

dokaz	element
Črna oborina	S
Zelena-modra oborina	N
Krvavo-rdeča oborina	S in N
Rumena oborina	I
Rumenkasta oborina	Br
Bela oborina	Cl
<u>Alkan</u>	<ul style="list-style-type: none"> • Rumena plamen • Manj saj • Reakcija z bromom: <i>tema</i>: ni reakcije <i>svetloba</i>: barva izgine • Reakcija s kalijevim manganatom: ni reakcije • Reakcija s koncent. H₂SO₄: ni reakcije
<u>Alken</u>	<ul style="list-style-type: none"> • Rumena plamen • Več saj • Reakcija z bromom: <i>tema</i>: barva izgine <i>svetloba</i>: barva izgine • Reakcija s kalijevim manganatom: snov se razbarva • Reakcija s koncent. H₂SO₄ : snov počrni, eksotermna reakcija
<u>Alkohol</u>	Reakcija s kalijevim kromatom (VI): zelenkasto-modra raztopina
<u>Aldehidi</u>	<ul style="list-style-type: none"> • Fehlingov reagent (Cu): rdeče-rjava oborina • Tollensov reagent (Ag): srebrovo zrcalo
<u>Aldehid ali keton</u>	Reakcija z dinitrogenilhidrazinom v kislem mediju: kristaliničen produkt
<u>Metil ketoni</u>	Jodoformska ali kloroformska reakcija
Reakcija z apnico: bela oborina	C
Reakcija z modro galico: modra oborina	H
Izpodrinemo NH ₃ z močno bazo, dokažemo amoniak z indikatorjem	N

DOKAZOVANJE ELEMENTOV IN SPOJIN:

Empirična formula:

$C:H=W(C)/Ar(C) : W(H)/Ar(H)$

Elektron donorska skupina (usmerja na orto in para mesto, aktivira benzenov obroč):

- OH
- NH₂
- X (Cl, Br, ...)
- R (CH₃, -CH₂CH₃)
- OR

Elektron akceptorska skupina (usmerja na meta mesto, deaktivira benzenov obroč):

- COOH
- NO₂
- COOR

Vrelišča alkoholi:

Primarni > sekundarni > terciarni

Kislost:

Karboksilne kisline > fenoli > alkoholi

Vrelišča:

Karboksilne kisline > alkoholi > ketoni > aldehidi > alkani

Topnost v vodi:

- Alkani, alkeni, alkini: netopni
- Alkoholi, ketoni, aldehidi, karboksilne kisline:
 - Do 4 C-atomi → dobro topni
 - 5-7 C-atomov → delno topni
 - 8 in več C-atomov → netopni

Reaktivnost:

Kislinski klorid > anhidrid > ester > karboksilna kislina > amid > karboksilat