

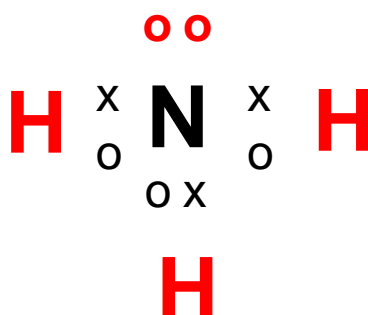
9. MOLEKULEN GEOMETRIA

1. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: NH_3 . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
2. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: PCl_3 . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
3. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: H_2O . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
4. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: SCl_2 . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
5. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: BF_3 . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
6. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: SF_2 . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
7. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: OF_2 . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua

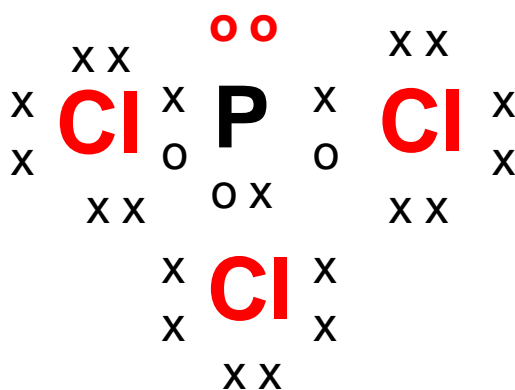
8. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: CO_2 . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
9. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: CH_3F . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
10. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: CH_2F_2 . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
11. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: Cl_2CO . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua
12. RPENV metodoaren bidez proposa itzazu hurrengo molekularen geometria eta bere lotura-angelua: H_2CO . Azal itzazu molekularen polaritatea eta bektor momentu dipolarraren norabidea eta sentidua

PROPOSATUTAKO JARDUEREN EMAITZAK

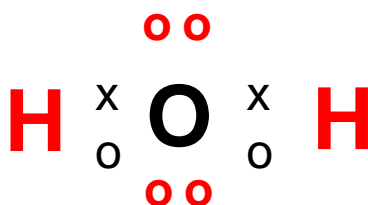
1. TETRAEDRIKOA PIRAMIDALA, POLAR, LOTURA ANGELUA $<109,5^\circ$



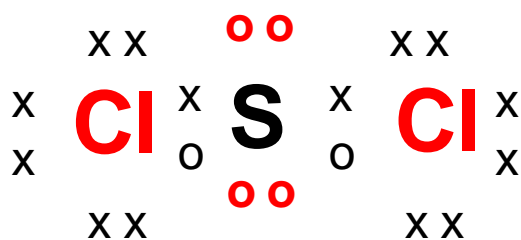
2. TETRAEDRIKOA PIRAMIDALA, POLAR, ANGELUA $<109,5^\circ$



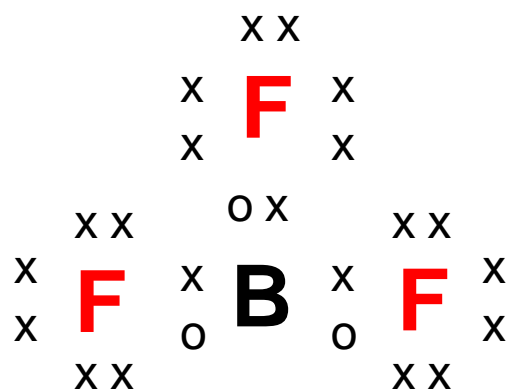
3. TETRAEDRIKOA PLANA ANGELUARRA, LOTURA ANGELUA $<109,5^\circ = 104,5^\circ$, POLAR



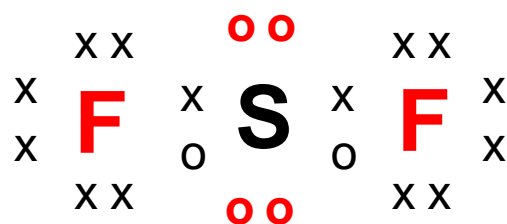
4. TETRAEDRIKOA PLANA ANGELUARRA, POLAR, ANGELUA $<109,5^\circ$



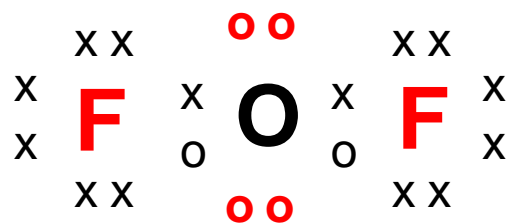
5. TRIGONAL PLANA, APOLAR, ANGELUA = 120°



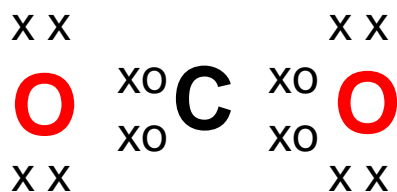
6. TETRAEDRIKOA PLANA ANGELUARRA, POLAR, ANGELUA < 109.5°



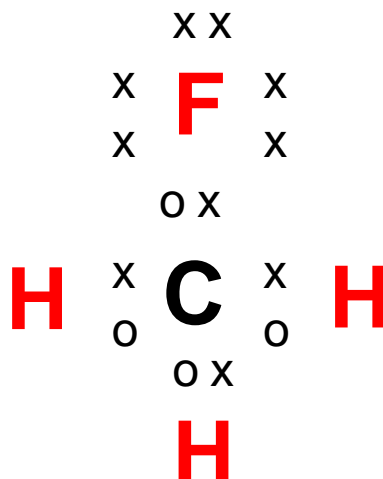
7. TETRAEDRIKOA PLANA ANGELUARRA, POLAR, ANGELUA < 109.5°



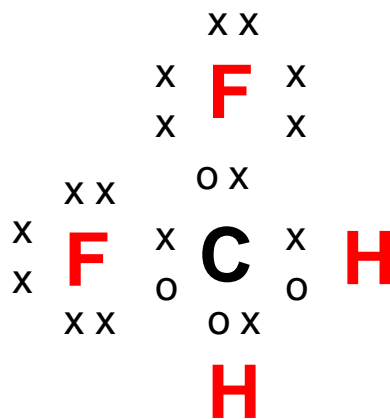
8. LINEALA PLANA, APOLAR, ANGELURRA = 180°



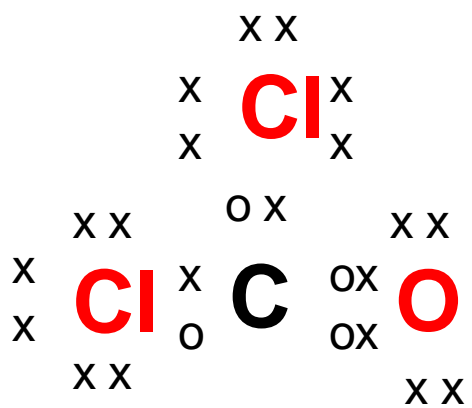
9. TETRAEDRIKOA TETRAEDRIKOA, POLAR, ANGELUA $<109,5^\circ$



10. TETRAEDRIKOA TETRAEDRIKOA, POLAR, ANGELUA $<109,5^\circ$



11. TRIGONAL PLANA, POLAR, ANGELUA $<120^\circ$



12. TRIGONAL PLANA, POLAR, ANGELUA <120°

