Alkány sú polárne/ nepolárne látky, vo vode rozpustné / nerozpustné, rozpúšťajú sa veľmi dobre v polárnych / nepolárnych rozpúšťadlách (\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_) teplota topenia a teplota varu so zvyšujúcim sa počtom uhlíkov rastie/klesá. Všetky alkány sú nehorľavé / horľavé.

**Typickými reakciami** alkánov sú :

***a)***

***b)***

***c)***

Zapíšte horenie metánu chemickou reakciou a reakciu vyrovnajte:

Napíšte kroky substitučnej radikálovej reakcie:

Zapíšte SR reakciu sumárne s podmienkami do 1.kroku:

Radikál je:

Napíšte vzorec izooktánu + význam

Typické reakcie alkénov:

Uplatnite Markovnikovo pravidlo – platí pre

Zapíšte čo je polymerizácia

Napíšte polymerizáciu eténu, propénu

Napíšte reakciu dôkazu nenasýtených väzieb

**ETÍN=ACETYLÉN** – triviálny názov

* bezfarebný horľavý plyn, bez zápachu, v zmesi s kyslíkom explozívny
* s kyslíkom – na zváranie a rezanie kovov (3000°C)
* výroba vinylchloridu, acetaldehydu, kyseliny octovej

príprava v laboratóriu

Typické reakcie alkínov: