

ਗੁੱਡ ਮਾਰਨਿੰਗ ਕੌਲੂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਪੱਤੇ ਬਿੰਦੂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ ਜਦੋਂ um ਪੱਤੇ ਬਿੰਦੀ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਕਣਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਬਿੰਦੂ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਕਣਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਹਰੇਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਿੰਦੀ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਲਹਿਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰੋਗੇ ਕੁਆਂਟਮ ਮਕੈਨਿਕਸ ਵਿੱਚ ਪੜ੍ਹ ਰਹੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪੱਤਿਆਂ ਦੇ ਬਿੰਦੂ ਬਣਤਰਾਂ ਬਾਰੇ ਹੋਰ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇੱਕ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਓਜ਼ੋਨ o3 ਇਹ o2 ਦਾ ਇੱਕ ਐਲੋਟੋਪ ਹੈ ਜੋ o3 ਦੇ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿਚ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਮਾਤਰਾ ਵਿਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿਚ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਵਿਚ ਇਹ ਸਾਡੇ ਲਈ ਚੰਗਾ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਹੇਠਲੇ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿਚ ਇਹ ਸਾਡੇ ਲਈ ਮਾੜਾ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ? o3 ਦੀ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਲਈ ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਬਿੰਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਸਕੋ ਤਾਂ ਕਿ ਆਮ ਵਾਂਗ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇ ਕਿ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਕਿੰਨੀ ਹੈ ਤਾਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਰਾਬਰ ਟੀ. o ਹਰ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ um ਤਿੰਨ ਜੋ ਛੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ 18 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਤਾਂ 18 ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਫਿਰ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਨਾ, ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਹੀ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਕਿਸਮ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਵਾਹ ਵਾਹ, ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਉਸ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬੌਂਡ ਖਿੱਚੋ, ਫਿਰ ਇਹ ਦੋ ਸਿੰਗਲ ਬੌਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਖਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਕੁੱਲ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਸ ਲਈ ਘਟਾਓ ਚਾਰ ਬਾਕੀ ਬਚੇ 14 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਇਹਨਾਂ 14 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੰਡਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵੇਖੀਏ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਲੰਬੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਖਪਤ ਕੀਤੀ ਹੈ ਬਾਕੀ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਥਰਮਲ ਐਟਮ ਇਹ ਦੋ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ ਹਨ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅੱਠ ਵਾਰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤਾ ਹੈ t ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਨੂੰ ਦਿੱਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ um um ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇਖੋ ਜੋ ਕਿ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਸੀ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਗਿਣੇ ਗਏ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਛੇ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਹਨ ਜੋੜੇ ਜੋ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਾ

ਇਸ ਲਈ ਮਤਲਬ 12 6 ਪਲੱਸ 6 12 ਪਲੱਸ 2 14 ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੋ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਲਈ um 14 ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ 16 ਹੈ ਇਹ 18 ਹੈ ਤਾਂ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ 18 ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਉਸ ਨੂੰ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਸ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਪਹਿਲਾਂ ਗਿਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਸੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ um ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ um ਸਾਰੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੇ um octet ਪੂਰਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ, ਇਹ ਕੇਵਲ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ ਹੀ um octet ਪੂਰਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅੱਠ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਉਸ ਥਰਮਲ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇੱਥੇ ਦੋ ਹਨ ਦੋ ਇੱਥੇ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ um ਉੱਤੇ ਪਏ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਐਟਮ ਟਾਵਰ ds ਉਹ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਡਰਾਇੰਗ ਕਰਕੇ ਕਰ ਸਕੋ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ o ਡਬਲ ਬੌਂਡ o ਫਿਰ ਸਿੰਗਲ ਬੌਂਡ ਸਿੰਗਲ ਬੌਂਡ ਲਿਖ ਸਕੋ ਤਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ um ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ ਬਾਕੀ ਬਚਿਆ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਦੋ ਹੋਰ ਜੋੜੇ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖੋ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਗਿਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅੱਠ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਦੋ ਦੋ ਅੱਠ ਹੁਣ ਲਗਭਗ ਇਹ ਇੱਕ ਅੱਠ ਇਸ ਬਾਰੇ ਅੱਠ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਰਵੋਤਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਲ ਜੀਵਤ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਛੁੱਟੀ ਦਾ ਢਾਂਚਾ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਪੱਤੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲੀਵ ਇਜ਼ ਡੈੱਟ ਬਣਤਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਲੀਵ ਸਟ੍ਰਕਚਰਜ਼ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਹੁਣ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਉਮ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਪਏ ਐਟਮ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇਕਲੱਤਾ ਜੋੜਾ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵਾਲੇ ਐਟਮ ਲਈ ਵੀ ਅਜਿਹਾ ਹੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ um ਦੇ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਵੀ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕੰਮ ਵਿੱਚ ਉਬਲ ਬੌਂਡ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ah ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ o o ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਡਬਲ ਬੌਂਡ o ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਨੂੰ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸੱਤ ਹਨ। ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਹਰ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਅੱਠ ਹੈ ਇੱਥੇ ਅੱਠ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਅੱਠ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਬਣਤਰਾਂ ਜੋ ਬਣਤਰ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਹੈ a ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਹੈ b ਦੋਵੇਂ ਬਣਤਰ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਹੀ ਲੀਵ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ o3 ਲਈ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸੰਬੋਧਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਣਤਰ ਸਿਰਫ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਵੰਡ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਲਈ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਢਾਂਚੇ ਲਈ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਧਿਕਾਰ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਉਸ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਸ ਅਨੁਸਾਰ ਬਾਂਡ ਪੈਟਰਨ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਣਤਰ ਸਿਰਫ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਵੰਡ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪਰ ਉਹ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਵੰਡ ਬਦਲੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਪੈਟਰਨ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਉਹ ਲੇਵੀ ਬਣਤਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਭਾਗ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਟ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਕਹਿਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਣਤਰ ਸਹੀ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਢਾਂਚੇ ਹਨ ਪਰ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਹ ਇੱਕ ਤਾਂ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਡਬਲ ਪੁਆਇੰਟਡ ਐਰੇਜ਼ ਡਬਲ ਪੁਆਇੰਟਡ ਐਰੇ ਜਾਂ ਡਬਲ ਹੈਂਡਡ ਐਰੇਜ਼ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਏ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਣਤਰ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਅਤੇ ਜੋ ਸਿਰਫ ਵੰਡ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੇ ਹਨ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜਿਸ ਨੂੰ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਤੀਰ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਡਬਲ ਹੈਂਡਡ ਡਬਲ ਹੈਂਡਡ ਜਾਂ ਡਬਲ ਪੁਆਇੰਟਡ ਐਰੇਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਠੀਕ ਹਾਂ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਉਸ ਲਈ ਸਹੀ ਢਾਂਚਾ ਹੈ? o3 ਜਾਂ ਇਹ ਸਹੀ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਸਹੀ ਢਾਂਚਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਹੈਰਾਨੀ ਦੀ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਸਲ ਢਾਂਚਾ ਕੀ ਹੈ? ਇਹ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਣ ਲਈ ਕਿ ਅਸਲ ਬਣਤਰ um ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਭਾਗਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਤ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ a ਅਤੇ b ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਦੇਣ ਲਈ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਤ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਤ ਬਣਤਰ ਠੀਕ ਹੈ। um ਇੱਕ ਬਿੰਦੀ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਿੰਦੀ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬਿੰਦੀ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਅੰਸ਼ਕ ਬੰਧਨ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਅੰਸ਼ਕ ਬੰਧਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਹ ਦੋ ਇਹ ਦੋ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਢਾਂਚਿਆਂ ਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ a ਅਤੇ b ਵੀ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਜਿਹੇ ਹਨ ਜੋ ਹਨ ਇਹ ਅਜਿਹੇ ah ਬਣਤਰ ਹਨ ਜੋ ਕਾਲਪਨਿਕ ਬਣਤਰ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕਲਪਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਬਣਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਵੀ ਢਾਂਚਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਦੇ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਸੀ, ਸਮੁੰਦਰ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਇਸਦੇ ਏ.ਸੀ. tua1 structure ਇਸਦੀ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਗੁੰਜਣਾ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਬਣਤਰਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਤ ਬਣਤਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸੰਕਲਪ ਗੁੰਜ ਜਾਂ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਬਣਤਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪੱਧਰ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਉਹ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਹ ਅਸਲ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਸਹੀ ਵੰਗ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ o3 ਦੀ ਵਾਸਤਵਿਕ ਜ਼ਮੀਨੀ ਸਥਿਤੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸਾਈਡ ਦੀ ਵਾਸਤਵਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸਥਿਤੀ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ

ਇੱਕ um ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸਨੂੰ ਠੀਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇ uh ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਜੇ ਉਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਬਿਹਤਰ ਵਿਆਖਿਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਦੂਰੀਆਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਚਾਨਕ ਕੀ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਸੀ o ਤਿੰਨ ਜਾਂ ਤਿੰਨ ਲਈ ਓਵਰ ਦੂਰੀ 128 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਸਲ ਆਮ ਵੇਲਵੇ ਬਾਂਡ ਦੂਰੀ ਨੂੰ 148 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਆਮ ਤੋਂ ਦੁੱਗਣੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਸਮਝਦੇ ਹੋ e ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ 121 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਹੁਣ o3 ਵਿੱਚ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉੱਤਮ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਓਵਰਬਾਉਂਡ ਦੂਰੀ 128 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਜੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮੁੱਲਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੈ ਜੇ ਸੰਕਲਪ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਾਂਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਡੇਢ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ 1.5 ਹੈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ 1.5 ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸਦੀ ਦੂਰੀ ਉੱਤੇ ਦੂਰੀ 128 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਇਹ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਮੈਂ o3 ਲਈ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਬਣਤਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਜਿੱਥੇ ਤੱਕ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਦਾ ਸਬੰਧ ਹੈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਣਤਰ ਸਹੀ ਹਨ ਪਰ o ਤਿੰਨ ਦੀ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇੱਕ ਮੋੜ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋੜ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸਦੀ ਬਣਤਰ ਹੁਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦੀ ਅਸਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪੱਤੇ ਖਿੱਚ ਕੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਬਣਤਰ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇਹ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਲਿੰਕ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਕਿੱਥੇ ਸਥਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਪੈਟਰਨ ਕੀ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਸ ਅਣੂ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਕੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ 4 ਘਟਾਓ ਚਾ b ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਪੱਤੇ ਖਿੱਚ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਾਹਰ ਆਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦਾ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਇਸ ਟੈਟਰਾਫਲੋਰੋਬੋਰੇਟ ਦਾ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਅਣੂ ਹੈ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਸਰਕਟ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਛੁੱਟੀ ਦੀ ਬਣਤਰ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਦੱਸਦੀ ਕਿ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਬਾਰੇ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਪਰਮਾਣੂ ਕਿਵੇਂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਕਿੱਥੇ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਕਿੱਥੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਪੈਟਰਨ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇੰਨੀਆਂ ਗੁੰਜਣੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇ ਨਾਲ um ਨੂੰ ਵੀ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ no3 minus no3 minus ਲਈ ਕੁਝ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ ਆਮ ਵਾਂਗ ਤੁਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ n ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਸਾਨੂੰ 1 ਘਟਾਓ 1 ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ 1 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਨਾ ਪਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਪਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਵੀ ਕਿਸੇ ਸਪੀਸੀਜ਼ 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘੱਟ ਠੀਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਸਲ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ no3 ਘਟਾਓ ਠੀਕ ਮਾਇਨਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕੁੱਲ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਵਾਂਗ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ 5 ਪਲੱਸ 3 ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਵਾਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ 6 ਹੈ ਪਲੱਸ 1 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜੇ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਹੈ 21 ਤਾਂ ਹਾਂ 18 19 ਤਾਂ 24 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ

ਇਸ ਲਈ 24 ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਿਕਲੇ ਜੇ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ no3 ਘਟਾਓ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬਣਤਰ um ਨੂੰ ਆਮ ਵਾਂਗ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਛੇ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਲਿਖਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਛੇ ਘਟਾਓ ਛੇ ਇਹ ਇੰਨੇ ਅਠਾਰਾਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਵੇਟਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਟਰਮੀਨਲ um ਐਟਮਾਂ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖੋਗੇ ਜਿਵੇਂ ਹੁਣ ਛੇ ਛੇ ਅਠਾਰਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਅੱਠ ਚੁਣੇ ਗਏ ਹਨ। ਰੈਂਸ ਖਤਮ ਹੋ ਗਏ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਦੇਣਾ ਪਵੇਗਾ um ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੇ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਇਸ ਨੇ ਓਕਟੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਓ ਓਕੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਦੇਖੋ ਓ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਬਚੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੋਇਆ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਮੁੱਚੀ ਪਾਉਣੀ ਪਵੇਗੀ। ਚਾਰਜ ਘਟਾਓ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਠੀਕ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਵੀ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਓਕਟੇਟ ਦੇਣ ਲਈ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਵੀ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ok ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਢਾਂਚਿਆਂ ਨੂੰ no3 ਮਾਇਨਸ ਲਈ ਠੀਕ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਟ ਸਟਰਕਚਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਡਬਲ ਪੁਆਇੰਟਡ ਐਰੋਜ਼ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਕੁਝ ਬਣਤਰ ਹਨ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ance ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਇਹ ਹੈ ਜੇ ਇੱਕ ਬਿੰਦੀ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਜਾਂ ਇੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਠੀਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਰੇ ਤਿੰਨ ਢਾਂਚੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ no3 ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਅਸਲ ਜ਼ਮੀਨੀ ਸਥਿਤੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਣਤਰ ਗੁੰਜਣਾ ਢਾਂਚਾ ਜਾਂ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਢਾਂਚਾ ਜਾਂ ਕਾਲਪਨਿਕ ਢਾਂਚਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਡਿਜ਼ਾਈਨ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਅਸਲ ਬਣਤਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਲਪਨਿਕ ਬਣਤਰ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਕਦੇ ਵੀ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਮੇਂ ਬਿਨਾਂ ਤਿੰਨ ਮਾਇਨਸ ਲਈ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਸੀ ਪਰ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਉਸੇ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਅਸਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਹੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੁਆਂਟਮ ਮਕੈਨਿਕਸ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਜੇ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ no3 ਘਟਾਓ ਦੀ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਹੈ um ਇਸ ਬਣਤਰ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ ਇਸ ਬਣਤਰ ਦਾ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਇਸ ਬਣਤਰ ਦਾ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਇਸ ਬਣਤਰ ਦਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ um ਨੈਟ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਉਰਜਾ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਯੋਗਦਾਨ ਦੇਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਕਿੰਨਾ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜੇ ਅਸਲ um ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਸਾਰੀਆਂ ਗੁੰਜਣਾ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਬਰਾਬਰ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕੁਝ ਵੱਧ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾ ਰਹੇ ਹਨ ਕੁਝ ਘੱਟ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾ ਰਹੇ ਹਨ ਪਰ ਉਹ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਹੱਦ ਤੱਕ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾ ਰਹੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਿਆਂ ਕੋਈ ਵੀ ਕੁਆਂਟਮ ਮਕੈਨਿਕਸ ਤੋਂ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਅਸਲ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲੇ ਢਾਂਚੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਹੈ ਅਸਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਜ਼ਮੀਨੀ ਸਥਿਤੀ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਲਾਏ ਗਏ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਜਾਂ ਔਸਤ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੇ ਬਾਂਡ ਸੈਸਰ ਔਸਤ ਹੈ ਇਹ ਕੋਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਸੀ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਇੱਕ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੇਣਾ ਪਵੇਗਾ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਹਾਂ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਅਸਾਈਨ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਇੱਕ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ f c ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ, ਅਣ- ਸ਼ੇਅਰ ਕੀਤੇ ਜੋੜੇ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਘਟਾਓ ਬੰਧਨ ਜੋੜਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਘਟਾਓ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਥੇ ਲਓ ਕਿ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਕਿ ਪਰਮਾਣੂ ਦਾ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕੀ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ um ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਐਟਮ ਲਈ ਚਾਰਜ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਲੈਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਪੁਨਰ-ਵਿਵਸਥਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਵਧੇਰੇ ਠੀਕ ਹਾਂ ਜਿਆਦਾਤਰ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਅੰਦਰੂਨੀ ਕੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਨਹੀਂ ਹਾਂ ਜੇ ਬਰਕਰਾਰ ਹਨ ਜੇ ਅੰਦਰ ਪਏ ਹਨ ਉਹ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਹਨ ਪਰ ਅਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇ ਠੀਕ ਹਨ ਜੇ ਨਵੇਂ ਬਾਂਡਾਂ ਜਾਂ ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ ਕਲੀਵੇਜ

ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਵਿਚ ਮੌਜੂਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਅਣ-ਸ਼ੇਅਰਡ ਜੋੜਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਹੈ, ਇਕ ਠੀਕ ਨਹੀਂ, ਤਾਂ ਇਸ ਲਈ ਅਣਸ਼ੇਅਰਡ ਜੋੜਿਆਂ ਵਿਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਬੰਧਨ ਪਾਸ ਵਿਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਘਟਾਓ। ਠੀਕ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਜੋੜਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਹਰੇਕ ਬੱਠ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਦੋ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਬਾਂਡ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਖਿਆ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇੱਕ ਠੀਕ ਸੰਖਿਆ ਹੈ। ਬਾਂਡ ਦਾ ਤਿੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਛੇ ਛੇ ਨੂੰ ਦੋ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਿੰਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੁੱਲ ਇੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਮੁੱਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤਿੰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਰਸਮੀ ਖਰਚਿਆਂ ਲਈ ਕੁਝ ਗਣਨਾ ਹੁਣ ਇਹ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਗਣਨਾਵਾਂ ਦੀ ਕਿਸਮ ਤਾਂ ਹੀ ਲਾਗੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਬਾਂਡ ਸੁੱਧ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਬਾਂਡ ਹਨ ਠੀਕ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਹਿੱਸਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਾਂਝਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਵੰਡਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਰਧਾਰਤ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਉਸ ਖਾਸ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਸਥਿਤ ਹਨ ਸਿਰਫ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸ਼ਰਤਾਂ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਅਮੋਨੀਅਮ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੁਣ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਦੋ ਹਨ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬੀ ਗੈਸ ਸਿਰਫ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨਾਲ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਸਮਾਉਣ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ, ਪਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਤਾਂ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਦੋ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁਣ ਸਹੀ ਹਨ ਚਾਰਜ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਅਮੋਨੀਅਮ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਚਾਰਜ ਕਿੱਥੇ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜਾਂ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿਵੇਂ ਕਰੀਏ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਕੁਝ ਫਾਈ ਮਾਇਨਸ ਹੈ, ਉੱਥੇ ਅਣਵੰਡੇ ਮਾਰਗ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਘਟਾਓ ਸੰਖਿਆ $i - s$ ਨਹੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਕੋਈ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜਾਂ ਅਣ-ਵੰਡਿਆ ਹੋਇਆ ਜੋੜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਘਟਾਓ ਬੰਧਨ ਜੋੜਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਇਸ ਘਟਾਓ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੋ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਚਾਰ ਬਾਂਡ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਚਾਰ ਬੰਧਨ ਜੋੜਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਦੋ ਅੱਠ ਅੱਠ ਭਾਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਚਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਪਲੱਸ ਵਨ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਪਲੱਸ ਵਨ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇ ਰਸਮੀ ਖਰਚਿਆਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਵਿਧੀ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸੋਚ ਵਿੱਚ ਗਲਤ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗਲਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਹਿਣ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ ਕਹੋਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਵਾਂਗ ਇਹ ਉਲਝਣ ਪੈਦਾ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸਲ ਛੁੱਟੀ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ $no3$ ਮਾਇਨਸ ਲਈ ਵੇਖੀਏ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਪਾਇਆ ਕਿ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਛੱਡਣਾ ਬਿੰਬੂ ਬਣਤਰ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਥੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਸ ਉੱਤੇ ਇਹ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਘਟਾਓ ਹੈ ਕਿਵੇਂ ਸਮੁੱਚੇ ਚਾਰਜ ਘਟਾਓ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਬਾਹਰ

ਇਸ ਲਈ ਸਮੁੱਚਾ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ m ਸਮੇਸ਼ਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਕੁਝ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਰੇਕ ਐਟਮ ਲਈ um ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਹੁਣ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਉਸ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਲਈ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਸਮੁੱਚਾ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵੈਲੈਂਸ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਫਾਈ ਘਟਾਓ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਵਿਚ ਕੋਈ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਚਾਰ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਬਾਂਡ ਜੋ ਅੱਠ ਗੁਣਾ ਚਾਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਚਾਰ ਹਨ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਠੀਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਘਟਾਓ ਘਟਾਓ ਇਸ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਟਾਓ ਅਣਸ਼ੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਘਟਾਓ ਬੰਧਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਦੋ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਤਾਂ ਚਾਰ ਬਾਂਡ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਚਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਚਾਰ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਪਲੱਸ ਵਨ ਦਾ ਚਾਰਜ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਮਾਰੀ ਪਲੱਸ ਵਨ ਜੋ ਸਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਵਨ ਦਾ ਚਾਰਜ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੀਏ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਛੇ ਠੀਕ ਹੈ ਘਟਾਓ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਵਿਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਛੇ ਫਿਰ ਬੈਂਡਿੰਗ ਵਿਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੋ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਸਿਰਫ ਇਕ ਬੰਧਨ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰੋ ਤਾਂ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਠੀਕ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਤਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਛੇ ਛੇ ਬਰਾਬਰ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਲਈ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਦਾ ਛੇ ਘਟਾਓ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਚਾਰ ਚਾਰ ਘਟਾਓ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬੈਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਹ ਦੋ ਬਾਂਡ ਹਨ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਾਇ ਦੇ ਦੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਐਟਮ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਘਟਾਓ 1 ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਹਨ ਘਟਾਓ ਤਾਂ ਇੱਥੇ z ਹੈ ero ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਘਟਾਓ 1 ਇੱਥੇ ਘਟਾਓ 1 ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾਓ 1 ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ 1 ਜੋੜੇ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਲੱਸ 0 ਇੱਥੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ 1 ਠੀਕ ਹੈ ਮਾਇਨਸ 1 ਘਟਾਓ 1 0 ਫਿਰ ਪਲੱਸ 1 ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮਾਇਨਸ 1 ਪਲੱਸ 1 ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਘਟਾਓ 1 ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਘਟਾਓ 1 ਨੂੰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਖੀਏ ਅਤੇ ਜੋ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ $n2o$ ਬਾਰੇ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ 2 ਨੂੰ n ਪਲੱਸ ਵਿਚ ਗਿਣ ਸਕਦੇ ਹੋ। o ਇਹ 2 ਦਾ 5 ਪਲੱਸ 6 ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ 10 ਵਿੱਚੋਂ 2 ਪਲੱਸ 6 16 ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹਨ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਪਰਮਾਣੂ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਅਣਜੋੜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਦੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵੇ ਵੇ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਜੁੜਨ ਜਾਂ ਜੋੜਨ ਲਈ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਟਾਓ ਚਾਰ ਬਰਾਬਰ ਹੋ ਜਾਣ। ਬਾਰੂ $valence\ electron$ ਕਿ ਕੁੱਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤੁਸੀਂ ਇਸ um ਥਰਮਲ ਐਟਮ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮਾਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਸ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ 6 ਪਲੱਸ 6 12 ਪਲੱਸ 12 ਠੀਕ ਹੈ 12 14 16 ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉਸ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੋਵੇ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਅੱਠ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਸਿਰਫ ਚਾਰ ਜੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦੇ ਹਨ 12

ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ 4 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਜੋ ਪਾਲਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਹੁਣ ਤੱਕ ਹੈ ਇਹ ਪੱਤੇ ਦੇ ਔਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਣਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਰੈਸਟਰੈਂਟ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਵਾਂਗ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇਖੋ ਕਿ ਕੀ ਇਹ um ਹੈ ਕੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ e ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਸਮੇਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਪਰ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ n ਐਟਮ ਸਿਰਫ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਪਲੱਸ ਦੋ ਪਲੱਸ ਦੋ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਨੇੜਲੇ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ ਦੋ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਖੁਸ਼ ਰਹੇ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚੋ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ

ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਹਨਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਹਨਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਸਲ ਛੁੱਟੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕੋਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਟੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਫਿਰ ਪੱਤਿਆਂ ਨੂੰ ਲਿਖਣਾ ਡਾਰਟ ਚੁਸਣ ਖਤਮ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਬਣਤਰ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵੱਲ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚੇ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਥੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਮੈਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਗੁੰਜਣਾ ਢਾਂਚਾ ਆਖਾਂਗਾ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ ਹਵਾ ਇਸ 'ਤੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਫਿਰ ਇਹ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ ਅਰਥਸਿਰਫ ਕਿ ਇਹ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਵਿਚ ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੁਣ ਵੀ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਦੁਆਰਾ ਸਾਂਝੇ ਕੀਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਦੇ ਦੋ ਦੋ ਦੋ ਅੱਠ ਅੱਠ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਬਾਂਡ ਤਿੰਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਤਾਂ ਅੱਠ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਜੋੜਾ ਇੰਨਾ ਅੱਠ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਣਤਰ ਵੀ ਇੱਕ ਸਹੀ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਡੋਟ ਬਣਤਰ ਤੁਸੀਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਵੀ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਉਮ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਰਹਿ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਤੋਂ e ਅਸੀਂ ਕੀ ਕੀਤਾ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਤੋਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਖੋਹ ਲਿਆ ਗਿਆ ਤਾਂ ਇਹ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਬੰਧਨ ਜੋੜਾ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਵਿਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਇਹ ਇਕੱਲਾ ਬੰਧਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ. ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਉਸ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਨਾਲ ਵੀ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਹੈ, ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਟ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਜਾਂ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਜਾਂ ਕਾਲਪਨਿਕ ਬਣਤਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇ n2o ਦੀ ਅਸਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਜ਼ਮੀਨੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੇ ਅਧਾਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਜ਼ਮੀਨੀ ਰਾਜ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲਾ ਢਾਂਚਾ ਅਸਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕੋ ਕਿ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਠੀਕ ਕਰਨਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਢਾਂਚਾ ਕਿਹੜਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕਿਹੜੀਆਂ ਢਾਂਚਿਆਂ 'ਤੇ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਅਸਲ ਢਾਂਚੇ ਲਈ ਹੋਰ ਜਿਸਦਾ ਫੈਸਲਾ ਰਸਮੀ ਖਰਚਿਆਂ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਵੀ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਫਿਰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕਿ ਅਸਲ ਢਾਂਚਾ ਕੀ ਹੈ, ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਐੱਚ. ਕੁਝ ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਬੇਸ ਢਾਂਚੇ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਨ ਲਈ ਢਾਂਚਾ ਚੁਣਨ ਲਈ ਅਧਾਰ ਢਾਂਚੇ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ, ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿੱਚ ਦੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕੁਝ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਢਾਂਚੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਚੁਣਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਚਾਰਜ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉੱਥੇ ਕੋਈ ਚਾਰਜ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਨਹੀਂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਕਿਸੇ ਵੀ ਹੋਰ ਐਟਮ 'ਤੇ ਕੋਈ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਢਾਂਚਿਆਂ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹੀ ਢਾਂਚੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਡੀ ਪਹਿਲੀ ਸ਼ਰਤ ਹੈ, ਦੂਜੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਜਿਹਾ ਕੋਈ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ um ਜ਼ੀਰੋ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਚੁੱਕਣਾ, ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਢਾਂਚੇ ਲਈ ਜਾਣਾ ਪਵੇਗਾ ਜੇ ਹੈ ਚਾਰਜਾਂ ਨੂੰ ਚੁੱਕਣਾ ਜੇ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਨੇੜੇ ਜਾਂ ਨੇੜੇ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਮੈਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਸਮਝਾਵਾਂਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਵਾਲਾ ਕੋਈ ਢਾਂਚਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਢਾਂਚੇ ਲਈ ਜਾਣਾ ਪਵੇਗਾ ure ਰਸਮੀ ਚਾਰਜਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ 0 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਜਾਂ 0 ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਨੇੜੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤਰਜੀਹੀ ਬਣਤਰ ਹੋਵੇਗੀ ਦੂਜੀ ਸ਼ਰਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਚੁਣੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਐਟਮਾਂ 'ਤੇ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਨੈਗੇਟਿਵ ਤੱਤ ਦੇ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਅਸਲ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਢਾਂਚੇ 'ਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਚੁਣਨ ਲਈ ਅਗਲੀ ਸ਼ਰਤ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਲਈ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਲਈ ਇੱਕ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਲੱਭੋਗੇ। ਕਿ ਇਹ ਮਾਇਨਸ 2 ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਹਿਸਾਬ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇਹ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਪਲੱਸ 1 ਇਹ ਪਲੱਸ 1 ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ 'ਤੇ ਚਾਰਜ 'ਤੇ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਹੈ, ਇਹ ਮਾਈਨਸ 1 ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੱਸ 1 ਹੈ। 0 ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 0 ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਮ ਠੀਕ ਹੈ ਪਲੱਸ 1 ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਘਟਾਓ 1 ਸਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਘਟਾਓ 2 ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਦੋ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸੰਤੁਲਨ ਤਿੰਨ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਵੱਖਰਾ fr ਓਮ ਦੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉਥੇ ਪਏ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਘਟਾਓ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਪਿਆ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇੱਥੇ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ a ਪਲੱਸ ਵਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਜਾਂ ਐਟਮ 'ਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹਰ ਇਕ 'ਤੇ ਇਕੱਲੇ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਇੱਥੇ ਇਹ ਹੁਣ ਸਹੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਾਇਨਸ ਵਨ ਨਾਲ ਵੀ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਸੰਤੁਲਨ ਤਿੰਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਹੀ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਢਾਂਚਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਜੇ ਹੁਣ ਸਹੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਸਲ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ no3 ਮਾਇਨਸ ਲਈ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੇ ਢਾਂਚੇ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤਿੰਨੋਂ ਢਾਂਚਿਆਂ ਬਰਾਬਰ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਤਿੰਨੋਂ ਬਣਤਰ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹੀ ਤਰਕਮੀਲ ਬਣਤਰਾਂ ਵਾਂਗ ਕਿਉਂਕਿ ਕੋਈ ਤੋਂ ਘਟਾਓ ਬਰਾਬਰ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਉਹ ਤਿੰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਢਾਂਚੇ ਹਨ ਪਰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜਾ ਯੋਗਦਾਨ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਢਾਂਚਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਰਸਮੀ ਖਰਚਿਆਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਕੇ ਫੈਸਲਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ um ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਢਾਂਚੇ ਦੀ ਖੋਜ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਜ਼ੀਰੋ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਕੋਈ ਢਾਂਚਾ ਨਹੀਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਜੋੜ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਇੱਥੇ ਵੀ ਘਟਾਓ ਦੇ ਜੋੜ ਇੱਕ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਕੁਝ ਚਾਰਜ ਲੈਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਫੈਸਲਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਇਸ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ, ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਨਿਯਮ ਨੂੰ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਢਿੱਲ ਦਿੰਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਬਣਤਰ ਲਈ ਜਾਓ ਜੇ ਹੁਣ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਨੇੜੇ ਹਨ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਮਾਇਨਸ ਦੋ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਮਾਈਨਸ ਵਨ ਪਲੱਸ ਵਨ ਇੱਥੇ ਮਾਈਨਸ ਵਨ ਪਲੱਸ ਵਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਚੁਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ, ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਇਹ ਬਣਤਰ b ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ um ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਨਿਯਮ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ um ਦਾ ਫੈਸਲਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਜੋ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਇੱਕ ਐਟਮ ਉੱਤੇ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖੋ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਠੀਕ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਆਕਸੀਜਨ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ 'ਤੇ ਆਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਮਾਇਨਸ ਵਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਣਤਰ ਕੁਝ ਸਭ ਤੋਂ ਪਸੰਦੀਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਣਤਰ ਬੀ ਸਭ ਤੋਂ ਪਸੰਦੀਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤਰਜੀਹੀ ਤਰਜੀਹੀ ਢਾਂਚਾ ਹੁਣ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ n ਅਤੇ ਐਟਮ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ n ਅਤੇ o ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਜਾਂ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਥਿਤ ਹੈ ਬਾਂਡ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਤੱਥ ਹਨ ਜੋ ਲੇਵਿਸ ਡੋਟ ਬਣਤਰ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਸਾਡੀ ਉਮੀਦ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਮੇਲ ਖਾਂਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ pf phi ਅਤੇ ਫਿਰ sf six ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੇ

ਲਈ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ p ਪੰਜ ਬਾਂਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਲਗਭਗ ਬਣਤਰ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਇਸਦੀ ਅਸਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਬਾਇਪਾਇਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਲਿਖੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਇੱਥੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਗਣਨਾ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਫਾਸਫੋਰਸ ਐਟਮ ਉਹਨਾਂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ um ਪੰਜਵੇਂ ਸਮੂਹ ਦੇ ਤੱਤ ਅੱਠ ਇਸ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਪੰਜ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਉਮ ਓਕੇ ਫਾਈ ਨੂੰ ਉਮ ਸੱਤ ਵਿੱਚ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਫਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਸੱਤ ਹੈ o ਇਹ um um 35 ਪਲੱਸ ਪੰਜ ਬਰਾਬਰ ਚਾਲੀ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ 540 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਵੈਲੈਂਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਉਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਕਰਕੇ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇੱਥੋਂ ਇੱਥੇ ਪੰਜ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਫਾਈ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਦਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਹਰੇਕ ਫਲੋਰਾਈਨ ਪਰਮਾਣੂ

ਇਸ ਲਈ 3 ਤੋਂ 2 ਵਿੱਚ 5 ਹਨ ਤਾਂ ਫਾਈ 30 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ 40 ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ ਵੇਖੋਗੇ ਜੋ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹਰ ਇੱਕ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਓਕਟੇਟ ਓਕਟੇਟ ਨੂੰ ਪੂਰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਪਰ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਸ ਪ੍ਰੋਸ ਐਟਮ ਦੁਆਰਾ um

ਟਰਮੀਨਲ ਫੋਰਿਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਸਾਂਝਾ ਕੀਤਾ ਹੈ ਦਸ ਹੈ ਕਿ ਦੇ ਦੇ ਤੋਂ ਦੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦਸ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਔਕਟੈਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਹੈ। ਫਾਸਫੋਰਸ ਨੂੰ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਔਕਟੇਟ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਪਰਵੈਲੈਂਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਮੇਂ ਸਮਾਨ ਬਣਤਰ ਘੋੜਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਗੁਆਂਢੀ ਫਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਗੰਧਕ ਦੁਆਰਾ ਸਾਂਝੇ ਕੀਤੇ ਗਏ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ 12 ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਲਫਰ ਵਿੱਚ 12 ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਔਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਪਰਵੈਲੈਂਟ ਕੰਪਾਊਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਵੈਲੈਂਸ ਉੱਚ ਸਬੂਤ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਪਰਵੈਲੈਂਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਪੰਜਵਾਂ ਸਮੂਹ ਤੱਤ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ um ਨੂੰ um ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਬਿੰਦੀ ਬਣਤਰ ਜਾਂ octet ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ octet ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸ ਸਲਫਰ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ 'ਤੇ ਵੈਲੈਂਸ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇਸ ਪਾਸ ਪਲੱਸ ਕੰਪਾਊਂਡ ਲਈ ਸਟਾਲ ਹੈ ਇਹ ਪੰਜ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਦਸ ਇਸਲਈ ਸੰਤੁਲਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਔਕਟਾ ਦੇ ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਪਰਵੈਲੈਂਟ ਕੰਪਾਊਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਉਲਝਣ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅਣੂ ਲਈ ਦੇ ਘਟਾਓ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਘਟਾਓ ਇਹ ਘਟਾਓ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਉੱਤੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਬਣਤਰ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੁਣ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਗਿਣਦੇ ਹੋ ਇਹ ਗੰਧਕ ਪਰਮਾਣੂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਛੇ ਵਿੱਚ ਦੇ ਬਾਰਾਂ ਬਾਰਾਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪਰ ਇਹ um Okay ਹਾਈਪਰਵੈਲੈਂਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਕਸਟੈਂਡਡ um octet ਨਿਯਮ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਦੇ octet um ਨਿਯਮ ਨੂੰ ਵਧਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਬਣਤਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉੱਚੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਤੋਂ ਬਚਣ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚੋਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਫ਼ਾ ਐਟਮ 2 ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਠੀਕ ਹੈ 2 ਪਲੱਸ ਇਹ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਕੁੱਲ ਚਾਰਜ ਦੇ ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਗੰਧਕ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਇਹ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਐਲਫ਼ਾ ਐਟਮ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਚਾਰ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਲੰਬੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਉੱਚਾ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵਾਂਗ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਸਲਫਰ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਪੰਨਵਾਦ