***REŠITVE OSMEGA GRADIVA***

1. Za spodnje spojine ugotovi ali imajo ionsko ali kovalentno vez.

Kako to veš?

Ionske vez je med kovino in nekovino.

Kovalentna vez je med dvema nekovinama.

Pri ionskih spojinah so osnovni gradniki ioni.

Pri kovalentnih vezeh so osnovni gradniki atomi.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| spojina | vrsta vezi med atomi | osnovni gradniki |
| HF | kovalentna vez  H je plin nekovina  F je nekovina | atomi |
| K2O | ionska vez  K je kovina  O je nekovina | ioni |
| CaO | ionska vez  Ca je kovina  O je nekovina | ioni |
| H2 | kovalentna vez  H je nekovina | atomi |
| NaBr | ionska vez  Na je kovina  Br je nekovina | ioni |
| CO2 | kovalentna vez  C je nekovina  O je nekovina | atomi |

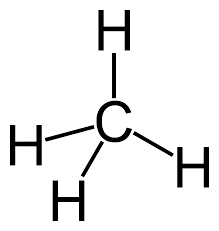
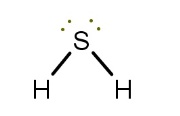
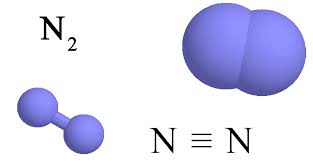
Tiste spojine, ki so povezane z kovalentno vezjo nariši s strukturno formulo.

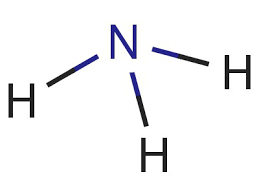
HF H - F

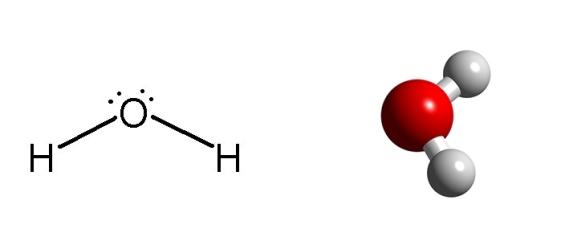
H2 H - H

CO2  O = C = O

1. S strukturno formulo napiši spodnje spojine.

METAN DIVODIKOV SULFID AMONIAK DUŠIK



******VODA VODIKOV KLORID KISIK KLOR

H - Cl O = O Cl - Cl

VODIK FOSFORJEV TRIKLORID BROM JOD

H - H Cl - P - Cl Br - Br I - I

Cl