

ਸ਼ੁਭ ਸਵੇਰ ਹਰ ਕੋਈ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਖਿੱਚ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਿਧਾਂਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੰਧਨ ਬਾਰੇ ਸਮਝ ਬਹੁਤ ਹੈ ਕਿਸੇ ਅਣੂ ਦੀ ਕਿਸੇ ਵੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲਓ, ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਇੱਕ ਗ੍ਰੀਨਹਾਊਸ ਗੈਸ ਹੈ ਜੋ ਗ੍ਰੀਨਹਾਊਸ ਗੈਸਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ, ਇਹ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਧਰਤੀ ਦੀ ਸਤਹ ਤੋਂ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਨਹੀਂ ਨਿਕਲਣ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ। ਧਰਤੀ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਕਿ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਹੋਰ ਵੀ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ o_2 ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਗ੍ਰੀਨਹਾਊਸ ਗੈਸਾਂ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖੋ, ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਸਿਰਫ 0.04 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਗਲੋਬਲ ਵਾਰਮਿੰਗ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦੀ ਹੈ, ਅਜਿਹਾ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੈ? ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਬੰਧਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨਾਲ ਕੀ ਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਬਣਤਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸਦੇ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਇਹ ਗਲੋਬਲ ਵਾਰਮਿੰਗ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗਰਮੀ ਉਰਜਾ ਇਨਫਰਾਰੈੱਡ ਕਿਰਨਾਂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਪੈਟਰਨ ਹੈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਿ ਇਹ ਇਨਫਰਾਰੈੱਡ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਸੋਖ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਗਰਮੀ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਗਲੋਬਲ ਵਾਰਮਿੰਗ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ n_2 ਜਾਂ o_2 ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਦੀ ਉਸ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਯੋਗਦਾਨ ਨਹੀਂ ਪਾ ਰਹੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਸਮਝਣ ਲਈ ਕਿ ਹਰੇਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਸਮਝਣਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤੱਤ ਤੱਤ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਜੋੜ ਕੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਣੂ ਘੱਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ energy

ਇਸ ਲਈ ਬੰਧਨ ਬਣਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਣੂ ਦੀ ਉਰਜਾ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਗੱਲਾਂ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਆਓ ਅਸੀਂ ਮਾਡਲ ਅਖੱਤੀ ਮਾਡਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਮਾਡਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋਏ ਮਾਡਲ ਤੋਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਮਾਡਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਮਾਡਲ

ਇਸ ਲਈ um ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਸੰਕਲਪ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕੋਈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸੰਕਲਪ ਦੇ ਤਹਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਉਰਜਾ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਚਾਰਜ ਦੇ ਸਿੱਧੇ ਅਨੁਪਾਤਕ ਚਾਰਜ q_1 ਅਤੇ q_2 ਦੇ ਗੁਣਨਫਲ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਸਮੱਸਿਆ ਅਤੇ ਫਿਰ ਚਾਰਜਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੂਰੀ ਦੇ ਉਲਟ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਉਰਜਾ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਚਾਰਜ ਦੇ ਗੁਣਨਫਲ ਦੇ ਸਿੱਧੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੂਰੀ ਦੇ ਉਲਟ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਦਾ ਦੋਸ਼ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਿੰਨ੍ਹ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਚਾਰਜ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਕਣ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਦੂਜਾ ਕਣ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਵੱਲ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਰਜਾ ਘੱਟ ਰਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਉੱਤੇ ਚਾਰਜ ਕਣ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੰਮ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਣ 'ਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚਾਰਜ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ um ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਦਾ ਉਤਪਾਦ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਰਜਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਉਰਜਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਠੀਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਣਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੂਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਉਰਜਾ ਹੋਰ ਨੈਗੇਟਿਵ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਘਟਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਰਜਾ ਆਖਰਕਾਰ ਘਟਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵਿਰੋਧੀ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਦੋ ਕਣ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ 1 ਨੈਗੇਟਿਵ ਬਣ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਕਣ ਕਣ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ma cation ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਪਲੱਸ um b ਪਲੱਸ ਮਾਫ ਕਰਨਾ b ਘਟਾਓ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਉਰਜਾ ਦਾ ਆਕਰਸ਼ਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਕਣਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੂਰੀ ਘਟਦੀ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਉਹ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਜਿੱਥੇ ਉਹ i ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਨਿਊਨਤਮ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਚਿੱਤਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਣਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਨਿਊਕਲੀ ਦੂਰੀ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੀ ਦੂਰੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਣ ਇੱਕ ਸਮੇਂ ਦੂਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੋ ਕਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ a ਕਣ ਜੋ ਇਸਦਾ ਚਾਰਜ ਹੈ ਉਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਬੀ ਕਣ ਹੈ ਇਸਦਾ ਚਾਰਜ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਸਿਸਟਮ ਦੀ ਉਰਜਾ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਰਜਾ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇਸ ਚਿੱਤਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਹੋਰ ਨੇੜੇ ਅਤੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ, ਉਰਜਾ ਘਟਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਚਿੱਤਰ ਪਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਉਰਜਾ ਜ਼ੀਰੋ ਐਥ ਹੈ ove ਹੈ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਰਜਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸਮਝਾਇਆ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਚਾਰਜਾਂ ਦਾ ਉਤਪਾਦ ਹੈ, ਸੰਤੁਲਨ ਉਰਜਾ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਦੇ ਗੁਣਨਫਲ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਰੀ ਦੇ ਉਲਟ ਅਨੁਪਾਤਕ ਤਾਂ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਣ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਸਿਸਟਮ ਦੀ ਉਰਜਾ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਉਰਜਾ ਦੁਬਾਰਾ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਣ ਠੀਕ ਜਾਂ ਆਇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ

ਇਸ ਲਈ ਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੱਕ ਕਿੰਨਾ ਪਹੁੰਚ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜਾਂ ਇੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਉਹ ਕੁਝ ਦੂਰੀ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੱਕ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਸਕਦੇ, ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਉਹ ਹਵਾ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਣਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਵਿਕਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹਰੇਕ ਕਣ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਇੱਕ ਕਣ ਉੱਤੇ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੂਜੇ ਕਣ ਉੱਤੇ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਓ n ਇੱਕ ਕਣ ਦੂਜੇ ਕਣ ਦੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਠੀਕ ਚਾਰਜਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਦੂਰੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਉਰਜਾ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਠੀਕ ਹੈ। ਜਾਣੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਉਰਜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਦੂਰੀ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਹ ਉਰਜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਦੂਰੀ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਹ ਉਰਜਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਅਤੇ ਆਕਰਸ਼ਕ ਸ਼ਕਤੀਆਂ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤੋਂ ਪਰੇ ਜਾਂ ਉਸ ਦੂਰੀ ਤੋਂ ਘੱਟ ਤਾਂ ਬਲ ਸੰਤੁਲਿਤ ਨਹੀਂ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਿੰਦੂ ਆਕਰਸ਼ਕ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਬਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਉਰਜਾ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਦੂਰੀ ਠੀਕ ਹੋਵੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹਰੇਕ ਐਟਮ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਧਾਰਨਾ ਇਸ ਮਾਡਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪਲਾ ਏ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਬੀ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਕਣ ਨੂੰ ਲੈਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿਹਾ ਸੀ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਲਟ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਕਣ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਵੱਲ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਬਣਦੇ ਹਨ ਉਹ ਠੀਕ ਬਣਦੇ ਹਨ ਉਹ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ionic ਬਾਂਡ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਾ ਸਕੋ ਕਿ ਕੀ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਮਾਡਲ ਦੁਆਰਾ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਦਾ ਕਣ ਠੀਕ ਹੈ ਦੋ ਨਿਰਪੱਖ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ um ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ a ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਰੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ b ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਸਮਝਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਜੋ ਨਿਊਟਰਲ ਹਨ ਇਹ ਮਾਡਲ ਇਸ ਮਾਡਲ ਦੁਆਰਾ ਦੋ ਨਿਰਪੱਖ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਕਿਉਂਕਿ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਨੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਚਾਰਜ ਕੀਤੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਵੀ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਲਈ ਇੱਕ ਦੂਜੇ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ a ਅਤੇ a ਬਹੁਤ ਦੂਰ ਹਨ, ਉਹ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਕਣਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਖਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਸ ਸਿਸਟਮ ਲਈ ਊਰਜਾ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਭਾਵੀ ਊਰਜਾ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਊਰਜਾ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਊਰਜਾ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਦੋ ਨਿਰਪੱਖ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੂਰੀ ਘਟਦੀ ਹੈ ਊਰਜਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘਟਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਊਰਜਾ ਦੀ ਦੂਰੀ ਹੈ, ਦੂਰੀ ਇਹ ਦੂਰੀ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਊਰਜਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਤਾਂ ਊਰਜਾ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋ ਕਣ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਠੀਕ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹ ਸਰਵੋਤਮ ਦੂਰੀ ਜਿਸ 'ਤੇ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਊਰਜਾ ਇਹ ਇੱਕ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਊਰਜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਉਸ ਦੂਰੀ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕਿਸੇ ਵੀ ਦੂਰੀ ਤੋਂ ਦੂਰੀ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਵੀ ਕਮੀ ਦੇ ਬਾਅਦ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ um ਵਾਧਾ ਹੋਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਕੱਠੇ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਮਾਡਲ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਨ ਦਾ ਬਹੁਤ ਆਮ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਠੀਕ ਹਨ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਸਿਧਾਂਤ ਹਨ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਾਂਗੇ ਪਰ ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ ਮਾਡਲ ਦੁਆਰਾ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਆਮ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਊਰਜਾ ਘੱਟ ਗਈ ਹੈ ਹੁਣ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਦੂਰੀ ਕਿੰਨੀ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ a ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ah ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਜੇਕਰ ਦੂਰੀ ਇਸ ਸਥਾਨ ਵਿੱਚ ਦੂਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ aha ਅਤੇ hb ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੂਰੀ 74 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਦੂਰੀ ਇਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ 73 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੋਵੇਗੀ 74 ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਉੱਚ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੂਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਦੂਰੀ ਅਖੌਤੀ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਦੂਰੀ 74 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਇਸਲਈ 74 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਨੂੰ ਬੱਡ ਲੰਬਾਈ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਊਰਜਾ ਹੈ ਊਰਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਊਰਜਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਸੰਭਾਵੀ ਊਰਜਾ ਊਰਜਾ ਹੈ ਮਾਇਨਸ 432 ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਊਰਜਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇਕੱਠੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ e ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਊਰਜਾ ਸ਼ਹਿਰੀ ਛੱਡੀ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਆਖਿਆ ਤੋਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਊਰਜਾ ਇਸਦੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਅਣੂ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹਨ। um ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਊਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਅਣੂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਅਣੂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਊਰਜਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਰੀ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਹ ਊਰਜਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ 432 ਕਿਲੋਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਊਰਜਾ ਦੇਣੀ ਪਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ 432 432 h2 ਅਣੂ ਨੂੰ ਕਲੀਵ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਲੋਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਅਣੂ ਊਰਜਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਣੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੋਣਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੱਸ ਸਕੋ ਕਿ 432 ਕਿਲੋਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਅਣੂ ਦੀ ਊਰਜਾ ਹੈ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 432 ਕਿਲੋ ਆਈਐਮੇ ਕਿਲੋਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਵਿੱਚ h ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਦੀ ਬਾਂਡ ਊਰਜਾ ਬਾਂਡ ਊਰਜਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਊਰਜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਬੱਡ ਊਰਜਾ ਕੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਦੇਈਏ ਕਿ ਇਹ ਹਾ ਹੈ ਚੱਲੇ ਅਸੀਂ ਇਹ hb ਆਖੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਗੋਲੇ ਦੇ ਦੋ ਕੇਂਦਰਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੂਰੀ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ 74 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਦੂਰੀ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬਾਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੰਧਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੰਧਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਬੰਧਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜੋ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਬੰਧਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਕਈ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇੱਕ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਕੋਵਲੈਂਟ ਬਾਂਡ ਹੈ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਆਇਓਨਿਕ ਹੈ ਦੂਜਾ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡ ਹੈ ਹੋਰ ਬਾਂਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹਨ ਕਮਜ਼ੋਰ ਬਲ ਹਨ ਇਹ ਹਨ e ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਬਾਂਡ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕੋਈ ਵੀ ਅਣੂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕੋਈ ਸਮਝ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਬਾਂਡ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ um Okay ਦੁਆਰਾ ਬਣਦਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਵਜੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਹਨ।

ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬਾਂਡ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੰਧਨ ਬਾਰੇ ਦੇਖਾਂਗੇ, ਆਓ ਹੁਣ ਇਸ ਬਾਰੇ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਕੀ ਹੈ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਦੇ ਆਇਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸੰਭਾਵੀ ਊਰਜਾ ਚਿੱਤਰ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਸਮਝਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਮੂਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਧਾਤੂ ਧਾਤਾਂ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਧਾਤੂਆਂ ਗੈਰ-ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਦਾ ਹੈ, ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਪੈਜ਼ਿਟਿਵ ਧਾਤਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਜੋੜਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ। ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗੈਰ-ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਧਾਤੂਆਂ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦੇ ਹਨ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਧਾਤੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਦੇ ਹਨ ਇਕ ਹੋਰ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਧਾਤੂ ਦੁਆਰਾ ਹੀ ਬਣਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ um ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਕਿ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਧਾਤਾਂ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਚੱਕਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਿੱਚ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਹੈ। ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਹਰ ਥਾਂ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਹਰ ਐਟਮ ਚੱਕਰ ਵਿੱਚ ਹਰ ਐਟਮ ਦਾ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ um ਉੱਥੇ m ਇਹ ਧਾਤੂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਇਕੱਠੇ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੁਝ ਬੰਧਨ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਉਹ ਇਕੱਠੇ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਕੀ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਜੋ ਕਿ ਬੰਧਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸਾਂਝਾ ਕਰਨਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੰਧਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਾਂਝੇ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਸਾਂਝੇ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਬੰਧਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਸੀਓਵੀ ਦੇ ਉਲਟ covalent ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ alent bonds ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਇੱਕ ਜੋੜੇ ਵਿੱਚ ਸਾਂਝਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾ ਸਿਰਫ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਾਂਝੇ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਧਾਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕਈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਾਂਝੇ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਧਾਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚੀਆਂ ਹਨ। ਕੀ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਦੋ ਅਯਾਮੀ ਚਿੱਤਰ ਧਾਤੂਆਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਸਾਂਝਾਕਰਨ ਹੈ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਦੋ ਧਾਤੂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਸਾਂਝਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਸਾਂਝਾਕਰਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਜਿਹੇ ਸਾਂਝੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਥਿਤ ਨਹੀਂ ਹਨ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅਤੇ ਠੀਕ ਹੈ, ਉਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਾਰੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਘੁੰਮ ਰਹੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਸਮੁੰਦਰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਸਾਂਝੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਗਤੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਮੌਜੂਦ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਧਾਤਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਗੁਣ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੰਚਾਲਕਤਾ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਗਰਮੀ ਅਤੇ ਬਿਜਲੀ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਵਧੀਆ ਸੰਚਾਲਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੋਵਲੈਂਟ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਆਇਓਨਿਕ ਬੋ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ ਮੁੱਖ ਅੰਤਰ ਹੈ nd ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੋ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਜਾਂ ਸਹਿ-ਸੰਚਾਲਕ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਕਈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਵੰਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਂਝਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਥਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਸਾਂਝੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਾਰੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਘੁੰਮਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਸਮੁੰਦਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਿਲਾਉਣ ਲਈ ਸੁਤੰਤਰ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ d ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ d ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਰ ਓਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਧਾਤੂਆਂ ਵਿੱਚ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਮੁਵ ਕਰਨ ਲਈ ਸੁਤੰਤਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਭਾਵ ਸੁਤੰਤਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੁੰਮਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਕੰਡਕਟਰ ਹਨ ਬਿਜਲੀ ਅਤੇ ਉਮ ਹੀਟ ਦਾ ਪਰ ਕੋਲੇਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਜੋੜੀ ਦਾ ਸਾਂਝਾਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਸਾਂਝੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਗਰਮੀ ਅਤੇ ਬਿਜਲੀ ਦੇ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਸੰਚਾਲਕ ਹਨ, ਆਓ ਹੁਣ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਧਾਰਨਾ ਵੱਲ ਵਧੀਏ। Leaves dot structures ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕੀ ਉਹ ਇੱਕ ਕੈਮਿਸਟ ਇੱਕ ਮਹਾਨ ਅਮਰੀਕੀ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਨਿਯਮ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਕੇਵਲ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਉਹ ਪਹਿਲਾ ਵਿਅਕਤੀ ਹੈ ਜਿਸਨੇ ਦਿਖਾਇਆ ਕਿ ਬਾਂਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਸਾਂਝੇ ਕਰਨ ਨਾਲ ਬਣਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹ ਹੈਰਾਨ ਹੈ ਕਿ ਉਸਨੇ ਕੀ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕੀਤਾ ਕਿ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਸਾਂਝਾ ਕਰਨ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਹ ਧਾਰਨਾ ਆਈਸੀਐਮ ਕ੍ਰਾਂਤੀਕਾਰੀ ਸੰਕਲਪ ਹੈ ਜੋ ਕੁਆਂਟਮ ਮਕੈਨਿਕਸ ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਲੇਵਿਸ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ। ਸੰਕਲਪ ਇਸ ਲਈ ਪਹੁੰਚਿਆ ਕਿ ਇਹ g_b ਗਿਆਨ ਲੇਵਿਸ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਵਿਚਾਰ ਸੀ ਅਤੇ ਉਸਨੇ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕੀਤਾ ਕਿ ਉਸਨੇ ਕੀ ਕੀਤਾ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਉਸਨੇ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਕਈ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਦੂਜੇ ਦੋ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਕਈ ਸਥਿਰ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕਈ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਸਥਿਰ ਅਣੂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦਾ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਮੋਨੀਆ ਇਹ ਅਣੂ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਿਹੜੇ ਦੋ ਅਣੂ ਹਨ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ ਦੂਜੀ ਕਤਾਰ ਦੇ ਤੱਤ ਮੁੱਖ ਸਮੂਹ ਦੇ ਤੱਤ ਅਤੇ ਇਹ ਅਣੂ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਹਰੇਕ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਅੱਠ ਠੀਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਤੱਤਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਪੱਧਰ $seco$ ਲਈ ਦੂਜੀ ਕਤਾਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਦੇ n ਹੈ nd ਕਤਾਰ n ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ s ਅਤੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋ ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ s ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਅਨੁਕੂਲਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ p ਔਰਬਿਟਲ ਕੁੱਲ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਅਨੁਕੂਲਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕੁੱਲ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋ ਸੈੱਲ ਭਰ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਹ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਕਿ ਨੋਬਲ ਗੈਸਾਂ ਲਈ ਨੋਬਲ ਗੈਸ ਕਲੋਜ਼ਰ ਸੈੱਲ ਨੋਬਲ ਗੈਸ ਲਈ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਨਰਟ ਗੈਸਾਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਇਕਾਈ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਅੱਜਕੱਲ੍ਹ ਕਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਪਰ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਵਿਲੱਖਣਤਾ ਬੰਦ ਸੈੱਲ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਕਾਰਨ ਇਹ ਸੈੱਲ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਉਸਨੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਅਤੇ ਉਸਨੇ ਪਾਇਆ ਕਿ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਸਾਂਝੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਓ ਵਿੱਚ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅੱਠ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਐਟਮ ਵਿਚਕਾਰ ਸਾਂਝੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੋ ਗੁਆਂਢੀਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਾਂਝੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਉਸਨੇ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹਰ ਇੱਕ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਅਤੇ ਉਸਨੇ ਪਾਇਆ ਕਿ ਇਹ ਅੱਠ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਉੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਇਲਾਵਾ ਇਹ ਇਹ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਦੋ ਨੂੰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਓਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਅਣ-ਸ਼ੇਅਰਡ ਜੋੜਾ ਅਤੇ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਇਕੱਲੀ ਜੋੜੀ ਅਣ-ਸ਼ੇਅਰਡ ਜੋੜੀ ਨੂੰ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਤੇ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਿੰਗਲ ਬੰਧਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਇੱਥੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ h ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਛੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਅੱਠ ਹਨ ਤਾਂ ਕੁੱਲ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅੱਠ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਅੱਠ ਵਿੱਚ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਹਰੇਕ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵੀ ਗਿਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਉਸਨੇ ਇੱਕ ਨਿਯਮ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕੀਤਾ ਜਿਸਨੂੰ octet ਨਿਯਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ octet ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਅੱਠ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ ਸਥਿਰ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਰਮਾਣੂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਅਣੂ ਸਥਿਰ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਨਿਯਮ ਲੈ ਕੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਗੁਆਂਢੀ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਸਾਂਝੇ ਕਰਨੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ। octet ਨਿਯਮ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਇੱਕ ਨਿਯਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਉਸਨੇ ਇਹ ਵੀ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਸੰਕਲਪ ਦੀ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਸ਼ੇਅਰਿੰਗ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇੱਕ ਜੋੜੇ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ gn ਲੇਵੀਜ਼ ਦੀ ਮੂਲ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਵਿਕਸਤ ਹੋਰ ਥਿਊਰੀਆਂ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਅੱਖ ਤੋਂ ਵਿਕਸਤ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਸ਼ੇਅਰਿੰਗ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਸਾਂਝਾ ਕਰਨ ਦੇ ਮੂਲ ਵਿਚਾਰ ਹੁਣ um ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਲੇਵਿਸ ਪ੍ਰਤੀਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਕਿੰਨੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇੱਕ ਖਾਸ ਐਟਮ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬੋਰਾਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਦਾ ਲੀਵ ਪ੍ਰਤੀਕ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਬੋਰਾਨ ਦਾ ਇੱਕ ਲੇਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੋਰਾਨ ਇੱਕ ਸਮੂਹ ਸਮੂਹ ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਤਿੰਨ ਹੈ ਬੋਰੇਨ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਲੀਵ ਸਿੰਬਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲੇਵੀ ਦੇ ਚਿੰਨ੍ਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਉੱਤੇ ਕਿੰਨੇ ਅਣ-ਸ਼ੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮੌਜੂਦ ਹਨ। ਉਸ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਲਈ ਲੀਵ ਪ੍ਰਤੀਕ um ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅਸੀਂ ਅਖੌਤੀ ਲੇਵੀ ਦੇ ਢਾਂਚਿਆਂ ਨੂੰ ਲੀਵ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਖਿੱਚਣ ਲਈ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਇਹ imp ਹੈ। ਲੇਵਿਸ ਢਾਂਚਿਆਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ, ਇਹ ਜਾਣਨ ਲਈ ਔਰਟੋਟ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਸ਼ਾਨਦਾਰ ਗੰਦਗੀ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਸੁਕਾਉਣਾ ਹੈ ਪੰਜ ਛੇ ਹਨ ਇੱਕ ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਬਿੰਦੀ ਬਣਤਰ ਡਰਾਇੰਗ ਲੀਵ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਡਰਾਇੰਗ ਲੀਵ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਨੂੰ ਸੁਕਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਕਦਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ ਐਟਮ ਦੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਕਦਮ ਇੱਕ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗਿਣਤੀ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਹਰੇਕ ਤੱਤ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪਾਣੀ h_2o ਠੀਕ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੋ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਲੱਸ ਹੈ, ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਦੋ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦਾ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਛੇ ਹੈ ਤਾਂ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਬੰਧਨ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਂਡ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ um ਅਖੌਤੀ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਿਉਂਕਿ ਬਾਂਡ ਸਿਰਫ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਬਣਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਲੇਵੀ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਲਈ ਅਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਹਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਗਰੁੱਪ ਤੋਂ ਹੀ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਤੀਜੇ ਗਰੁੱਪ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਬੈਲੋਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਤਿੰਨ ਚੌਥੇ ਗਰੁੱਪ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਚਾਰ ਪੰਜਵਾਂ ਗਰੁੱਪ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਮਤਲਬ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬੈਲੋਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪੰਜ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਛੇਵਾਂ ਗਰੁੱਪ ਐਲੀਮੈਂਟ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਇਸਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਫਲੋਰਾਈਡ ਲਈ ਛੇ ਤੇ ਨਿਓਨ ਲਈ ਸੱਤ ਹੈ ਇਹ ਅੱਠ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਪਹਿਲਾਂ ਕਦਮ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਲਈ ਕਿੰਨੀ ਸੰਖਿਆ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਕਦਮ ਹੈ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਲੱਭੋ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਲੱਭੋ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕੀ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਦੂਜੇ ਐਟਮ ਨਾਲ ਘਿਰਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਮੱਧ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਹੈ ਕਿ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਨੈਗੇਟਿਵ ਐਲੀਮੈਂਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤੱਤ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕੇਂਦਰੀ ਤੱਤ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਕੀ ਹੈ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਅਣ-ਜੋੜੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਅਣ-ਜੋੜੀ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬੋਰਾਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਬੋਰਾਨ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਅਣ-ਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਚਾਰ ਅਣ-ਪੇਅਰਡ ਹਨ ਪੈਡ ਅਤੇ ਪੈਡ ਪੈਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਡਾਟ ਓਕੇ ਅਨਪੈਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਪੈਡ ਨਹੀਂ

ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਲਈ ਚਾਰ ਅਣਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਤੇ ਮੌਜੂਦ ਅਣਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਅਣਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਬੇਰਾਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ um ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ so or y ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਚੋਣ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਨੈਗੇਟਿਵ ਐਲੀਮੈਂਟ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਵੀ ਚੁਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਵਾਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਤੀਜਾ ਪੜਾਅ ਉਹ ਹਨ। ਠੀਕ ਹੈ, ਇੱਕ ਅਨੁਮਾਨਿਤ ਬਣਤਰ ਖਿੱਚੋ ਤਾਂ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕੀ ਹੈ, ਇੱਕ ਸੰਰਚਨਾ ਨੂੰ ਲਗਭਗ ਢਾਂਚਾ ਬਣਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ um ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ h2o ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਕਸੀਜਨ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਆਕਸਿਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਖਿੱਚਣ ਲਈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਕੁਝ um um chloroform ch c13 ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕੀ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਲਈ ਇਸ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਬਾਕੀ ਰਹਿੰਦੇ ਐਟਮ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ। chcl ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਠੀਕ ਹੈ ਉਸ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਸੁਕਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬੰਧਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਹਰੇਕ ਜੋੜੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਜੋੜੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬੰਧਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਐਟਮ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬੱਡ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਹਵਾਲਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੀਜਾ ਕਦਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੁੱਲ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਤੋਂ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਠੀਕ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚੌਥੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਦਮ ਚੁੱਕਣੇ ਪੈਣਗੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਵੰਡਣਾ ਪਵੇਗਾ ਜੇ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਖਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਓਕੇ ਨੂੰ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮਾਂ 'ਤੇ ਵੰਡਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਹਰੇਕ ਟਰਮੀਨਲ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੰਡਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਹਰ ਐਟਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਔਕਟੇਟ ਪੂਰਤ ਕਰ ਲਵੇ, ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਜੋੜੀ ਨਹੀਂ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਔਰਬਿਟਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਏਨੈਸ ਔਰਬਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਿਰਫ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ o ਹੁਣ ਤੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪਹਿਲੀ ਕਤਾਰ ਦੇ ਤੱਤ ਹਨ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਡੁਪਟ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਡੁਪਲੀਕੇਟ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਕਾਫੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਚੌਥਾ ਪੜਾਅ ਸਾਨੂੰ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਹਰੇਕ ਟਰਮੀਨਲ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਵੰਡਣਾ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਤਾਂ ਕਿ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਪੂਰਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਪੰਜਵੇਂ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਭ ਕਦਮ-ਦਰ-ਕਦਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਵੰਡਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕੋਈ ਗਲਤੀ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਚ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੰਡੇ ਗਏ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਗਿਣਿਆ ਗਿਆ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਸ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿੱਚੋਂ ਸੰਖਿਆ ਵਾਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਪਹਿਲੀ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁਣ ਵੰਡਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਵੰਡੇ ਗਏ ਸਨ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉਹੀ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਜੋ ਗਿਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਨੂੰ ਵੰਡਿਆ ਹੈ ਆਨ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਿ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਜੇ ਇੱਥੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਜੋ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਬਚੇ ਹੋਏ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪੜਾਅ 6 ਵਿੱਚ ਓਕਟੇਟ ਨੂੰ ਛੇਵਾਂ ਪੜਾਅ ਪੂਰਾ ਕਰਨਾ ਹੈ। ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਓ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਢਾਂਚਾ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ, ਚਲੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੀਏ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਤੋਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਹੋਰ ਦਿਖਾਵਾਂ ਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ ਕਦਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਅਣੂ ਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਹੜੇ ਪਰਮਾਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਗਰੁੱਪ ਨੰਬਰ ਤੋਂ ਓਕੇ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ ਕੁੱਲ ਹੋਵੇਗਾ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜੋ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ। ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਐਟਮ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬੰਧਨ ਖਿੱਚੋ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਰੇ ਪਰਮਾਣੂ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਇਕੱਠੇ ਰੱਖੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਹਰੇਕ ਐਟਮ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਦੇ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਖਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਖਿੱਚੋ ਗਏ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਗਿਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਤੋਂ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਜੇ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਹਨ, ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮਾਂ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਥਰਮਲ ਐਟਮ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਦੇ ਬਾਹਰ ਸਥਿਤ ਪਰਮਾਣੂ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਲਈ ਕਿ ਹਰ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ ਟਰਮੀਨਲ ਐਟਮ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਪੂਰਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਗਏ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਗਏ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਗਿਣਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਓ ਕਿ ਹਰੇਕ ਟਰਮੀਨਲ ਪਰਮਾਣੂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪੂਰਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਔਕਟੇਟ ਓਕਟੇਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਦੀ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜਾਂ ਇਕੱਲੇ ਪੈਰਾਫ੍ਰੇਜ਼ ਦੀ ਇੱਕ ਜੋੜੀ ਲਿਆਉਣੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਏਏ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਕਰੋਗੇ ਇਹ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੋਣਗੇ ਇਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਣਗੀਆਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਆਓ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਖੋ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ch c13 ਲਈ ਇੱਕ ਲੇਵੀ ਬਣਤਰ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਲਈ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਸੰਤੁਲਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪ੍ਰਤੀ ਕਲੋਰੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਸੱਤ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵੀਹ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ 22 26 26 ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਵਿੱਚ ਹਨ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਖਿੱਚਣਾ ਪਵੇਗਾ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕਲਾ ਪੈਰਾਬੇਲਾ ਚਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅਣ-ਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ 'ਤੇ ਅਨਸ਼ੇਅਰਡ ਓਕੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਇੱਥੇ ਦੂਜੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਵੱਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਾਕੀ ਰਹਿੰਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਹ ਕੇਂਦਰੀ ਐਟਮ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਇੱਥੇ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਇੱਥੇ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਖਿੱਚੋ ਇੱਥੇ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਹੁਣ ਚਾਰ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ। ਚਾਰ ਗੁਣਾ ਦੇ ਚਾਰ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਠੀਕ ਚਾਰ ਗੁਣਾ ਦੇ ਜੋ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਹੁਣ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਖਪਤ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤੋਂ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਟਾਓ 26 ਘਟਾਓ ਅੱਠ ਬਰਾਬਰ ਅਠਾਰਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਵਿੱਚ ਹੁਣ 18 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਚੇ ਹਨ ਜੋ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸ ਟਰਮੀਨਲ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਸ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਉੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ y ou ਇਸ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਜੋੜਾ ਜੋੜਿਆ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਡੁਪਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਜੋੜੀ ਨਹੀਂ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਬਾਕੀ ਰਹਿੰਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਪਾਸ ਵਜੋਂ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਜੋੜੀਏ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਜੋੜ ਦਿੱਤੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਸ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਅੱਠ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੰਡਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਅੱਠ ਹੈ ਇੱਥੇ ਅੱਠ ਹੈ ਇੱਥੇ ਅੱਠ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਵੰਡਦੇ ਹਾਂ 18 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪਾਸ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ

ਕੋਲ ਛੇ ਪਲੱਸ ਛੇ ਅਤੇ ਛੇ ਹਨ ਤਿੰਨ ਹਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ
ਇਸ ਲਈ ਹਰੇਕ ਤਿੰਨ ਲੰਬੇ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਤਿੰਨ ਵਿਚ ਦੋ ਛੇ ਤਿੰਨ ਵਿਚ ਦੋ ਉਮ ਤਿੰਨ ਵਿਚ ਦੋ ਛੇ ਛੇ ਅਤੇ ਛੇ ਅਤੇ ਛੇ ਅਠਾਰਾਂ
ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਵਾਂ e ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਗਿਣੇ ਇਹ 26 ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ
ਇੱਥੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅੱਠ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਚਾਰ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਹਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅੱਠ ਨੌਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਠੀਕ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ 4 ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ 4 ਵਿੱਚ 2 ਬਰਾਬਰ 8 ਤਾਂ 9 ਵਿੱਚ 2 ਬਰਾਬਰ 8 ਤਾਂ ਉਮ 18।

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ 26 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸੰਖਿਆ ਗਿਣੀ ਗਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦੀ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ
ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਆਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਹੁਣ ਇਹ ਅੱਠ ਨੰਬਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ
ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਨੰਬਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋ ਪਲੱਸ
ਦੋ ਪਲੱਸ ਦੋ ਪਲੱਸ ਦੇ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਅੱਠ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ
ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਟ੍ਰੇਨ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅੱਠ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਦੂਜੇ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ
ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਓਕਟੇਟ ਸਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਬਣਤਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਡਰਾਇੰਗ ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਵੇਖੀਏ ch2 oh ਹੁਣ ਵੈਲੈਂਸ
ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਪਲੱਸ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਪਲੱਸ ਓਹ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ
ਚਾਰ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪਲੱਸ ਦੋ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇੱਕ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਛੇ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਚਾਰ ਛੇ ਪਲੱਸ
ਬਾਰੂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ch2o ਲਈ ਬਾਰਾਂ ਵੈਲੈਂਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰੋ ਹੁਣ
ਤਿੰਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਬਣਦੇ ਹਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਛੇ

ਇਸ ਲਈ ਬਾਰਾਂ ਘਟਾਓ ਛੇ ਬਰਾਬਰ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਕਿ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਐਟਮ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੰਡੇ ਜਾਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਕਿ ਹਰੇਕ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਅੱਠ
ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇ ਇੱਥੇ ਛੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ
ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ
ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਅੱਠ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਛੇ ਹੈ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸਦੇ ਛੇ ਸਿਰਫ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ
ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਇਕਲੌਤੀ ਜੋੜੀ ਨੂੰ ਏਹ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਾਰਬਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਠੀਕ ਹੈ ਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ
ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਗਿਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅੱਠ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਅੱਠ ਤਾਂ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਆਕਸੀਜਨ
ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅੱਠ

ਇਸ ਲਈ octet ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ octet ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਣੂ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਪੱਤਿਆਂ ਦੀ ਡਾਰਟ
ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਪੰਨਵਾਦ