

ਗੁੱਡ ਮਾਰਨਿੰਗ ਆਉ ਅਸੀਂ ਵੈਲੈਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਬਾਰੇ ਆਪਣੀ ਚਰਚਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖੀਏ, ਆਫ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਜਾਂ ਬੰਧਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ, ਆਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਕੀ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਦੋ ਹਨ ਦੇ ਹਨ ਦੇ two p um three ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ um 2s ਪੱਧਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ 2s ਪੱਧਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ap ਔਰਬਿਟਲ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਹੁਣ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਔਰਬਿਟਲ ਤਿੰਨ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇੱਕ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ um ਨੂੰ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um 2s ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਟਵਿਸਟ ਔਰਬਿਟਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਹਾਲਾਂਕਿ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਇਕੱਲੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਿਰਾਜਮਾਨ ਹਨ ਉਹ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਚਾਰ ਬਰਾਬਰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਹ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਔਰਬੀ ਕਿਹੜੀਆਂ ਹਨ ta1s ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ch4 um ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਭ ਠੀਕ ਹੈ, 2s ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਤੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਤਰੱਕੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਲਈ ਕੁਝ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਇਸ pa ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ um ਫਿਰ ਇਸਦਾ ਦੇ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਚੱਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਉੱਥੇ ਇੱਕਲੇ ਕਬਜ਼ੇ ਵਾਲੇ um s ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ p ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਭਰੀ ਹੋਈ ਹੈ ਅਤੇ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਜੋ ਕਿ ਇਕੱਲੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਿਰਾਜਮਾਨ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੋਣ ਲਈ ਸਾਰੀਆਂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਲਿਆਂ ਹੀ ਰੱਖਿਆ ਜਾਵੇ, ਠੀਕ ਹੈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਵਿਚਕਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ah ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ sp3 ਬਾਕੀ ਹਨ। ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਣਤਰ um ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਸਕੋ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਲੋਥ ਦੂਜਾ ਲੂਪ ਦੂਜਾ ਲੂਪ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਲੂਪ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਖਿੱਚਣਾ ਪਵੇਗਾ um ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ uh ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਪ੍ਰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਲੋਥ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਦੇ ਕੋਨਿਆਂ ਵੱਲ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ah ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਨੇਨੋਸ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ hydrogen oneness orbital and then you have hydrogen oneness orbital Ok,

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬਾਕੀ ਦਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਠੀਕ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖਣਾ ਪਵੇਗਾ, ਫਿਰ ਇਹ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਉਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਮੁੜ-ਡਰਾਇੰਗ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਹੈ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ um ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦਾ ਓਵਰਲੈਪ, ਉੱਥੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਤਿੰਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ um ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਅਣੂ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਕੋਈ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਪਾਣੀ ਦੇਖੀਏ h two o ok ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਲਈ um ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕੋਲ ਦੇ ਦੋ s ਦੇ ਦੋ ਪੀ ਚਾਰ ਹਨ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਉਰਜਾ ਦਾ ਪੱਧਰ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੁਣ ਉਹ ਲੰਘ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਚਾਰ ਦੀ ਕੋਈ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੋ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤਾਂ ਫਿਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਚਾਰ ਬਰਾਬਰ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲਸ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਹਰ ਇੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਇੱਕ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ta1 ਜੋ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਜੋੜਾ ਔਰਬਿਟਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ah ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ px ਔਰਬਿਟਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚਾਰ ਬਰਾਬਰ ਅਤੇ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇਣ ਦੀ ਕਲਪਨਾ ਕੀਤੀ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ੇ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉ. ਦੇ um sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੰਧਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਨਾਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਚਾਰ ਹਨ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਓਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੇ ਓਕ ਕੇਵਲੈਂਟ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਕੇਵਲੈਂਟ ਬਾਂਡ ਬਣਦੇ ਹਨ। ਦੋ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੋੜ ਬਣਤਰ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਣੂ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਮੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਣੂ ਆਰ ਓਰਬਿਟਲ ਓਰਬਿਟਲ ਓਰੈਂਜ ਵੈਲੈਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ um ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇ um sp3 ਐਲਬਮ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੇ ਕਾਰਨ ਨਿਰੀਖਣ ਕੀਤੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਦੇ ਇਸ ਦੇ ਮੋੜ ਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟੀਕਰਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੰਧਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕਠੇ ਧੱਕਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਬੰਧਨ ਕੋਣ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਨੌਂ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ um ਵਿਚਕਾਰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਹੋਰ ਅਣੂਆਂ ਵਿਚ ਬਾਂਡਾਂ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਨ ਲਈ um ਸੰਤੁਲਿਤ ਬਾਂਡ ਟ੍ਰਿਮ ਵੈਲੈਸ ਬਾਂਡ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਹੋਰ ਦੇਖੀਏ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ethe ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ch3 ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ch ਦੁਆਰਾ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਹ ਹੁਣ ਏਥਨ um ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਚਾਰ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸਿਮਲਾ ਹੈ r1y ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ um sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ch4 ਬਾਰੇ ਤੁਹਾਡੇ ਗਿਆਨ ਤੋਂ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਚਾਰ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ, ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤਿੰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ। ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਤਿੰਨ ਸਮਾਨਤਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੱਡ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਲੋਥ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਲੋਥ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਲੂਪ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਤਿੰਨਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਕੇਵਲੈਂਟ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਬਾਕੀ ਇਹ hyposp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਵਰਤੋਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੋਵੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਹੀ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਵੀ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਹੋਰ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ um ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਜਾਂ

ਕੋਲਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈ ai ਦਾ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ah ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸ ਬਣਤਰ ਵਾਂਗ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੁਣ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਬਾਂਡ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ 1 ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ sp<sup>3</sup> sp<sup>3</sup> ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੇ sp<sup>3</sup> ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ sp<sup>3</sup> ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਵੇਖੇ ਹਨ ਆਓ ਆਪਾਂ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਕੀ ਹੈ ਵੇਖੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਐਟਮਿਕ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਠੀਕ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇ ਹਨ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ s ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਦੇਣ ਲਈ ਕਿਸੇ ਹੋਰ s ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ss ਓਵਰਲੈਪ ਹੈ ਇਹ ਹਾਂ ਹਾਂ ਓਵਰਲੈਪ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ nu ਦਾ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਕਲੀਅਸ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅੰਤਰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਧੁਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਹਰ ਥਾਂ ਹੈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਬਾਂਡ ਸਮਰੂਪੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਬੇਲਨਾਕਾਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮਮਿਤੀ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬੇਲਨਾਕਾਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮਮਿਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹੀ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਨੈਸ ਔਰਬਿਟਲ ah ਦੇ ਨਾਲ p ਔਰਬਿਟਲ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਵੀ s ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤਰੰਗ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦਾ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦਿੱਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ um ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜੋ s ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ pr ਬੀਟਾ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਿਆ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ m ok ਓਵਰਲੈਪ p ਔਰਬਿਟਲ um ਨੂੰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਵੀ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ pp ਓਵਰਲੈਪ ਹੈ ਇਹ ਹਾਂ p ਓਵਰਲੈਪ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਹ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਪਿਅਰਪੇਟ 'ਤੇ ਵਾਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧ ਠੀਕ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਸਹਿ u1d ਇਸਦਾ ਰੂਪ ਇਹ s ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਹੁਣ um um ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ a ਅਤੇ b ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਣੂ ਲਈ ah ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਪੂਰੇ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ ਫਿਰ um ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਔਰਬਿਟਲ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬੰਧਨ ਪੈਟਰਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਪੂਰੇ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਅਣੂ ਲਈ ਧੁਰਾ ਫਿਕਸ ਕਰਨਾ ਹੈ ਚਲੋ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਇਹ z ਧੁਰਾ ਹੈ ਇਹ y ਧੁਰਾ ਹੈ ਇਹ x ਧੁਰਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਲਈ ਧੁਰਾ ਫਿਕਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਪੂਰੇ ਵਾਂਗ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪੂਰੇ ਨੂੰ z ਧੁਰੀ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਫਿਕਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਫਿਰ ਔਰਬਿਟਲ ਫਿਰ ਐਟਮ a ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਦੇ um pxpz ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ ਤਾਂ ਉੱਥੇ m

