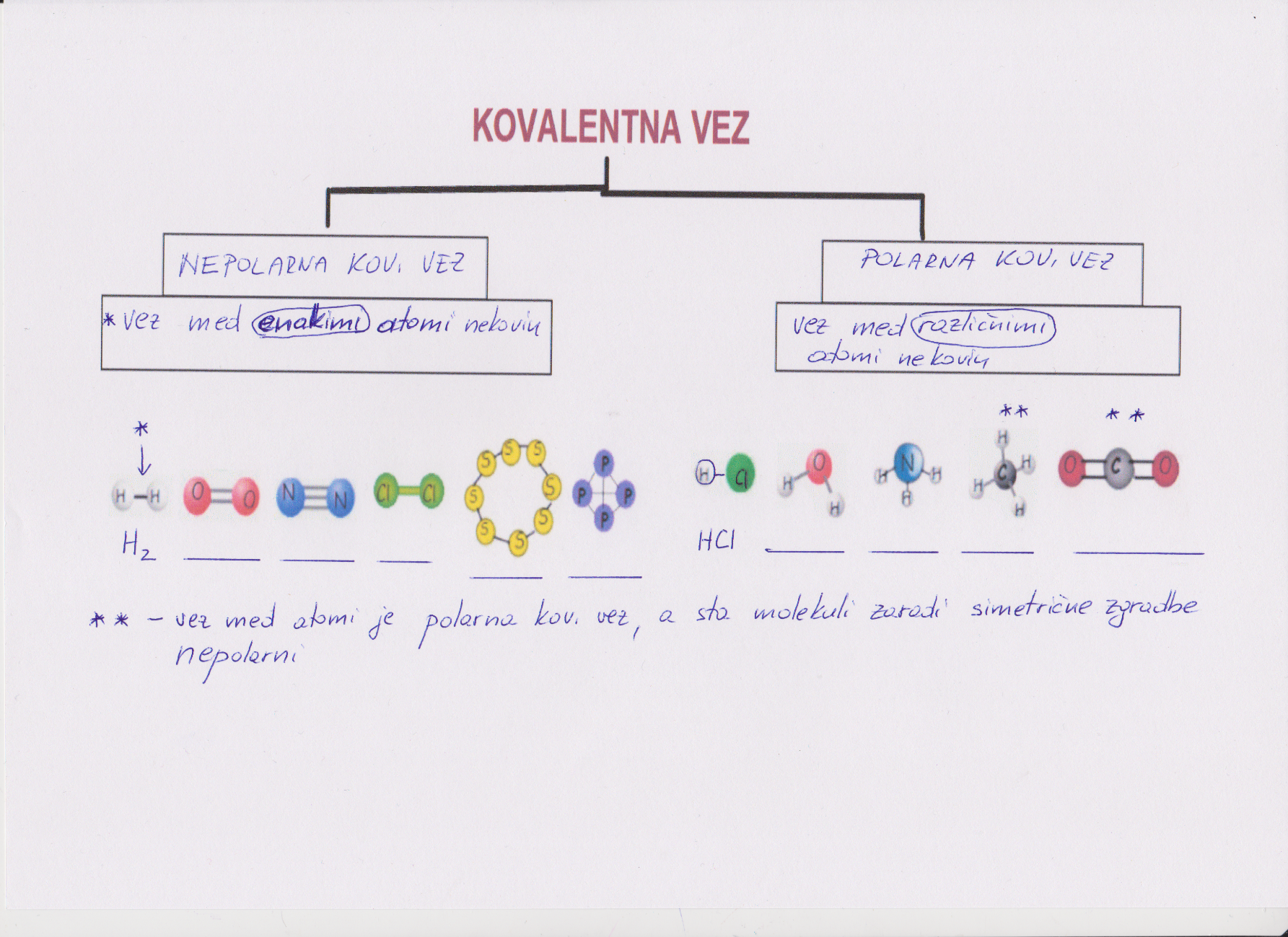
**KOVALENTNA VEZ**

(Učbenik, str. 64-71; <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/940/index.html> )



