

Pracovní list – alkany a cykloalkany

1. Napište:

- a) vzorce všech produktů nitrace butanu do 1. stupně (Nezapomeňte nad šipku napsat katalyzátor.)
- b) souhrnnou rovnici radikálové bromace butanu do 2. stupně (Nezapomeňte nad šipku napsat katalyzátor.)
- c) rovnici vzniku propynu z nasyceného uhlovodíku
- d) kolik vazeb sigma a pí obsahuje molekula pent-2-enu
- e) rovnici dehydrogenace pentanu, uveďte všechny produkty, které mohou vzniknout
- f) rovnici termolýzy dekanu (Nezapomeňte nad šipku napsat katalyzátor.)
- g) rovnici úplné oxidace hexanu
- h) všechny řetězové izomery hexanu

i) rovnici nedokonalé oxidace propanu

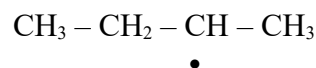
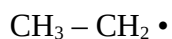
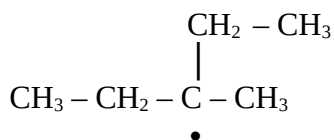
j) 3 způsoby přípravy propanu

k) všechny polohové izomery heptenu

2. Seřadte (bez použití tabulek):

a) podle stoupající teploty varu 2- methylpentan, hexan, 2,3- dimethylbutan, cyklohexan

b) tyto radikály podle stoupající stability



3. Vypočítejte stechiometrický vzorec sloučeniny, která obsahuje 52,174 % uhlíku, 13,043 % vodíku a 34,783 % kyslíku.

4. Určete typ činidla (radikálové, elektrofilní, nukleofilní)

