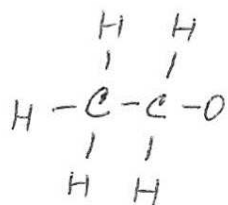


2.A – chemie

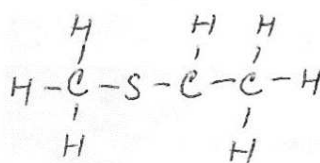
Týden: 23. - 27. 3.

Téma: Procvičení k probranému učivu organické chemie

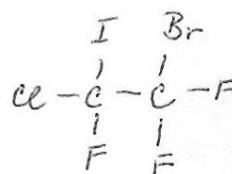
1. Určitá sloučenina byla připravena dvěma rozdílnými syntetickými postupy. Vzorek připravený prvním postupem tál v rozmezí 117 °C až 121 °C, vzorek získaný druhým postupem v rozmezí 121 °C až 122 °C. Který vzorek je čistší?
2. Empirický vzorec sloučeniny je C_3H_7NO , její relativní molekulová hmotnost přibližně 300. Jaký je její souhrnný vzorec?
3. V kterých vzorcích je třeba doplnit symbol vodíku?



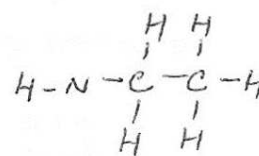
a)



b)

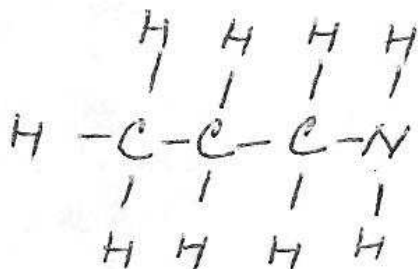


c)

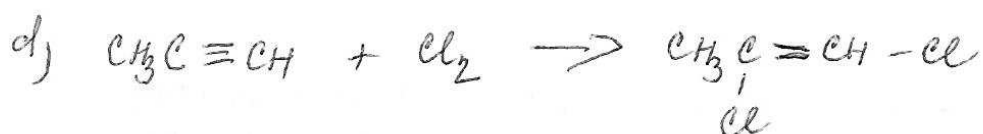
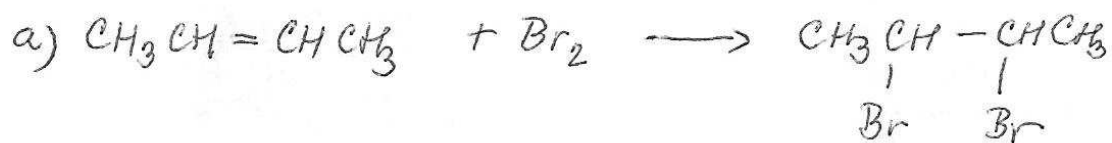


d)

4. Uvedený vzorec představuje jeden z izomerů látky o souhrnném vzorci C_3H_9N . Napište vzorec dalších dvou konstitučních izomerů.



5. Rozhodněte, mezi které typy základních reakcí patří:



6. Rozhodněte, které z částic patří mezi radikálové, nukleofilní nebo elektrofilní: CH_3^\bullet , OH^- , NH_3 , Cl^+ , SO_3H^+ , Br^\bullet , CH_3O^- , CH_3OH , CH_3^+ , CH_3^-

7. Kolik volných elektronových párů obsahují částice OH^- , NH_3 , F^- , H_2O , CH_3OH ?

Pokud by vám nebylo něco jasné, napište na můj email napravnik@gop.pilsedu.cz

Zpracujte vše během příštího týdne, tj. **do 27. 3. 2020** a řešení pošlete na výše uvedený email.