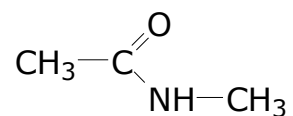


**7. 5. 2012**

Úkol: Pojmenujte sloučeninu systematickým názvem:



Odpovědi:

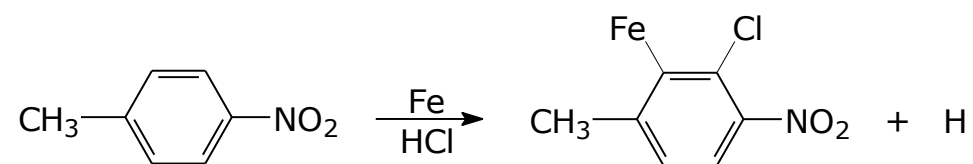
b-methylacemarát

dimethylimidazol

**17. 2. 2012**

Úkol: Napište produkt(y) reakce:

Řešení:



**14. 2. 2012**

Proč je vazba C-Cl v molekule chlormethanu  $\text{CH}_3\text{Cl}$  polární?

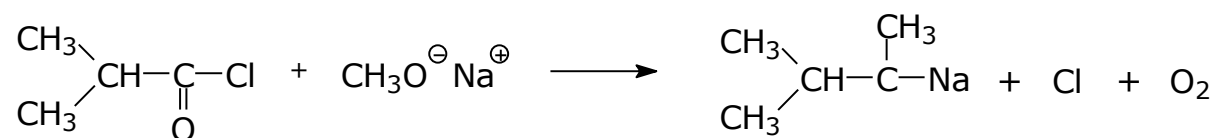
Odpověď:

Protože uhlík je centrální!

**3. 2. 2012**

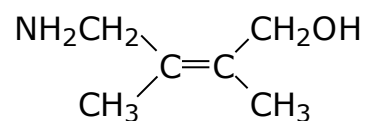
Úkol: Napište produkt(y) reakce:

Řešení:



**1. 2. 2012**

Úkol: Určete typ izomeru na dvojně vazbě, vysvětlete:



Odpověď:

Izomer typu Z; elektronegovnější sloučeniny jsou zrcadlově na stejných místech.

**31. 1. 2012**

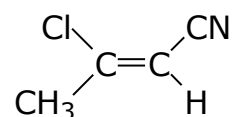
Několik jednohubek ze zkoušení předmětu Organická chemie:

- **Adice eliminační.**
- $\text{LiAlH}_4$  je **hydrát uhličitolithný.**
- Reakce boranu s propenem je **substituce elektrofilně-radikálová.**

**27. 1. 2012**

Ze zkuškové písemky předmětu Základy organické chemie:

Úkol: Určete typ izomeru na dvojně vazbě, vysvětlete:



Odpověď:

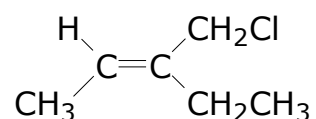
Určím si těžší sloučeninu a dle toho pak usuzuji o jaký izomer se jedná:

Z – vodorovně.

**Pátek 13. 1. 2012**

Ze zkuškové písemky předmětu Základy organické chemie:

Úkol: Určete typ izomeru na dvojně vazbě 3-(chlormethyl)pent-2-enu, vysvětlete:



Odpověď:

typ izomeru E (trans): Podle elektronegativity se molekuly na uhlících rozdělí podle velikosti, čím vyšší elektronegativita, tím podstatnější a jelikož nejsou na stejné straně tak trans!