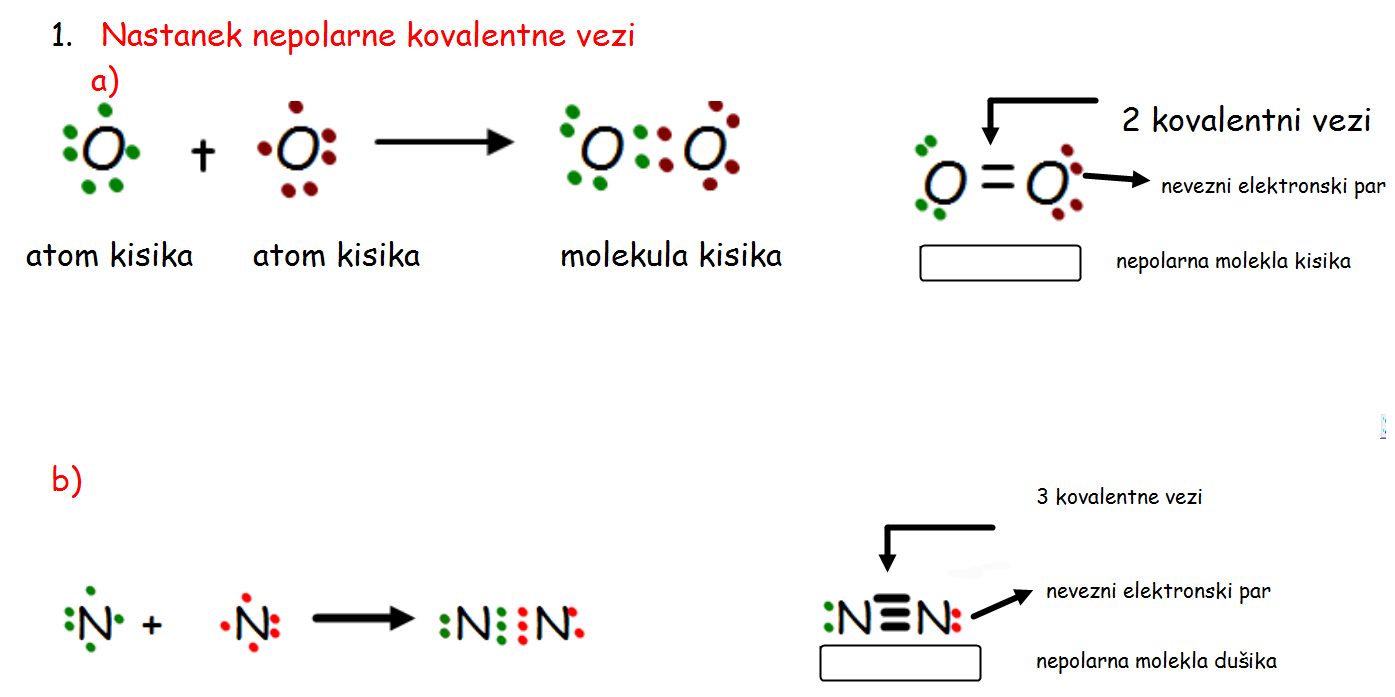
* atom vodika tvori **1 kovalentno vez**
* atomi elementov IV. skupine tvorijo **4 kovalentne vezi**
* atomi elementov V. skupine tvorijo **3 kovalentne vezi**
* atomi elementov VI. skupine tvorijo **2 kovalentni vezi**
* atomi elementov VII. skupine tvorijo **1 kovalentno vez**

2. Kako nastane kovalentna vez?

Pri povezovanju sodelujejo zunanji elektroni. Atomi tvorijo skupne ali vezne elektronske pare. Tako nastanejo

polarne in nepolarne molekule.

1. Nastanek nepolarne kovalentne vezi:



1. Nastanek polarne kovalentne vezi:

