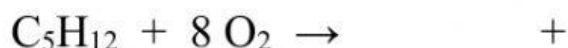
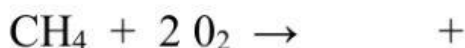
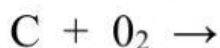


SÜSIVESINIKUD

1. Millise aine molekulidega on tegemist? Vali õige vastus.



2. Kirjuta reaktsioonivõrrandi parem pool.



3. Miks CO₂ ei põle ka puhtas hapnikus?

4. Kirjuta aine keemiline valem

vesi –

süsihappegaas –

metaan –

4. Täida lüngad.

Kolm süsinikurikast looduslikku kütust on, ja

Kolm looduses esinevat süsiniku vormi on, ja

5. Vali õige vastus

Süsivesinikud on ühendid,

Molekulivalem näitab,

Struktuurivalem näitab

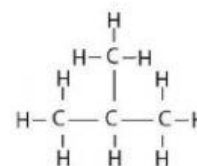
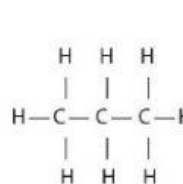
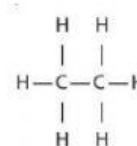
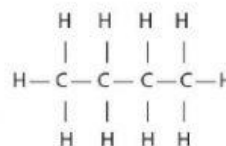
TÄHELEPANU

Samad aatomid võivad olla omavahel seotud mitut moodi, kuid nende molekulivalemid on ühesugused.

Selliste ainete eristamiseks kasutatakse orgaanilises keemias struktuurivalemeid.

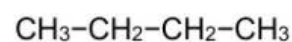
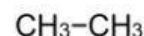
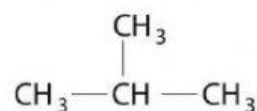
6. Uuri etaani, propaani, butaani ja isobutaani molekulide jooniseid või struktuurivalemeid ning märki tabelisse, mitu C—H- ja mitu C—C-sidet on ainete molekulides.

Süsivesinik	C—H-sidemete arv	C—C-sidemete arv
Etaan		
Propaan		
Butaan		
Isobutaan		



7. Kirjuta järgmiste ainete molekulvalemid (summaarsed valemid). Ühenda joonega molekulvalem ja vastava aine struktuurvalem.

Metaan	
Etaan	
Propaan	
Butaan	
Isobutaan	



8. Milliseid aineid nimetatakse polümeerideks?

JÄTA MEELDE

- Üks süsiniku aatom moodustab neli keemilist sidet.
- Süsiniku aatomite vahel võib olla kas üks-, kaks- või kolmikside.
- Süsiniku aatomid moodustavad omavahel kas hargnemata või hargnenud ahelaid, tsükleid või nende erinevaid kombinatsioone.
- Struktuurvalem näitab lisaks molekuli koostisele ka selle struktuuri – keemiliste sidemete liiki ja paiknemist.

