuť

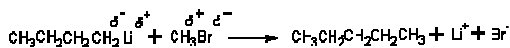


tetraethylprumban

- Často prudce jedovaté, samozápalné
- Velmi reaktivní – význam pro org. syntézy
- Vazba C – kov je polární



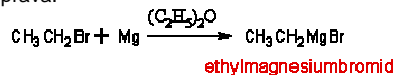
- Příklad užití:



Největší význam – sloučeniny organohofečnaté – tzv.

Grignardova činidla

- příprava:



- Užití: před. zavedení alkylové skupiny do molekul aldehydů nebo ketonů – příprava alkoholů

Významné sloučeniny

Tetraethylolovo

- Zvýšení oktanového čísla benzínů
- Výfukové plyny obsahují jedovaté sloučeniny olova

Trialkylhlinitky (např. triisobutylaluminium)

- S halogenidy titanu a vanadu tvoří tzv. Zieglerovy katalyzátory – užití při polymeraci ethenu a propenu

Organocínčité sloučeniny

- Součást přípravků k hubení plísni

Sloučeniny arsenu

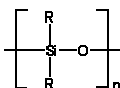
- Léky, BCHL v 1. světové válce (př. *lewisit* $\text{ClCH}=\text{CHAsCl}_2$)

Organokřemičité sloučeniny

- Obsahují vazby C – Si

Nejvýznamnější polysiloxany = silikony

- Polymerní sloučeniny
- V molekule se pravidelně opakuje jednotka



- Vlastnosti: hydrofobnost, tepelná stálost
- Užití: nátěrové hmoty, mazací oleje, elektroizolační materiál, tmely atd.

