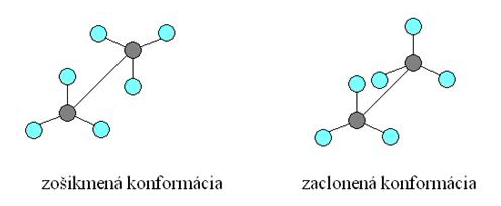
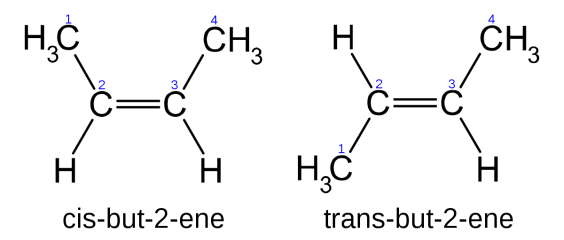
Interaktívne opakovanie alifatických uhľovodíkov ☺

1.Napíšte sumárny vzorec :

1. alkínu s 8 uhlíkmi\_\_\_\_\_\_\_C8H14\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. alkénu s 5 uhlíkmi\_\_\_\_\_\_C5H10\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. toluénu\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_C7H8\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. alkánu so 7 uhlíkmi\_\_\_\_\_C7H16\_\_\_\_\_\_\_\_
5. cykloalkánu so 6 uhlíkmi\_\_\_\_\_C6H12\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.Napíšte a) štruktúrny b) skrátený štruktúrny vzorec propénu

3.Čo znázorňujú obrázky?

\_\_zošikemná\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_zákrytová\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_geometrické izomery\_\_\_\_\_\_\_

4.Aké skupenstvo má heptán?\_\_\_\_\_\_kvapálne\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.Aký typy väzby sú v pentáne?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_nepolárne kovalentné väzby\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.Zapíšte horenie metánu chemickou rovnicou.\_\_\_\_\_\_\_CH4+2O2->CO2+2H2O\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7.Porovnajte teplotu varu alkánu s 6C a 10 C.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.Definujte horenie:\_Je to\_\_\_\_\_silne exotermická rekacia,pri ktorej vzniká teplo(Q) a svetlo –energia.

9.Zapíšte metylový radikál\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.Zapíšte adíciu vodíka na etén.

11.Zapíšte dehydrogenáciu cyklohexánu.

12.Aké sú typické chemické reakcie pre

a) alkény\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_b)alkány\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c)alkíny\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_d)arény\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

13.Vypíšte význam metánu:

14.Vypíšte skleníkové plyny:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

15.Čo znamená ak tankujeme Natural 95?

16.Čo obsahuje LPG?

17.Napíšte aspoň 5 spôsobov zápisu vzorca benzénu.

18.Napíšte čo je polymerizácia:

19. Zapíšte chemickou rovnicou polymerizáciu eténu.

20.Ako by ste dokázali prítomnosť násobnej väzby v tejto zlúčenine?

→

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

→

21. Zapíšte chemickú reakciu prípravy acetylénu(pomenujte aj reaktanty aj produkty reakcie).

22.Vysvetlite vlastnosti benzénu – delokalizovaný systém, uhol, dĺžku väzby, útvar...

23.Odvoďte podľa \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pravidla koľko pí elektrónov má antracén\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_=\_\_\_\_

24. Akému uhľovodíku odpovedá vzorec C6H5–CH=CH2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

25. Zapíšte nitráciu benzénu:

26. Aké katalyzátory sa využívajú pri chlorácii benzénu?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

27. Čo je Markovnikovo pravidlo a pri akých uhľovodíkoch sa uplatňuje?

28. Aká je podstata a podmienky stužovania tukov?