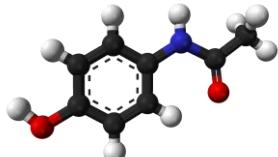


Kemijska spojina

Za spojino, ki sem vam jo določila v šoli (če se ne pomniš, poglej dokument v google drive, kjer je tabela z vašo temo), morete poiskati spodaj navedene informacije. Nalogo mi vrnite po mailu (j.lamprecht@yahoo.com ali v google drive (v skupni rabi z mano). Za vsako informacijo je potrebno navesti vir, ki ga lahko navajate sproti ali na koncu.

Primer doslednega navajanja virov:



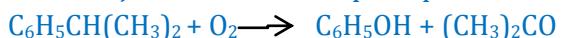
(Vir: Paracetamol. Pridobljeno dne 24. 3. 20202 iz spletne strani <https://sl.wikipedia.org/wiki/Paracetamol#/media/Slika:Paracetamol-3D-balls.png>)

Vsebine

1. Pridobivanje (s kratkim opisom, kemijskimi reakcijami) pri pisanju kemijskih reakcij si

pomagajte v orodni vrstici z (H₂O za dvojko sem uporabila to možnost). Lahko pa kemijske reakcije kopirate, vendar navedite vir, ki mora biti strokovien!

Primer: -industrijsko z kumenskim postopkom

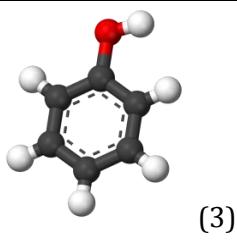
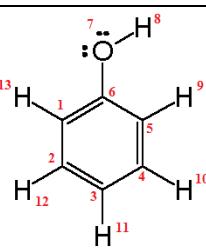
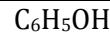
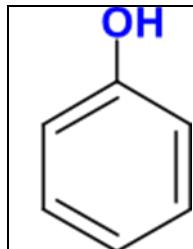


2. Kemijsko ime (navedemo tudi udomačena imena)

Primer: karbolna kislina, karbol, benzenol, hidroksibenzen

3. Kemijska formule (struktturna, racionalna in molekulska). Lahko jih kopirate, vendar navedite vir, ki mora biti strokovien!

Primer:



(1)- https://si.openprof.com/wb/alkoholi_in_fenoli?ch=680

(2)- https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Fenol_pass.png

(3)- <https://sl.wikipedia.org/wiki/Fenol#/media/File:Phenol-3D-balls.png>

4. Lastnosti spojin (kemijske, fizikalne) Poiščite, jih navedite strukturno, kratko jedrnato, le naštevajte, vendar pazite na ENOTE. Ne biti površni.

Primer: Dobro topen v vodi – polarna spojina, vrelišče pri 181,9 °C, tališče pri 40,85°C, brezbarven, povzroča opekline, pH = 4, molekulska masa je 94,11 g/mol, oster vonj, strupen, trdno agregatno stanje, gostota je 1,07 g/ml pri 20°C, ni samovnetljiv, ni eksploziven.

5. Uporaba (le naštejte)

Primer: proizvodnja plastičnih mas, sredstvo za zaščito las, dezinfekcijska sredstva, fenolove smole (bakelit)

6. Viri (navedete ji v skladu s pravili)