So um ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ z ਧੁਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ap ਔਰਬਿਟਲ ਪਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਖਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ y ਧੁਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਔਰਬਿਟਲ ਪਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਹ apx ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ py ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਫਿਰ x ਧੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ apx ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ th ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਦੇ ਹੋ ab ਅਣੂ ਦਾ e ਧੁਰਾ az ਧੁਰੇ ਵਜੋਂ ਫਿਰ ਐਟਮ a ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਐਟਮ b ਨੂੰ ਧੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਪਏ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਹਾਂ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਬਾਕੀ x ਅਤੇ y ਔਰਬਿਟਲ px ਅਤੇ py ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ a ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਨਹੀਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ। ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ pi ਬਾਂਡ px ਜਾਂ py ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਦੋਵਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ab ਅਣੂ ਦੇ ਪੂਰੇ ਨੂੰ y ਧੁਰੇ ਵਜੋਂ ਫਿਕਸ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ a ਅਤੇ b ਠੀਕ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ a ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਪੂਰੀ um ਦੇ ਨਾਲ ਪਏ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਹੋਰ ਪੂਰੀ ਫਿਰ ਦੂਜੇ ਪੂਰੇ ਤੇ ਦੂਜੇ ਦੇ ਪੂਰੇ ਹੋਰ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਰਵਾਇਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕੁਝ ਹੈ ab axis ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਪੂਰੇ ਨੂੰ az ਧੁਰੇ ਵਜੋਂ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ pxp ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਇਹ apz ਧੁਰਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ap z ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੋਰ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ px ਅਤੇ py ah pi ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਹਨ ਇਸਲਈ um ਤਾਂ pi ਬਾਂਡ ਬਣਦੇ ਹਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੇ um ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਦੁਆਰਾ ਜੋ ਕਿ ਉਲਟ ਵਿੱਚ ah ਹੈ t ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਓਵਰਲੈਪ 'ਤੇ ਸਿਰ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਭ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਓਵਰਲੈਪ 'ਤੇ ਸਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਹੈੱਡ-ਆਨ ਓਵਰਲੈਪ ਕਿਉਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈੱਡ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਿਰ ਹੈ ਜੋ ਦੂਜੇ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਸਿਰ ਦੇ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ p ਔਰਬਿਟਲ ਲਈ ਹੈੱਡ-ਆਨ ਓਵਰਲੈਪ ਹੈ ਹਰ ਜਗ੍ਹਾ ਇਹ ਹੈੱਡ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹਰ ਜਗ੍ਹਾ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਹੈੱਡ ਆਨ ਓਵਰਲੈਪ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਪੂਰੀ ਠੀਕ ਹੈ um ਓਵਰਲੈਪ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਓਵਰਲੈਪ ਵਧੇਰੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਸ ਵਿੱਚੋਂ ਬਣਿਆ ਬੰਧਨ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਤੇ ਛੋਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਪਾਈ ਬਾਂਡਾਂ ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਦੇਈਏ ਕੀ ਇੱਕ px ਔਰਬਿਟਲ px ਔਰਬਿਟਲ ਕਿਸੇ ਹੋਰ px ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ ਇਹ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਅੰਤਰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਧੁਰਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅੰਦਰੂਨੀ ਧੁਰਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਐਟਮ a ਇੱਥੇ ਐਟਮ b

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਫਾਈਬਰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਪੈਰਲਲ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਦੁਆਰਾ pi ਬੱਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ pi ਬਾਂਡ ਢੁਕਵੇਂ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ px ਕਦੇ py ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ apx ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ pi ਬਾਂਡ um ਦਾ ਇੱਕ pi ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah p y ਔਰਬਿਟਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ। ਤਾਂ ਚਲੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਓਰੀਐਂਟ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਪਲੱਸ ਇਹ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ap um y ਔਰਬਿਟਲ ਓਕੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਉਹ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ py ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਇੱਕ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਹੈ। ਇਹ px ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਓਵਰਲੈਪ ਘੱਟ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਬਾਂਡ ਦੀ ਤਾਕਤ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ um ਜਦੋਂ ਉਹ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਦੇ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨੇੜੇ ਨਹੀਂ ਆ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਹੈੱਡ-ਆਨ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਵਾਰਲਾਕ ਘੱਟ ਹੋਵੇ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿੱਧਾ ਹੈੱਡ-ਆਨ ਓਵਰਲੈਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੰਧਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਸਿਰਫ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹਨ। ਪਰ ਇਹ ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਪੂਰੇ ਲਈ ਲੰਬਵਤ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅੰਤਰ ਪਰਮਾਣੂ ਧੁਰਾ ਹੈ ਇਹ ਅੰਤਰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਧੁਰਾ ਹੈ ਇਹ ਅੰਤਰ ਪਰਮਾਣੂ ਧੁਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਪੂਰੀ ਦੇ ਲੰਬਵਤ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਵਰਣਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ah ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ x ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਪੂਰੀ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਥੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬੱਦਲਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬੱਦਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਪੂਰੇ ਵਿੱਚ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਸ ਦੇ ਉੱਪਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਫਿਰ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਪਲੇਨ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ

ਕਲਾਉਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਵਿੱਚ

ਦਰਸਾਏ ਗਏ ਹਨ। ਇਸ ਸ਼ਕਲ ਦੇ ਆਹ ਲੰਬੇ ਲੰਬੇ  $um$  ਦੀ ਕਿਸਮ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਈਥਨ ਜਾਂ ਈਥੀਲੀਨ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਐਟਮ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ  $sp$  ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਹੈ।  $ized$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਏਹ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਦੇ  $s$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਦੇ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ  $sp$  ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਪਵੇਗਾ। ਇਲੈਕਟਰੋਨ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਮੋਸ਼ਨ ਕਰੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ  $isp$   $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦਾ ਇੰਨਾ ਪ੍ਰਮੋਸ਼ਨ ਹੋਵੇਗਾ, ਫਿਰ ਇਹ ਤਿੰਨ ਬਰਾਬਰ ਦੇ  $sp$  ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਔਰਬਿਟਲ  $px$  ਜਾਂ  $py$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਇਸ ਪੱਧਰ ਤੱਕ ਅੱਗੇ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਲੇ ਤਿੰਨ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇਣ ਲਈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। ਜੇ ਉੱਥੇ ਪਿਆ ਹੈ ਜੇ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਹੈ ਜੇ ਉੱਥੇ ਪਿਆ ਹੈ ਜੇ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ  $px$  ਜਾਂ  $py$   $o$  ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ  $rbital$   $now$   $um$  ਕਾਰਬਨ ਤਿੰਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਤਿੰਨ  $sp$  ਦੇ  $sp$  ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਲੈਨਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਲੈਨਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਇਹ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ, ਹਾਂ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ, ਇਹ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਇਸ  $ch_2$  ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਜਿਸ ਵਿੱਚ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ  $sp$  ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ  $by$   $sp^2$   $sp^2$  ਓਵਰਲੈਪ ਇੱਥੇ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਜੋ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਦਾ ਗਠਨ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਾਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਹਨ  $valence$  ਸਿਰਫ਼ ਤਿੰਨ ਲਿਖੇ ਗਏ ਹਨ ਇੱਕ ਹੋਰ  $valence$  ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹਰੇਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਉੱਤੇ ਇੱਕ  $um$   $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਪਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ  $ap$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇੱਥੇ  $ap$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ  $px$  ਜਾਂ  $um$   $px$  ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ  $py$  ਜਾਂ ਬੀਟਾ ਜੋ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਪਏ ਉਸੇ  $pxpy$  ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਣ ਅਤੇ ਉਹ ਠੀਕ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਣ ਫਿਰ ਇੱਕ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਹੈ ਇਹ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਗਏ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹੈ ਚਾਰ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਠੀਕ ਹੈ  $ch_2$  ਸਿਗਮਾ ਬੱਡਡ  $ch_2$  ਤਾਂ  $um$  ਇਹ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹਨ, ਉਸ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਬੱਦਲ ਹੈ ਅਤੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਬੱਦਲ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਬੱਦਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ। ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ  $px$  ਜਾਂ  $py$  ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ  $pxpy$  ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ  $um$  ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈਥੀਲੀਨ  $um$  ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਤੇ  $tw$  ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਹੈ  $o$  ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਈਥੇਨ ਜਾਂ ਐਸੀਟਿਲ ਜਾਂ ਐਸੀਟਿਲੀਨ ਨਾਲ ਬੰਧਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ  $c$  ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕੀ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਐਟਮ ਹੈ ਦੂਜਾ ਐਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ। ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਕੋਈ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰਾ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਸਭ ਬੰਧਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੋਈ  $um$  ਲੇਨ ਪਾਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਿਕੋਣੀ  $um$  ਉੱਚ ਉਤਪਾਦ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ  $um$  ਦੇ ਦੇ ਹਨ  $s$  ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਵਿੱਚ ਦੇ  $s$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਦੇ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਦੇ  $um$  ਪ੍ਰਮੋਸ਼ਨ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਫਿਰ  $um$  ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਫਾਈਬਰ ਆਈਸੋ ਔਰਬਿਟਲ ਠੀਕ ਹੋਣਗੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ ਹੋਰ ਗੈਰ-ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਚਾਰ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਚਾਰ ਹੈ ਇੱਥੇ ਵੀ ਚਾਰ ਹੈ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਬਾਅਦ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ  $ation$  ਨੰਬਰ ਬਦਲਿਆ ਨਹੀਂ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਉਹੀ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਠੀਕ ਹੈ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰ  $um$  ਬਦਲ ਗਏ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਠੀਕ ਹਨ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਇਹ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਥੇ ਸ਼ੁੱਧ  $pr$  ਬੀਟਾ ਹੈ ਇਹ  $px$  ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ  $py$  ਔਰਬਿਟਲ ਜੋ ਹੁਣ ਹਾਈਪਰਵਾਈਜ਼ਡ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਸੇ ਕਿਸਮ ਦਾ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਾਰਬਨ  $sp$  ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਔਰਬਿਟਲ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਏਨਨੇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ  $com$   $sp$  ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਏਨੇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ  $esp$  ਹੈ ਫਿਰ  $sp$  ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਬੇਨਸ ਔਰਬਿਟਲ

ਇਸ ਲਈ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡਡ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਦੇ ਹਨ ਦੋ ਹੋਰ ਕੁਝ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੈ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ  $x$  ਧੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਪਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ  $y$  ਧੁਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਹੋਰ  $py$  ਔਰਬਿਟਲ ਪਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ  $apy$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ  $px$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਹ ਮੇਰਾ ਪਲੱਸ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ  $p$  ਇੱਥੇ  $px$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ  $p$   $y$  ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ  $pxpppx$  ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਫਿਰ ਵਿਚਕਾਰ ਅਤੇ ਫਿਰ ਵਿਚਕਾਰ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਫਿਰ  $py$  ਅਤੇ  $py$  ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਓਵਰਲੈਪ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਦੋ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦੇ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਲੰਬਵਤ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਤਾਂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਲਈ  $px$  ਅਤੇ  $py$  ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਲਈ ਆਰਥੋਗੋਨਲ ਹਨ  $pi$  ਬਾਂਡ ਬਣਦੇ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਆਰਥੋਗੋਨਲ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਲੰਬਵਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਾਂ  $um$  ਅੰਦਰੂਨੀ ਧੁਰੀ ਦੇ ਲੰਬਵਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਈਥੀਲੀਨ ਜਾਂ ਐਸੀਟੀਲੀਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੋ ਆਹ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਦੇ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ  $um$  ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ  $s$  ਅਤੇ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਉਹ ਔਰਬਿਟਲ ਕੀ ਹਨ ਇਹ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿ  $um$   $sp$  ਅਤੇ  $d$  ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ  $um$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੋਵੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $s$  ਔਰਬਿਟਲ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ  $d$  ਔਰਬਿਟਲ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $fiof$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ  $ok$   $um$   $then$   $but$   $um$  ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਹੈ ਪਰ  $d$  ਔਰਬਿਟਲ ਉਰਜਾ ਦੁਆਰਾ  $um$  ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਯੋਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ  $um$  ਤੀਜੀ ਕਤਾਰ ਦੇ ਤੱਤ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪਾਸ ਪੈਸ ਜਾਂ ਸਲਫਰ 'ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਤੀਜੀ ਕਤਾਰ ਦੇ ਮੁੱਖ ਸਮੂਹ ਤੱਤ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਪਹੁੰਚਯੋਗ  $d$  ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਭਵ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ  $s$  ਅਤੇ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰਾਂ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰਾਂ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ  $d$  ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਲਨਾਤਮਕ ਹਨ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ

ਫਾਸਫੋਰਸ ਫਾਸਫੋਰਸ ਐਟਮ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ 3s ਔਰਬਿਟਲ um ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ 3s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 3s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ 3p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਦੇ ਉੱਪਰ ਇੱਕ 3d ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ, ਫਿਰ ਉਸ ਤੋਂ ਉੱਪਰ 4s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ 4 ਪੀ. ਜਾਂ ਬਿਟਲ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਤੁਲਨਾਤਮਕ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ 3d ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਪੀ ਠੀਕ ਹੈ ਤਿੰਨ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਐਨਰਜੀ ਲੈਵਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤਿੰਨ s ਔਰਬਿਟਲ ਉਸ ਸੱਜੇ ਵਰਗਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਹੈ। ਉਸ ਵਿੱਚੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 4s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਸ 4 prb ਸ਼ਬਦਾਂ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਇਸ ਲਈ 3d ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ s ਅਤੇ p ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰਾਂ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾਯੋਗ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ 4s ਅਤੇ 4p ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾਯੋਗ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਹੈ 3d ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ 3s 3p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ 3d ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ 4s4p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ sp3 d ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ sp3 d ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ sp3 sp3 d2 ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ d2 ਹੈ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸੰਭਵ ਹੈ ਆਓ ਹੁਣ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੀਏ sp3 d ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸੰਭਵ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਪੰਜ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ, ਚਾਰ ਹੋਰ ਇੱਕ ਫਾਈ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਫਾਈ ਆਹ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਪਾਈ ਪਰਮ ਹੈ। eter the ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ pf phi pc1 phi ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ sp3 d2 ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ um ਹੈ bromine bromine ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ br f5 ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਫਲੋਰਾਈਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਫਲੋਰਾਈਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਫਲੋਰਾਈਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਫਲੋਰੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਬਹੁਵਚਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਆਕਾਰ ਦਿਖਾਉਣ ਲਈ ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਦੀ ਮੈਂ ਲਾਈਨ ਖਿੱਚੀ ਮੈਂ ਹਰੇਕ ਜੋੜੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਲਾਈਨ ਖਿੱਚੀ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੈ ਅਣੂ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਹੈ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇੱਥੇ sp3 d2 ਹੈ ਜਦੋਂ

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਹੋਰ ਦੋ ਹੋਰ ਤਾਂ ਛੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਉੱਥੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਅਸਟਰੋਡਰਲ ਹੈ ਉਦਾਹਰਣਾਂ sf 6 crf 6 3 ਘਟਾਓ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ um d2 sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਉਹਨਾਂ ਲਈ ਇਸਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਅਸਟੈਡਲ ਹੈ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ co ਅਮੋਨੀਆ ਹੈਕਸਾਮਾਈਨ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ dssp ਦੇ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ d ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ sr ਬਟਨ ਦੇ pr b ਸ਼ਬਦਾਂ ਨਾਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਮ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਟਰਾਂਜਿਟ ਮੈਟਲ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਨਹੀਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਲੈਟੀਨਮ ਨਿਕਲ ਗੋਬੇਟ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਮੁੱਖ ਸਮੂਹ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਆਓ ਅਸੀਂ pc15 ਜਾਂ pc15 ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਾਂ pf5 pc15 ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਕੌਂਫਿਗਰੇਸ਼ਨ ਫਾਸਫੋਰਸ ਐਟਮ ਉਹ ਵੈਲੈਂਸ ਔਰਬਿਟਲ 3s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਜਿਸ ਦੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ p ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਇਸ ਦਾ ਹਰ ਜਗ੍ਹਾ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਖਾਲੀ d ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਪੰਜ d ਹਨ ਆਰਬਿਟਰ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ d ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਹੁਣ ਤਿੰਨ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਪੰਜ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ p ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਹਰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇਸਲਈ um ਦੇ ਹੋਰ um ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਓ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ। ਆਰਬਿਟਲ ਜਾਂ ਆਰਬਿਟਰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਦੇ ਨਾਲ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇ ਇਹ ਪੰਜ ਬਾਂਡ ਬਣਾ ਸਕੇ ਤਾਂ ਉਮ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਔਰਬਿਟਲ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ s ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ ਤਿੰਨ ਡੀ ਔਰਬਿਟਲ ਤੱਕ ਵਧਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਤਰੱਕੀ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਿੰਨ ਇਹ ਤਿੰਨ s ਹੈ। ਔਰਬਿਟਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤਿੰਨ ਡੀ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਤਿੰਨ ਪੰਜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੁਣ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ 3s ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਵਧਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ 3d ਔਰਬਿਟਲ ਹੁਣ ਪ੍ਰੋਮੋਸ਼ਨ ਆਰਬਿਟਰ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹਨਾਂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਪੰਜ ਬਰਾਬਰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਦੇਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਹੋ ਸਕਣ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ um sp ਤਿੰਨ ਡੀ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਗੈਰ-ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ d ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਬਾਕੀ ਚਾਰ d ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ d ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ d ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ sp ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ um ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿੰਨ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ita1 ਇਹ ਤਿੰਨ d ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ s ਤਿੰਨ 3p ਅਤੇ 3d ਵਿਚਕਾਰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਉਹ ਔਰਬਿਟਲ ਕਿਹੜਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ sp3d ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ phi sp3 ਪੰਜ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ। ਉਰਜਾ ਜੇ ਬਰਾਬਰ ਦੀ ਉਰਜਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਉਲਟ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ um ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਇੱਥੇ ਖਾਲੀ drb ਸ਼ਬਦ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪਾਸਵਰਡ pc1 phi ਲਈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ bipramidal ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਫਾਸਫੋਰਸ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ sp3d ਹਾਈਪਰਡਿਸੈਰਬਿਟਲ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ um ਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਐਟਮ ਵੱਲ ਲਿਆ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ sp3 d ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਤਿਆਰ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um ਕਲੋਰੀਨ um ਇਕੱਲੇ ਭਰੇ ਹੋਏ p ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਓਵਰਲੈਪ 'ਤੇ ਸਿਰ ਹੋਵੇ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ah p ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦਾ ਔਰਬਿਟਲ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ p ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ap ਔਰਬਿਟਲ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um ਓਕੇ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ prb ਸ਼ਬਦ ਹਨ ਤਾਂ ਫਾਈ ਸਿਰਗਮਾ ਬਾਂਡ ਇਹ p cc1c1c1 c1 c1 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤਿਕੋਣੀ ਦੁਆਰਾ ਪਿਰਾਮਿਡਲ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਦੋ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਬਾਂਡ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਓਕੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਸਮਤਲ ਨੂੰ ਭੁੱਲੋ ਪਰ ਸਮਤਲ ਭੁੱਲੋ ਸਮਤਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਾਲੇ ਬਾਂਡਾਂ ਤੋਂ um ok ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਭੁੱਲੋ ਔਰਬਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬੰਧਨ ਬਾਂਡਾਂ ਨੂੰ ਇਕੁਟੇਰੀਅਲ ਬਾਂਡ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਹ ਦੋ ਪੂਰੀ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਹ ਦੋ ਪੂਰੀ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਭੁੱਲੋ ਬਾਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਭੁੱਲੋ ਬਾਂਡ ਇਹ ਹੁਣ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਜੇ ਕਿ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜਿਸ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਬੰਧਨ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਹੈ um uh ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਪਾਸ ਪਲੱਸ ਕੋਲ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ p ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ x ਔਰਬਿਟਲ px ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ py ਔਰਬਿਟਲ p z ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤਿੰਨ s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ d ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਫਾਸਫੋਰਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਇਸ ਦੇ pz ਔਰਬਿਟਲ pc ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ok dz ਵਰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਓਰੀਐਂਟਡ ਹਨ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਔਰਬਿਟਲ z ਪੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਓਰੀਐਂਟਡ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ z ਪੂਰੀ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਇੱਕ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਔਰਬਿਟਲ s ਔਰਬਿਟਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਭੁੱਲੋ ਭੁੱਲੋ ਬਾਂਡਾਂ ਲਈ ਬਣਾਉਣ ਲਈ px ਅਤੇ py ਔਰਬਿਟਲ ਉਪਯੋਗੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਦੋ ਸੈੱਟ ਹਨ ਇੱਕ ਸੈੱਟ ਹੈ pc ਅਤੇ dc ਵਰਗ ਔਰਬਿਟਲ। ਜੇ ਕਿ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਹ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਵੀ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇ ਤਿੰਨ ਭੂ-ਮੱਧ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਊਰਜਾ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਥੋੜ੍ਹਾ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਇਹ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਇਹ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਭੂਮੱਧੀ ਬਾਂਡ ਹਨ। ਔਰਬਿਟਲ ਜੋ ਕਿ  $sp^2$   $sp^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹ ਬਾਂਡ ਊਰਜਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਬੱਡ ਤਾਕਤ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਫਾਰਮੀਨ ਲਈ ਚੰਗੇ ਹਨ  $g$  ਮਜ਼ਬੂਤ ਬਾਂਡ ਇਸਲਈ ਉਹ  $pcbd$  ਵਰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਛੋਟੇ ਹਨ ਉਹ ਲੰਬੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਾਂਡ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਲੰਬੇ ਰਿਸ਼ਤੇਦਾਰ ਹਨ ਥੋੜ੍ਹਾ ਲੰਬਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਬਾਂਡ ਛੋਟੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜਾਂ ਕਲੋਰੀਨ  $p$   $p$  ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਔਰਬਿਟਲ  $um$  ਕਲੋਰੀਨ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ  $pz$  ਅਤੇ  $dc$  ਵਰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵੱਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਾਂਡ ਭੂਮੱਧੀ ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਲੰਬੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅੰਤਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਜਾਂ ਬੰਧਨ ਦੀ ਤਾਕਤ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ  $um$  ਨੂੰ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਬੁਲਾ ਕੇ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਓਕੇ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲਡ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਇਹ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਭੂਮੱਧ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਤਿੰਨ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲਡ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਜੋੜਾ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੰਧਨ ਜੋੜਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੰਧਨ ਹੈ ਉਹ ਸਾਰੇ ਇਸ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਜੋੜੀ  $um$  ਨੂੰ ਲਹਿਰਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਵਧਦੀ ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਪੂਰੀ ਬਾਂਡ ਲਈ ਵਧਦੀ ਹੈ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 6 ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ  $3s$  ਔਰਬਿਟਲ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $3s$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸੇ ਆਹ ਇਸ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ  $um$  ਡਬਲ ਫੀਲਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇਸਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਡ ਔਰਬਿਟਲ ਓਕੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਖਾਲੀ  $3d$  ਜਾਂ ਬੀਟਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਤਰੱਕੀ ਅਤੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਬਾਅਦ ਛੇ ਬਰਾਬਰ ਹਾਈਵੇਅ  $sp^3$   $d^2$  ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਤਾਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਅਣਵਰਤੇ ਅਤੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਤਿੰਨ  $3d$  ਔਰਬਿਟਲ ਬਚੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਥੇ ਖਾਲੀ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ  $sp$  ਥੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ  $d^2$  ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਲੰਬੇ ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਇੱਕ  $sr$  ਅਤੇ ਫਿਰ ਤਿੰਨ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ

$So$   $sp^3$  ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ  $d$  ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $d^2$  ਤਾਂ  $sp^3$   $d^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜੋ ਆਹ ਫਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਤਿਆਰ ਹਨ, ਬਣਤਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮੱਧ  $uh$  ਗੰਧਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਛੇ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਗਈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਅਸਟੈਂਡਲ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ  $sp^3$   $d^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਲੂਪ ਹਨ ਜੋ  $um$  ਨੂੰ ਓਕਟਾਹੈਡ੍ਰੋਨ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਦੇ ਕੋਨਿਆਂ ਵੱਲ ਪ੍ਰਜੈਕਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਔਰਬਿਟਲ ਫਲੋਰੀਨ ਦੇ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਲੋਰਾਈਨ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਫਲੋਰਾਈਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ  $p$  ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਇਕੱਲੇ ਭਰੀ ਹੋਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਗੰਧਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸਟੈਂਡਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇਸਦੀ ਅੱਠਭੁਜਾ ਰੇਖਾਗਣਿਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਮ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਬਾਂਡ ਸੇ ਲੇਟਮਰਾਈਜ਼ ਮੈਮਬਿਟ ਜਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ  $sp$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ ਤਾਂ ਅਨੁਮਾਨਿਤ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਰੇਖਿਕ ਹੈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਰੇਖਿਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੇ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਕੋਣ 180 ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਲੈਨਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਪਲੈਨਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਸਿਗਮਾ ਤਿੰਨ ਹਨ। ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਮੋੜ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵੀ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਵੱਡੇ ਗਏ ਹਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਠੀਕ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਓ ਹੈ  $k$  the  $sp$  ਇੱਕ ਹੋਰ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ੇ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮੱਧ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਾਣੀ ਵਰਗੇ ਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋੜ ਬਣਤਰ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਲਾਨਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਿਰਫ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ  $sp$  ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਈ ਇੱਕ ਮੋੜ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ  $sp^3$  ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਟੈਟਰਾਹੈਡ੍ਰੋਨ ਟੈਟਰਾਹੈਡ੍ਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਤੋਂ ਜਾਣੂ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਸਿਗਮਾ ਹਨ ਬਾਂਡ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਠੀਕ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋੜ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੋਣ ਇੱਥੇ 109.5 ਹਨ  $um$   $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਕੋਣ 120 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜਾਣੀ-ਪਛਾਣੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ 'ਤੇ  $sp^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੈਡ੍ਰਲ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਚਾਰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਵੀ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉੱਥੇ ਇੱਕ  $sp^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ 1 ਦੁਆਰਾ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ  $sp^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ੇ ਵਿੱਚ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਚੇ ਹਨ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $sp^3d$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਾਈਪ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈ ਪੰਜ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਪੰਜ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $c$  ਸਬ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਚਾਰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਚਾਰ ਸਿਗਮਾ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ  $ah$  ਆਕਾਰ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਦੋ ਹੋਰ ਹਨ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਵਾਰ  $um$  ਇੱਕ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਰੇਖਿਕ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਸਿਰਫ ਦੋ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਾਕੀ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਲਈ ਹਨ ਕੋਣ ਇੱਥੇ 90 ਡਿਗਰੀ 120 ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਫਿਰ 180 ਡਿਗਰੀ ਹਨ ਤੁਹਾਡਾ ਪੰਨਵਾਦ