

ਗੁੱਡ ਮਾਰਨਿੰਗ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪੱਤਿਆਂ ਦੇ ਬਿੰਦੂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਲੀਵ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਤੋਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਬਾਰੇ ਨਹੀਂ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਨਹੀਂ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਦੱਸਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿਸੇ ਵਸਤੂ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਗੋਲਾ ਹੈ ਜਾਂ ਆਇਤਾਕਾਰ ਜਾਂ ਵਰਗ ਵਰਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਵਸਤੂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਣੂ ਸਾਡੀ ਨੰਗੀ ਅੱਖ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਵੇਖੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਫਿਰ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਦੱਸਣ ਲਈ ਕਿ ਇਸਦਾ ਕੀ ਆਕਾਰ ਹੈ, ਫਿਰ ਵੀ ਅਜਿਹਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਸ਼ਾਨਦਾਰ ਸਪੈਕਟ੍ਰੋਸਕੋਪਿਕ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਸਿੰਗਲ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਐਕਸ-ਰੇ ਡਿਫਰੈਕਸ਼ਨ ਵਿਧੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇੱਥੇ ਪਰ ਹਾਲਾਂਕਿ ਕੋਈ ਇੱਕ ਮਾਡਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੱਸ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਬਨਾਮ ਬਨਾਮ ਈਪੀ ਜਾਂ ਮਾਡਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਿਤ ਸੈੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੇਅਰ ਰਿਪਲਸ਼ਨ ਮਾਡਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੇਅਰ ਰਿਪਲਸ਼ਨ ਮਾਡਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਾਡਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕੋਈ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਮਾਡਲ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਸਿਧਾਂਤ ਕੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ um Okay ਟਾਈਟਲ valencia electron pair repulsion

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਉੱਤੇ ਚਾਰਜ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਰਿਪਲੇ ਕਰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਨੇੜੇ ਨਹੀਂ ਆ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੇਅਰ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਜਦੋਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਇੱਕ ਜੋੜੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ repulsion ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਿਹੜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੇਅਰ ਰਿਪਲਸ਼ਨ ਇੱਕ ਐਟਮ ਦੇ ਵੈਲੈਂਸ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੇਅਰ ਰਿਪਲਸ਼ਨ,

ਇਸ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੱਸਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੇਅਰ ਰਿਪਲਸ਼ਨ ਰਿਪਲਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਅਨੁਭਵ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਵੈਲੈਂਸ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਾਡਲ ਨੂੰ ਵੈਲੈਂਸ ਸੈੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੇਅਰ ਰਿਪਲਸ਼ਨ ਮਾਡਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਖੇਤਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਖੇਤਰ ਮੇਰਾ ਇੱਥੇ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਖੇਤਰ ਦਾ ਮਤਲਬ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕਿ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਣਸ਼ੇਅਰਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਸਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ um ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ um ਟਰਮੀਨਲ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਘਿਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਬੰਧਨ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਰੇਕ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਇੱਕਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪਾਸ ਕਰੋ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ um ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ a ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ b ਨਾਲ ਘਿਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਠੀਕ ਐਟਮ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ b ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਟਮ b

ਇਸ ਲਈ a ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ b ਹੈ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ a ਨਾਲ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਉੱਥੇ ਹੁਣ um ok ਸਾਰਾ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਠੀਕ ਹੈ ab 2 ਅਣੂ ਆਪਣੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਟਮ a 2 ਨੂੰ ਪਸੰਦ ਹੈ ਕਿ ਦੋਵੇਂ ਐਟਮਾਂ b ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਣ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪਰਮਾਣੂ b ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਪਰ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਰੱਖਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋ ਬੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਰਿਪਲਿੰਗ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਦੂਰ ਰੱਖਣਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ a ਨੂੰ b ਪਰਮਾਣੂ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਦੂਰ ਰੱਖਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਦੂਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਉਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ b ਐਟਮ b ਐਟਮਾਂ ਨੂੰ ਹਰ ਇੱਕ ਤੋਂ ਦੂਰ ਰੱਖ ਕੇ ਪਰਮਾਣੂ b ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਹੋਰ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇ ਇਸਲਈ a ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਠੀਕ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੱਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਠੀਕ ਚੱਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਟਮ ਹੈ ਚੱਕਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ 360 ਡਿਗਰੀ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ 360 ਡਿਗਰੀ ਨੂੰ ਵੰਡਦੇ ਹੋ 180 ਡਿਗਰੀ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਟਮ ਬੀ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੋਣ 180 ਡਿਗਰੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ 180 ਡਿਗਰੀ ਜੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਐਟਮ ਬੀ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਕੋਈ ਵੀ ਵਿਵਸਥਾ ਠੀਕ ਹੈ 180 ਡਿਗਰੀ ਤੋਂ ਘੱਟ ਕੋਣ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਢਾਂਚਾ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਉਰਜਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਉਰਜਾ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਉਰਜਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜੋ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ um ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ 2 b ਐਟਮ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਹੁਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਉਹ b ਐਟਮ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ ਦੋਵੇਂ b ਐਟਮ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਧੇਰੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਰਜਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਉਰਜਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ b ਐਟਮ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੋਣ 180 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ b ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਠੀਕ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਰਜਾ ਘੱਟ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਧਾਰਨਾ ਦੇ ਅਧਾਰ 'ਤੇ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਲੀਨੀਅਰ ਠੀਕ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਵਜੋਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਤੁਸੀਂ ਠੀਕ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ। ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਇੱਕ ਪੱਤੇ ਦੀ ਬਿੰਦੀ ਬਣਤਰ

