**Hybridizace: Tvary molekul a vazby v nich**

6C

1) Zapište elektronovou konfiguraci uhlíku:

1s 2s 2p

…….……………… vrstva

2) Spojením …….. orbitalu s a …….. orbitalů p vzniknou 4 hybridní orbitaly ………

Jedná se o hybridizaci ……..

2p

Energie

sp3

Energie

2s

Tuto hybridizaci nalezneme například v molekulách …………………… a ……………………

TADY by to chtělo obdobné obrázky jako níže, ale na internetu jsem je nenašel ☹

3) Spojením …. orbitalu s a …. orbitalů p vzniknou 3 hybridní orbitaly ……… Jedná se o hybridizaci ……..

Tuto hybridizaci nalezneme v molekule ……………………



4) Spojením …. orbitalu s a …. orbitalu p vzniknou 2 hybridní orbitaly ……… Jedná se o hybridizaci ……..

Tuto hybridizaci nalezneme v molekule ……………………

