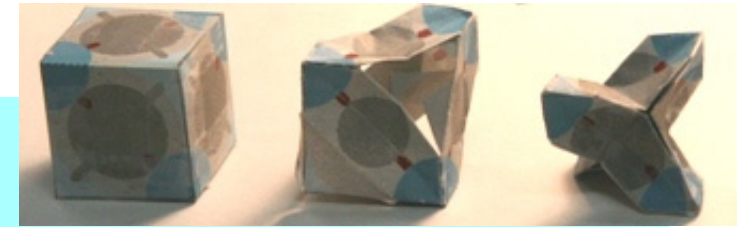


さいころ分子模型 (群馬高専 中島)

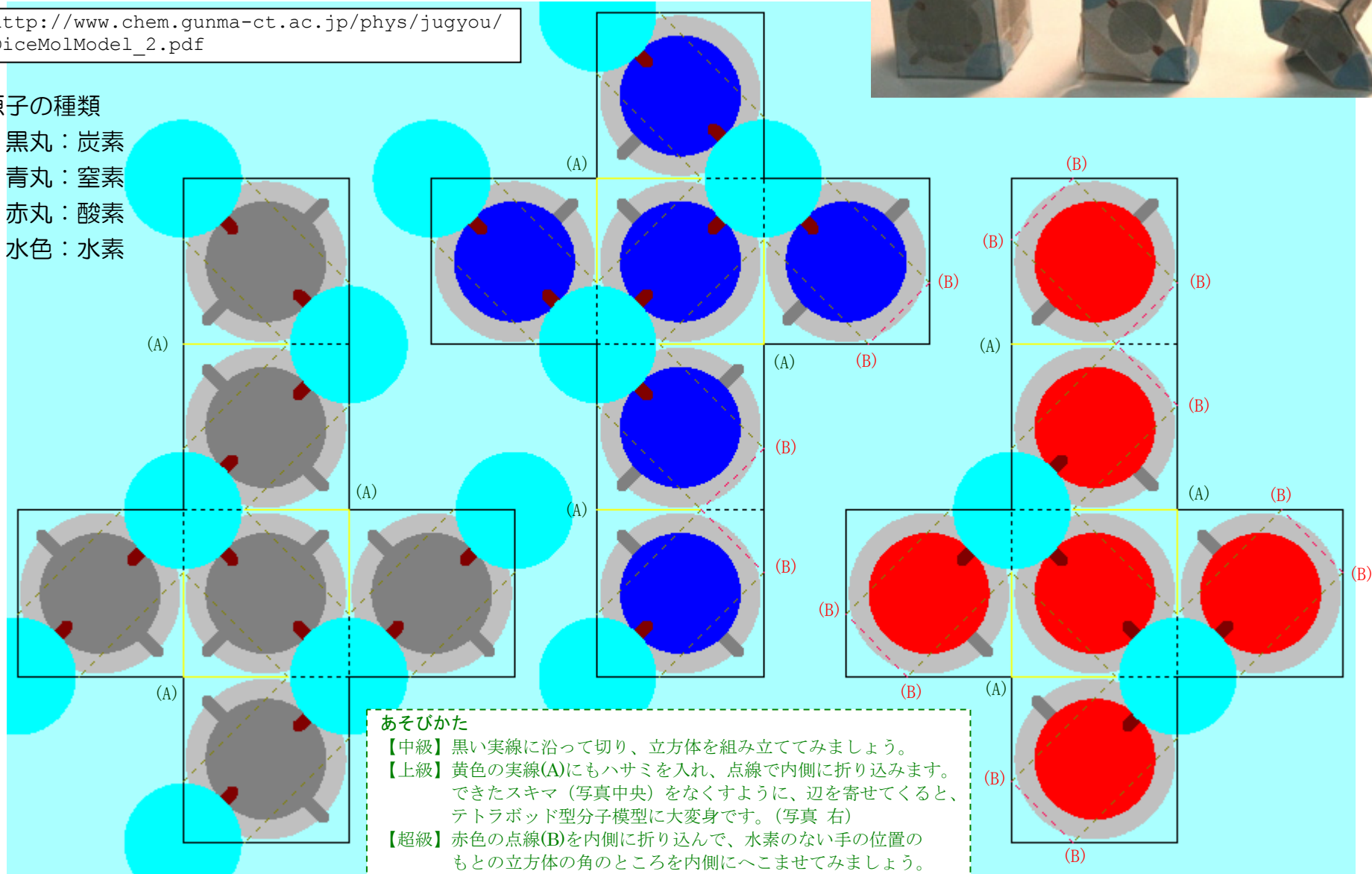
左から、メタン (CH₄)、アンモニア (NH₃)、水 (H₂O)

http://www.chem.gunma-ct.ac.jp/phys/jugyou/DiceMolModel_2.pdf



原子の種類

- 黒丸：炭素
- 青丸：窒素
- 赤丸：酸素
- 水色：水素



あそびかた

- 【中級】 黒い実線に沿って切り、立方体を組み立ててみましょう。
- 【上級】 黄色の実線(A)にもハサミを入れ、点線で内側に折り込みます。できたスキマ (写真中央) をなくすように、辺を寄せてくると、テトラポッド型分子模型に大変身です。(写真 右)
- 【超級】 赤色の点線(B)を内側に折り込んで、水素のない手の位置のものと立方体の角のところを内側にへこませてみましょう。別の分子と、「水素結合」させることができますよ。