ਇਸ ਲਈ ਵਾਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਦੋ ਵਿੱਚ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਛੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦਾ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 12 ਪਲੱਸ 4 16 ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ 12 ਪਲੱਸ 4 16

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਦੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖਰਚ ਕਰਨ ਪੈਣਗੇ ਤਾਂ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਮਾਇਨਸ ਚਾਰ ਹੋ ਗਏ ਹਨ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਬਾਰਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਓਕਟੇਟ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ 12 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਕੇਂਦਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ um 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵੀ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਅਤੇ n ਕੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um c um ਡਬਲ ਬਾਂਡ o ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ octet ਬਣਤਰ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ octet ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਥੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਇੱਥੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵੀ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਓਕਟੇਟ ਬਣਤਰ ਉਸੇ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਦੋਵੇਂ ਬਣਤਰ ਦੋਵੇਂ ਸਹੀ ਹਨ ਦੋਵੇਂ ਠੀਕ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਸੈਕਟਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵੀ ਲਿਖੋ ਠੀਕ ਹੈ, ਜਿੱਥੋਂ ਤੱਕ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਦਾ ਸਬੰਧ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋਵੇਂ ਢਾਂਚਾ ਸਹੀ ਹਨ ਪਰ ਆਕਾਰ ਕੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂ ਪੇਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ 180 ਡਿਗਰੀ ਹੈ, ਉਹ ਬਹੁਤ ਦੂਰ ਹਨ। ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਦੋ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਖੇਤਰ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਖੇਤਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਤਰੰਗ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੋਣਾ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਦੂਰ ਰਹਿਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਸਹੀ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਬਣਤਰ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ um ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਦੋਹਰਾ ਬੰਧਨ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖੇਤਰ ਵਜੋਂ ਲਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਪਰ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖੇਤਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖੇਤਰ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਡਬਲ ਬੰਡ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ um ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖੇਤਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਲਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਇਸ ਰੇਖਿਕ ਦੀ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਬਣਤਰ ਲਈ ਰੇਖਿਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮਾਨਸਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ x ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਾਡਲ ਨੇ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ $vsa\ epr$ ਥਿਊਰੀ ਮਾਡਲ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਮਾਨਸਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ x ਦੁਆਰਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਸ਼ਕਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇਕਸਾਰ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਠੀਕ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਮਾਮਲੇ 'ਤੇ ਚੱਲੀਏ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ $b\ f\ 3$ ਬੋਰਾਨ ਟ੍ਰਾਈਫਲੋਰਾਈਡ ਹਾਂ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਬੋਰਾਨ $the\ ter$ ਮਿਨਲ ਐਟਮ ਫਲੋਰਾਈਡ ਬੋਰਾਨ ਤਿੰਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮਾਂ ਨਾਲ ਘਿਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਪਹਿਲਾਂ ਕੰਮ ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਬਿੰਦੀ ਬਣਾਉਣਾ ਹੈ ਬੋਰਾਨ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤਿੰਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਲੋਰਾਈਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਿੰਨ ਤੋਂ ਸੱਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਲਈ ਹਨ ਹਰ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਸੱਤ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਕਾਈ ਪਲੱਸ ਹੈ um ਕੇਸ ਚੌਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਚੌਵੀ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ b ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉੱਥੇ $b\ um$ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ um ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਅਣਜੋੜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਠੀਕ ਤਿੰਨ ਫਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬੋਰਾਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮਾਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਬੋਰਾਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਿੰਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਤਾਂ ਹਰ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਤਾਂ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜ਼ਮੀਨੀ ਹੋ ਗਏ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਬਾਕੀ ਬਚੇ 18 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵੰਡੇ ਜਾਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਕਿ ਹਰੇਕ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵੰਡ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖਪਤ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਹੁਣ ਤੱਕ ਬੋਰਾਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਜਾਂ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਓਕੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਜਾਂ ਛੱਡੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ $b\ f\ 3$ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਣੂ ਐਸਿਡ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਉਹ ਧਾਰਨਾ ਹੋਵੇਗੀ ਤੁਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਅਧਿਐਨ ਕਰੋਗੇ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਬਿੰਦੂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਅਣੂ um ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਕਿੰਨੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਖੇਤਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਸਾਈਡ ਚੈਨਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਨੂੰ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਲਿਖਣਾ ਪਵੇਗਾ ਪਹਿਲਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਨੇਕਸਸ ਆਕਾਰ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੈ um ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪਾਸ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਇਕੱਲੇਤਾ ਜੋੜਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਕਾਰ ਦਾ ਅਨੁਮਾਨਿਤ ਆਕਾਰ ਬਣਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਸੋਚਣਾ ਪਵੇਗਾ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਠੀਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਵਿਚ ਅੰਤਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਲੱਭਦੇ ਹੋਏ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਠੀਕ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਸ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਵਿਚ ਇਸ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਵਿਚ ਤਿੰਨ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਬੰਧਨ ਤਿੰਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤਿੰਨ ਖੇਤਰ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਖੇਤਰ ਇਹ ਦੂਜਾ ਖੇਤਰ ਤਿੰਨ ਹੋਰ ਖੇਤਰ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਚੱਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬੋਰਾਨ ਐਟਮ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਚੱਕਰ ਇੱਕ 360 ਡਿਗਰੀ ਹੈ 3 ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 180 120 ਹੋਣਗੇ ਡਿਗਰੀ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 120 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ 120

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ $y\ 120$ ਕੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ 120 ਡਿਗਰੀ um 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਤਿੰਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਦੂਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਬਣਤਰ b ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ok ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ok ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਥੇ ਤੱਕ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਤੱਕ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਅਜੇ ਵੀ ਲੀਵ ਬਣਤਰ ਸਹੀ ਹੈ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ um ਨਹੀਂ ਹੈ। ਓ $key\ 90$ ਡਿਗਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਰਿਪਲ ਕਰਦੇ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਧੇਰੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਢੰਗ ਨਾਲ ਤਿੰਨ ਐਟਮਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ 120 ਡਿਗਰੀ ਠੀਕ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਘਟਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਉਦੇਸ਼ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਵਿਵਸਥਾ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖੇਤਰਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇ ਠੀਕ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖੇਤਰਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਬੰਧਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕੱਲੇਤਾ ਜੋੜਾ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇ ਕੋਣ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧਾਇਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਕੋਣ ਉੱਚਾ ਹੋਵੇ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ $b\ f\ 3$ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਫਿਰ ਆਕਾਰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਤਿੰਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਉਮ ਠੀਕ ਹੈ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਪਲੈਨਰ ਬਣਤਰ ਇਸ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਪਲੈਨਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਪਲੈਨਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਤਿੰਨ ਪਲਰੀਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸਲਈ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਓਕੇ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਪਲੈਨਰ ਬਣਤਰ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸਹੀ ਸ਼ਕਲ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ch_4 ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿੰਨੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਉੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਨਾਲ ਘਿਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਚੱਕਰ ਨੂੰ ਮੱਧ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ 360 ਨੂੰ ਵੰਡੋ 4 ਦੁਆਰਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 90 ਠੀਕ 90 ਹੋਵੇਗਾ। ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਸਹੀ ਬਣਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਮੀਥੇਨ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ, ਇਹ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਉੱਤੇ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਇੱਕ ਐਚ. ਤੁਹਾਡੇ ਵੱਲ $y\ drogen$ ਐਟਮ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਉਸੇ ਹੋਰ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਤੁਹਾਡੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 109.5 ਡਿਗਰੀ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਬਣਤਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਆਕਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਬਦਲਵੇਂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ 90 ਡਿਗਰੀ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਇੱਥੇ ਉਸੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖੇਤਰਾਂ ਲਈ ਇੱਕੋ ਐਟਮ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਕੋਣ ਵਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ 109.5 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਣ ਕੋਣ ਜਿੰਨਾ ਉੱਚਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਣਤਰ ਮੀਥੇਨ ਲਈ ਅਨੁਕੂਲ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੇ ਇਸ ਨਾਮ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰੋਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦਾ ਨਾਮ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਹੈ, ਮੈਂ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਮਾਡਲ ਆਹ ਸਿਸਟਮ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰੋਨ ਦੀ ਇੱਕ ਸ਼ਕਲ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਆਕਾਰ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋ s ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ, ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਮੱਧ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਇਹ ਅਤੇ ਇਹ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਨ ਜੋ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਹੈ, ਇਹ ਚਾਰ ਬਾਂਡ ਹਨ ਚਾਰ ਹੁਣ um ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੁਹਾਡੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੁਹਾਡੇ ਵੱਲ ਹੈ ਜੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਠੋਸ ਰੇਖਾ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਠੀਕ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਤੱਕ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਹ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ 109.5 ਡਿਗਰੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੰਨਾ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਫੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਰੌਜ਼ ਹੁਮ ah molecule ਹੈ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ 109.5 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਕੇਂਦਰੀ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਚਾਰ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਕੋਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੋਣ 109.5 ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਆਕਾਰ ਅਣੂ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਨੰ w ਆਉਂਦਾ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ok ah ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਬਿੰਦੀ ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਣੀ ਪਵੇਗੀ ਇਹ ਇੱਕ ਪੰਜ ਜੋੜ ਤਿੰਨ ਹੈ ਠੀਕ ਆਹ ਫਾਈ ਫਾਈ ਦਾ ਇੱਕ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ um ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਲਗਭਗ ਅੰਦਾਜ਼ਨ ਸ਼ਕਲ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕੇਂਦਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਠੀਕ ਹੈ ਛੇ ਹਨ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇ ਕੇਂਦਰੀ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਜਾ ਸਕਣ ਐਟਮ ਕੇਂਦਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁਣ ਓਕਟੇਟ ਬਣਤਰ ਕੇਂਦਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਹੀ ਛੱਡਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਹੁਣ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਕਿੰਨੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ਕੁੱਲ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਚਾਰ ਖੇਤਰ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਚਾਰ ਠੀਕ ਚਾਰ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਚਾਰ ਜੋੜਿਆਂ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ tetrahedral ਠੀਕ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਨੂੰ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਠੀਕ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਰੱਖਣ ਵਾਲੀ ਅੰਗਠਿਟਲ ਹੈ। ਇਕੱਲੇ ਪੈਰਾਬੋਲ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੁਣ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਕੀ ਹੈ ਹੁਣ ਇਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਕੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਸਮਝੋ ਅਤੇ ਇਹ ਅਤੇ ਇਹ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਆਹ ਚਲੇ ਜਾਰੀ ਰੱਖੀਏ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਅਣੂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ। ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਲਕੀਰ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਚਿਹਰਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਚਿਹਰਾ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਚਿਹਰਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ ਪਲੇਨ ਐਟਮ ਟ੍ਰਾਈਗਨਲ um ਇੱਕ ਪਲੇਨਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਿਕੋਣੀ ਸ਼ਕਲ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਆਕਾਰ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣਾ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਠੀਕ ਹੈ ਆਹ ਹੁਣ ਇਹ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੱਸਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੁਆਰਾ ਵਿਅਸਤ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੱਸਣ ਲਈ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਏਹ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ੇ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਸਮਝਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਇਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦੀ ਆਕ੍ਰਿਤੀ ਦਾ ਆਕਾਰ ਹੈ ਤਰਤੀਬ ਦੀ ਕਿਸਮ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਆਕਾਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਇੱਕ ਠੀਕ um ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਆਕਾਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਟ੍ਰੈਟਾ ਗਿਟਰ ਨਹੀਂ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਆਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਇਸ ਜਗ੍ਹਾ 'ਤੇ ਇੱਕ ਐਟਮ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੀਥੇਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਆਕਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਦਾ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਪਰ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੱਸਣ ਲਈ ਰੇਜ਼ੀਓ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ। n ਇਕੱਲੇ ਪਾਸ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਐਟਮ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੱਸਣੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਲਈ ਆਕਾਰ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਚਿਹਰਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੂਜਾ ਹੈ ਚਿਹਰਾ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚਿਹਰਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਆਕਾਰ ਹੈ ਹੁਣ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਹ um ਹੈ ਫਿਰ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਕੀ ਹੈ ਕੋਣ 107 ਡਿਗਰੀ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਸੀ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿੱਥੋਂ ਤੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਚਾਰ ਖੇਤਰਾਂ ਦਾ ਸਬੰਧ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਚਾਰ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਤਰਤੀਬ ਦੇਣ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਦੁਆਰਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਕਿ ਕੋਣ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਹੈ ਇਹ ਠੀਕ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਨੌਂ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਡਿਗਰੀ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਲਈ ਹੈ ਠੀਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਜੋ ਕਿ ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਲਈ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕੋਣ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਵੇਖੋ ਗਏ ਹੇਠਲੇ ਕੋਣ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾਵੇ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਕਿ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੀ ਅੰਤਰ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ y ou ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ch4 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਬੰਧਨ ਚਾਰ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਸਾਰੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਹਨ ਤਿੰਨ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ um the ਆਇਤਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਦੁਆਰਾ ਲਏ ਗਏ ਆਇਤਨ ਦੁਆਰਾ ਲਏ ਗਏ ਵਾਲੀਅਮ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ah ਵਿੱਚ ਕੀ ਅੰਤਰ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਬਿੰਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਗ੍ਰਹਿਣ ਕੀਤੇ ਵਾਲੀਅਮ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵੱਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਗੁਣਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ um ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਠੀਕ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਜੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੂਜਾ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਫੈਲਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਪਤਲਾ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਤਲਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਇਸ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਇੱਕ ਲਿੰਕ ਹੈ ਇਹ ਐਟਮ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਇਹ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਸਿਰਫ਼ ਇਸਦੇ ਆਪਣੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਐਟਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਐਟਮ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇਹ ਠੀਕ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਦੂਰ ਨਹੀਂ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਜਾਂ ਸਾਂਝਾ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਂਝਾ ਨਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਅਸ um ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹੈ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਉਲਟ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਲਈ ਕੋਈ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੀ ਇੱਕ um ਦੀ ਖਾਲੀ ਮਾਤਰਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਰ ਜਗ੍ਹਾ ਜਾਣ ਲਈ ਸੁਤੰਤਰ ਹੈ ਇਹ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਫੈਲਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਜਗ੍ਹਾ ਲੈਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਵੀ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪਾਸ ਵਾਂਗ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਐਟਮ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨੂੰ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇਹ ਬੰਧਨ ਵਾਲਾ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਥਾਂ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ

ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਥਾਂ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਧੱਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹਨ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਧੱਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕੋਣ ਘੱਟ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਠੀਕ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆ ਕੋਣ ਠੀਕ ਹੈ ਕੋਣ 107 ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਠੀਕ ਹੈ ਕੋਣ 109.5 ਨੂੰ ਹੈ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ ਠੀਕ ਨੂੰ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸਾਰੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਠੀਕ ਹੈ um ਤਿੰਨ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ
ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਵਧੇਰੇ ਥਾਂ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਠੀਕ ਬੰਧਨ ਜੋੜੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿਚ ਵੱਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬੰਧਨ ਜੋੜੀ ਜੋੜੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿਚ ਕਿਹੜਾ ਵੱਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਚੋੜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਬੰਧਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਠੀਕ ਹੈ ਬੰਧਨ ਪਾਸ ਜੇ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿਚ ਘੱਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬੰਧਨ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪਾਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿਚ ਅਜੇ ਵੀ ਉੱਚਾ ਹੈ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਬੰਬ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਘਟਦਾ ਹੈ ਇਹ ਘਟਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿਚ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਇਕੱਲੀ ਜੋੜੀ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਧੱਕਦਾ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਜੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਚਾਰ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਪ੍ਰਬੰਧ ਲਈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਕੋਣ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਧੱਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ q ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਦੇ ਲੁਕਵੇਂ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਾਰ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਪਸ਼ਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਅੰਤਰ ਠੀਕ ਹੈ ਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਅਤੇ ਇਕੱਲੇ ਪੈਰਾਬੋਲਸ ਦੁਆਰਾ ਗ੍ਰਹਿਣ ਕੀਤੀ ਗਈ ਆਇਤਨ ਜਿਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕੋਈ ਸ਼ਕਲ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਨੁਮਾਨਿਤ ਮੁੱਲ ਅਤੇ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਮੁੱਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਦੇ ਅੰਤਰ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵੇਖੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਠੀਕ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਉੱਤੇ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ he lone pair lone pair repulsion ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਤੇ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਪਏ ਹੋਏ ਹਨ,
ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਕਿੰਨੀ ਹੈ ਉੱਥੇ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਦੇ ਜੋੜੇ ਤੀਜੇ ਪੈਰਾ ਬੰਬਾ ਪੈਕ ਚਾਰ ਹਿੱਸੇ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਚਾਰ ਜੋੜਿਆਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਕੀ ਹੈ ਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋੜ ਬਣਤਰ ਕੋਣੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਣੂ ਦੀ ਮੋੜ ਜਾਂ ਕੋਣੀ ਸ਼ਕਲ ਇੱਕ ਕੋਣੀ ਸ਼ਕਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਣੀ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਪਤਾ ਚੱਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਚਾਰ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਕੋਣ ਹੈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਚਾਰ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਕੋਣ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਕੋਣ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਪਾਏ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਕੋਣ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਜੇ ਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਪਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ e lone pair lone pair repulsion ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਠੀਕ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਨੂੰ ਧੱਕਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਬੱਡਡ um ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਨੂੰ ਧੱਕਦਾ ਹੈ com ਨੇੜੇ ਆਉਣ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕੋਣ 104.5 ਡਿਗਰੀ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਠੀਕ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਕੋਣ 104.5 ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਅਮੋਨੀਆ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਰਿਸ਼ਤਾ ਹੈ, ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਖੇਤਰਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਚਾਰ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਆਮ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਅਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਤਾਂ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਕੋਣ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਾਰਾਂ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਠੀਕ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਤੋਂ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ n ਦੀ ਸਾਰਣੀ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਖੇਤਰਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਵਿਵਸਥਾ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਖੇਤਰਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਆਕਾਰ ਰੇਖਿਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਸ਼ਕਲ ਰੇਖਿਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਤਿੰਨ ਖੇਤਰ ਹਨ ਤਾਂ ਆਕਾਰ ਤਿਕੋਣੀ ਪਲਨਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਖੇਤਰ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਚਾਰ ਖੇਤਰ ਫਿਰ ਆਕਾਰ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫਾਈ ਓਕੇ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ਕਲ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਦੁਆਰਾ ਤਿਕੋਣੀ ਹੈ ਠੀਕ ਕੀ ਹੈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਥੋੜ੍ਹੀ ਦੇਰ ਬਾਅਦ ਦੇਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਛੇ ਖੇਤਰ ਹਨ ਤਾਂ ਆਕਾਰ ਅਸਟੈਡਰਲ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕਿਸਮਾਂ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਘਣਤਾ ਦੇ ਦੇ ਖੇਤਰ ਹਨ, ਆਕਾਰ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਹੈ ਜਾਂ ਅਣੂ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਰੇਖਿਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਤਿੰਨ ਖੇਤਰ ਹਨ ਤਾਂ ਆਕਾਰ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਪਲਨਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਚਾਰ ਖੇਤਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੰਜ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਕਾਰ ਸੰਭਵ ਹੈ OK ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਪੰਜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਖੇਤਰਾਂ 'ਤੇ um Five ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦੇ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਕਿ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਪੰਜ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਇਸ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਓਕੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਪਾਈ ਪੈਰਾਮੀਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਠੀਕ ਐਟਮ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਅਣੂ pf ਓਕੇ ਫਾਈ ਸੈਂਟਰਲ ਐਟਮ ਲੈ ਲਓ ਪਾਸ ਪੈਸ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਫਾਈ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੇਂਦਰੀ ਫਾਸਫੋਰਸ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਪਤਲੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਪੰਜ ਜੋੜੇ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਪੰਜ ਖੇਤਰ ਠੀਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਇੱਕ ਹੈ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਇਹ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪੈਮਰ ਸ਼ਕਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪੈਡਲ ਮੈਟਲ ਸ਼ਕਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤਿੰਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਟੀ hree ਨੂੰ ਭੁੱਲੋ ਸਮਤਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਭੁੱਲੋ ਸਮਤਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਠੀਕ ਭੁੱਲੋ ਤਲ ਵਾਂਗ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਠੀਕ ਧੁਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਵਿਵਸਥਾ ਦਾ ਇੱਕ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਿੰਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਪਲਾਨਰ ਵਿੱਚ ਹਨ ਦੂਜੇ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 120 ਹੈ ਡਿਗਰੀ
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ 120 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਇਸ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 90 ਡਿਗਰੀ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਕਿਸਮ ਦੇ ਕੋਣ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਪੰਜ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਠੀਕ ਹੈ ਕੋਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਬੰਧ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਠੀਕ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ um ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਰਜਾ ਵਧੇਰੇ ਠੀਕ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਘਣਤਾ ਦੇ ਫਾਈ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਵਰਗਾਕਾਰ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਆਕਾਰ ਵਰਗਾਕਾਰ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਆਕਾਰ ਨੂੰ ਵੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਚਾਰ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ um ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਜੋ ਕਿ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵੀ ਆਇਰਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵੀ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਇਸ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਫਿਰ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਹੀ ਢਾਂਚਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਿਹੜਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਬੰਧਾਂ ਦੇ ਉਰਜਾ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਥੋੜ੍ਹਾ ਘੱਟ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹਨ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਫਾਈ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਠੀਕ ਹਨ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਈਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਸਿਰਫ ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਫਾਈ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਅਨੁਕੂਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਰਗ ਪੈਰਾਮੀਟਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸ ਵਿਵਸਥਾ ਦੀ ਉਰਜਾ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਥੋੜ੍ਹੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਕਈ ਅਣੂ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਦਾ e ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਕੋਲ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਪੰਜ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਪੰਜ ਖੇਤਰ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ 6 ਬਾਰੇ ਕੀ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ 6 ਖੇਤਰ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਅਸਟਰੁਜ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਹੈ ਅਸਟਰੁਜ ਆਕਾਰ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਅਸਟਰੁਜ ਆਕਾਰ ਹੈ ਇਹ ਅਸਟਰੁਜ ਆਕਾਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਜੋ ਛੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਛੇ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਅਸਟਰੋਡਲ ਓਕੇ ਦੀ ਇੱਕ ਆਹ ਆਕਾਰ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ um ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਛੇ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸ ਠੀਕ ਹੈ ਹੋਰ ਕੋਈ ਹੋਰ ਵਿਵਸਥਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ um ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਅਵਸਥਾ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਨੁਕੂਲ ਇਸ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਛੇ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਚਾਰ ਪਰਮਾਣੂ ਠੀਕ ਹਨ ਇਹ ਚਾਰ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਹ ਦੇ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਹਨ e axial ਸਥਿਤੀਆਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਅਣੂ ਵੇਖੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਣੂ ਸਲਫਰ ਟੈਟਰਾਫਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਹੁਣ ਪਹਿਲਾ ਕੰਮ ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਬਿੰਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ ਸਲਫਰ ਵਿੱਚ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਹੈ ਛੇ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਸੱਤ ਸੱਤ ਫਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 32 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਕਿੰਨੇ ਆਹ ਠੀਕ ਹੈ ਮਾਫ ਕਰਨਾ 34 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 34 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ 34 ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਲਗਭਗ ਰੇਖਾਗਣਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਰ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਕੇਂਦਰੀ ਗੰਧਕ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਉਮ ਚਾਰ ਫਲੋਰਾਈਨ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਬਾਂਡ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ ਤਾਂ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅੱਠ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਚਲੇ ਗਏ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਇੱਕ 26 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਜੇਕਰ 76 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ 6 ਪਲੱਸ 6 ਪਲੱਸ 18 ਪਲੱਸ 6 ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ 24 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਚਲੇ ਗਏ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਘਟਾਓ 24 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਜੋੜ ਦਿੱਤੇ ਜਾਣ ਤਾਂ ਜੋ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ah ਭਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜੋੜਿਆ ਜਾਵੇ। ਉਹ um ਥਰਮਲ ਐਟਮ ਦਾ octet ਬਾਕੀ ਬਚਿਆ ਖੱਬੇ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਹੀ ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਬਿੰਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ um ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਹਾਲਾਂਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ octet ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਖਿਆ ਤੋਂ ਵੱਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਵੀ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਉਪਲਬਧ ਹਨ, ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੁਣ ਤੱਕ ਬਲਾਕ ਦੇ ਕਿੰਨੇ ਜੋੜੇ ਹਨ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦੱਸਣ ਲਈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਨੂੰ ਦੇਖਣਾ ਪਵੇਗਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਜੋੜੇ ਜਾਂ ਖੇਤਰਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਚਾਰ ਥੰਪਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਇੱਕ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਖੇਤਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਫਾਈ ਖੇਤਰ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਫਾਈ ਖੇਤਰ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਵਿਵਸਥਾ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਏਹ ਟ੍ਰਾਈਗੋਨਲ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਫਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇਵਾਂ ਨੂੰ ਭੁੱਲੋਂ ਵਿੱਚ $ria1$ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਭੁੱਲੋਂ ਪੁਜੀਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ ਰੱਖੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸ ਮਾਡਲ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ਸਮਝਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੇਂਦਰੀ ਸਲਫਰ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਚਾਰ ਪੰਜ ਖੇਤਰ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਗੰਧਕ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਫਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹਨ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰੀਏ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇਕੱਲੇ ਪੈਰਾਬੋਲਿਕ ਜਵਾਬ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੋ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਭੁੱਲੋਂ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਭੁੱਲੋਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਫਲੋਰਾਈਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਫਲੋਰਾਈਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਫਲੋਰਾਈਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਫਲੋਰਾਈਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਤੁਸੀਂ ਭੁੱਲੋਂ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਭੁੱਲੋਂ ਸਮਤਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਭੁੱਲੋਂ ਸਮਤਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਿਕੋਣੀ ਮੇਰਾ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਇਹ ਭੁੱਲੋਂ ਸਮਤਲ ਇਸਲਈ ਦੋ ਫਲੋਰਾਈਨ ਦੇ ਫਲੋਰਾਈਨ ਬਾਕੀ ਇੱਕ ਵੱਡੀ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਰੱਖੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਭੁੱਲੋਂ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਸਲ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਅੰਦਰ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣ ਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਗੰਧਕ ਵਰਗੀ ਬਣਤਰ ਖਿੱਚ ਸਕੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚ ਸਕੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਫਲੋਰਾਈਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਅਤੇ ਫਲੋਰਾਈਨ ਅਤੇ ਫਲੋਰੀਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇੱਥੇ ਦੋ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸੈਕਟਰ ਵਿੱਚ ਲੈਨ ਜੋੜਾ ਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਉਮ ਲੈਨ ਜੋੜਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਲੈਨ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਇਸਨੂੰ ਲੈਨ ਜੋੜਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡਾ ਲੈਨ ਜੋੜਾ ਇਸ ਵਿੱਚ ਭੁੱਲੋਂ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਮੰਰਚਨਾ ਕਰੋ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੋ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਣਤਰਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ um ਅਸਲ ਆਹ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ ਜਾਂ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਕੀ ਹੈ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖੋ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਓ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਜੋ ਭੁੱਲੋਂ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਇਸ ਨੂੰ ਕੀ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿਚਕਾਰ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਹੈ ਕਿ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਉੱਥੇ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੁਆਰਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਰਿਪਲੇ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ 90 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ a 90 ਠੀਕ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇਸ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲਡ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਫਲੋਰੀਨ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਫਲੋਰੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਭੁੱਲੋਂ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 2 90 ਡਿਗਰੀ ਰਿਪੁਲਸ਼ਨ ਹੋਣਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ 90 ਡਿਗਰੀ ਵਿਅਕਤੀਆਂ ਦੀ ਕਿੰਨੀ ਗਿਣਤੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਵਰਗ ਹੈ uh ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ। ਹੁਣ ਇਹ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇਸ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦਾ ਅਨੁਭਵ ਕਰਦਾ ਹੈ s 390 ਡਿਗਰੀ um repulsion ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ 390 ਡਿਗਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਦੋ ਨੱਥੇ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਨੱਥੇ ਡਿਗਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਦੋ ਨੱਥੇ ਡਿਗਰੀ

ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਚੁਣਨਾ ਪਏਗਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਜਾਂ ਪਸੰਦੀਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਇੱਕ ਅਨੁਕੂਲ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ 290 ਡਿਗਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ 390 ਡਿਗਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਧੇਰੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਇੱਥੇ ਤੁਲਨਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੱਟ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਅਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਹੁਣ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਕੀ ਹੈ m ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਦੋ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਹ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਸੇ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ ਫਲੋਰਾਈਡ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਬਣਤਰ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਿਹੜੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਣੂ ਦੀ ਸਹੀ ਸ਼ਕਲ ਕੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਣੂ ਦੀ ਸਹੀ ਸਹੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ 290 ਡਿਗਰੀ ਵਿਅਕਤੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ 90 ਡਿਗਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਹਨ ਇਹ ਸਹੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਅੱਖਰ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ਕਲ um ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ, ਫਿਰ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਨੂੰ seesaw see saw ਸ਼ੇਪ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਕਾਰ seesaw ਵਿਵਸਥਾ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ seesaw ਠੀਕ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਇਹਨਾਂ ਫਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਇਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ Okay vr f3 ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਣੂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਏਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਬੋਰਾਨ ਬੋਰੇਨ ਦੀ ਬੋਮਿਨ ਦੀ ਇੱਕ ਵੈਲੈਂਸ ਹੋਵੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸੱਤ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਸੱਤ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ 2128 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਕਿ ਛੇ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋਣ ਤਾਂ ਛੇ ਘਟਾਓ ਬਾਈ ਬਾਈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰ ਸਕੋ। m ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤਾਂ 18s ਚਲੇ ਗਏ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਹੁਣ ਇਹ brf3 ਲਈ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਹੈ ਹੁਣ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਕੀ ਹੈ ਹੁਣ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਹਨ ਜੋੜੇ ਇਹ ਇਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਹ ਇਕ ਹੋਰ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਦੋਖੇ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਕਿੰਨੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਠੀਕ ਪੰਜ ਜੋੜੇ ਠੀਕ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਪੰਜ ਜੋੜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਪੰਜ ਜੋੜੇ ਭਾਵ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਪੰਜ ਖੇਤਰ ਪੰਜ ਖੇਤਰਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਦੁਆਰਾ ਕਲੰਕ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੋਮਿਨ ਏਹ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰੀ 'ਤੇ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤਿੰਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਦੇ ਦੋ ਪ੍ਰਵਾਹ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ। ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਪੰਜ ਖੇਤਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਤੁਸੀਂ ਪੰਜ ਖੇਤਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ uh ਆਕਾਰ ਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਇਪਾਈਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਅਨੁਮਾਨਿਤ ਬਣਤਰ ਖਿੱਚੋ ਜੋ ਬੀ ਹੈ ਇਹ ਦੇਖਣ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੇ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਢਾਂਚਾ ਕੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਭੁੱਲੇ ਸਮਤਲ 'ਤੇ ਦੋਵੇਂ ਇਕੱਲੇ ਪਾਸ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇੱਥੇ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਧੁਰੀ ਅਹੁਦਿਆਂ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਬੰਧ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਭੁੱਲੇ ਪੁਜ਼ੀਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਤਿਕੋਣੀ ਪਾਈ ਪੈਰਾਮੀਟਰ ਦੀਆਂ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਭੁੱਲੇ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਇਕ ਹੋਰ ਇਕੱਲਾ ਹੈ ਜੋੜਾ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਨੂੰ ਬੰਧਨ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਅਨੁਭਵੀ um ਨੂੰ ਵੇਖਣਾ ਪਏਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹਾਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਦੋ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲਡ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਨੱਬੇ ਦੇ ਨੱਬੇ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦੇ ਦੋ ਨੱਬੇ ਡਿਗਰੀ ਰਿਪਲਸ਼ਨ ਹਨ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਬੰਧਨ ਐਲ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲਡ ਹੈ ਇਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਇਸ ਲਈ ਕੋਣ ah 90 ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਲਈ ਤਿੰਨ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਲਈ c ਇਸ ਲਈ ਛੇ ਨੱਬੇ ਡਿਗਰੀ ਰਿਪਲਸ਼ਨ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇਸ ਫਲੋਰਾਈਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੁਆਰਾ 290 ਡਿਗਰੀ ਇਸ ਲਈ ਰਿਪਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੁਆਰਾ ਰਿਪਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਨੱਬੇ ਡਿਗਰੀ ਠੀਕ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਨੱਬੇ ਡਿਗਰੀ ਹਨ ਇੱਥੇ 690 ਡਿਗਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ 90 ਡਿਗਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਘੱਟ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਹੈ ਹੁਣ ਆਕਾਰ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਆਕਾਰ ਟੀ ਆਕਾਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟੀ ਆਕਾਰ ਹੈ ਉਮ ਠੀਕ ਹੈ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਿੰਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ 'ਤੇ ਆਧਾਰਿਤ ਅਣੂ ਇਕੱਲੇ ਪਾਸ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਨਾਲ ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ brf3 ਦੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਕੱਲੇ ਤੋਂ ਇਕੱਲੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਆਧਾਰਿਤ ਹੈ ਜੋੜਾ ਹੋਰ ਵਾਲੀਅਮ ਚਾਹੁੰਦਾ ਸੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦੇ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਸਥਾਨ ਭੁੱਲੇ ਸਮਤਲ ਉੱਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰਨਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਭੁੱਲੇ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਐਟਮ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਣ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ 120 ਡਿਗਰੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਦੂਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਸਲ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦਾ ਕੋਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਭੁੱਲੇ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ brf3 ਦੀ ਸ਼ਕਲ ਟੀ-ਆਕਾਰ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ ਆਕਾਰ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਠੀਕ ਦਿਸਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸ 'ਤੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਕ ਟਰਮੀਨਲ ਹੈ ਇਹ ਇਕ ਹੋਰ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ ਹੈ ਇਹ ਇਕ ਹੋਰ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ ਹੈ ਇਹ ਇਕ ਮੱਧ ਐਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਪੰਨਵਾਦ