

ਠੀਕ ਹੈ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਸੁੱਝ ਦੁਪਹਿਰ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਦੂਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਦੇ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਕੁਝ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਲਿਗੈਂਡਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇ। ਕੋਈ ਵੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਕੋਈ ਸਰੋਤ ਜਾਂ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਪਾਵਾਂਗੇ ਕਿ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪਰਮਾਣੂ ਕੁਝ ਛੋਟੇ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਐਨੀਅਨ ਜਾਂ ਕੁਝ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਜੇਕਰ ਉਹ ਹਨ ਕੁਦਰਤ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਤਾਲਮੇਲ ਖਾਂਡ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਦੂਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚੋਂ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਣ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਕਿ ਜਦੋਂ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੰਨੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਕਹਿਣ ਲਈ ਕਿਉਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਧਾਰਨ ਕੋਬਾਲਟ ਦੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੋਬਾਲਟੋਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਆਇਨ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਤੋਂ ਆਉਣ ਵਾਲੇ ਕੁਝ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਮੋਲੈਕਿਊਲ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ sp^3 ਘਟਾਓ ਕਿੱਥੇ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਹਨ ਭਾਵ ਇਹ ਇੱਕ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੀ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਦੀ ਪਛਾਣ ਜਿੱਥੇ ਸਿਰਫ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਇਵੇਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਉੱਥੇ ਸਨ । ਰੈਗੂਲਰ ਪੈਕਿੰਗ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਸੈਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਚੱਟਾਨ ਲੂਣ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਲਈ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਗੱਲ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਲਈ ਕੁਝ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਗੱਲ ਰਸਾਇਣ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜਾਣਕਾਰੀ ਭਰਪੂਰ ਹੋਵੇਗੀ। ਇਹਨਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਉਪਲਬਧਤਾ ਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਵੀ ਸਾਡੇ ਲਈ ਉਮੇ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਇੰਨੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਉਪਲਬਧ ਕਲੋਰਾਈਡ ਘੱਟ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਸਾਡੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਬਾਹਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੋਈ ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸੈਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਕੁਝ ਬਾਹਰੀ ਸਰੋਤ ਵਜੋਂ ਨਹੀਂ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਇਕੱਠੇ ਹੋਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਨਗੇ ਅਤੇ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਡੈਟਿਵ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਖਾਸ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਗੇ। ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਜੋ ਕਿ ਦੋ-ਪੱਖੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰਚਨਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਣਗੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਰਚਨਾਵਾਂ ਦਾ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਉਪਲਬਧਤਾ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਨੂੰ ਵੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਾਡੇ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਾਂ ਉਹ ਕੁਆਂਟਮ ਗੋਲਾ ਦੇ ਬਾਹਰ ਬਚਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇ ਵੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੈ, ਇਸ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਦੇ ਅੰਦਰ ਧਾਤ ਦਾ ਕੇਂਦਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਅਮੋਨੀਆ ਕੇਂਦਰਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨੰਬਰ ਹੈ ਹੈ 6 ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਇੱਕ ਨਿਯਮਤ ਅਸਟਰਿਚਦਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਮੁੱਚੀ ਇਕਾਈ ਜਿਸਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਇਕਾਈ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਲਮੇਲ ਗੋਲੇ ਵਜੋਂ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਗੋਲਾ ਕਿਵੇਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵੀ ਜੋ ਬਾਹਰ ਰਹਿ ਰਹੇ ਹਨ ਉਹ ਚਾਰਜ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚਾਰਜ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਵਰਤਾਂਗੇ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਭ ਕੁਝ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਘੋਲ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਉਸ ਖਾਸ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਉਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ

ਇਸ ਲਈ ਜਿੱਥੇ ਵੀ ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਗੱਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਅਲ ਮੈਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਘੋਲਨ ਦੀ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਦੀ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਖਾਸ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਹੁਣ ਘੋਲ ਮੋਲਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਕੰਡਕਟੀਵਿਟੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਟੈਗ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਨ ਲੂਣ ਵਰਗੇ ਐਨੀਓਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੈਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ ਮੁੱਲਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ ਮੁੱਲਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜੋ ਉਪਲਬਧ ਆਇਨ ਹਨ ਜੋ ਬਿਜਲੀ ਨੂੰ ਚੁੱਕਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹਨ। ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਤੱਕ ਚਾਰਜ ਕਰੋ ਜੋ ਕੁਝ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਚਾਰਜਾਂ ਨੂੰ ਚੁੱਕਣ ਲਈ ਚਾਰਜ ਕੈਰੀਅਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿੰਨੇ ਟੁਕੜੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਰੰਤ ਇਹ ਫਰਕ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਤੁਹਾਡੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕੁਆਰਟਜ਼ ਅਤੇ ਗੋਲੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੈ ਜਾਂ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੈ। ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਸਾਰਣੀ ਤੋਂ ਇਹ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੀਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਮਨੀ Co ਹੈ ਹਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਵਾਇਲੇਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਐਮਪਾਊਂਡ ਕਰੋ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕੁਆਰਟਜ਼ ਅਤੇ ਗੋਲਾ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹਨ , ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹਨ, ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਹੋਰ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਤਾਂ ਹੀ ਤਾਂ ਅਸੀਂ λ_m ਮੁੱਲਾਂ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਚਾਲਕਤਾ ਨੂੰ ਮਾਪਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸੁਭਾਅ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਾਂ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਇੱਕ ਤੋਂ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਦੋ ਇੱਕ ਦੇ ਇੱਕ ਜਾਂ ਇੱਕ ਇੱਕ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਸਾਡੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਸੈਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਚੰਗਾ ਵਿਚਾਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਿੱਥੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਵੱਖਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦਾ ਰੰਗ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਬਿਜਲਈ ਚਾਲਕਤਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਸੰਪਤੀ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜਿਸਨੂੰ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਲਈ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 'ਤੇ ਇਹ ਮੋਲਰ ਸੰਚਾਲਕਤਾ ਮੌਜੂਦ ਮੇਲਸ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 3 ਮੋਲਰ ਘੋਲ ਲਈ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਚਾਲਕਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ ਅਸੀਂ ਮੋਲਰ ਚਾਲਕਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਸਾਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਪਤਾ ਲੱਗ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਕੋਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਿਰਪੱਖ ਵੀ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ। ਕਈ ਵਾਰ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਚਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵੱਖ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਜਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਵਰਗਾ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਮਾਧਿਅਮ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਨਿਰਪੱਖ ਅੱਖਰ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਚਾਰਜ ਜਾਂ ਤਾਂ ਕੈਟੀਨਿਕ ਜਾਂ ਐਨੀਓਨਿਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਕੋਈ

ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਵਿਵਹਾਰ ਨਹੀਂ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਲੈਂਬਡਾ m ਮੁੱਲ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੋਣਗੇ ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਸਿਰਫ 0 ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੰਪਲੈਕਸ ਉਦੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਖਾਸ ਹੋਕਸਾ ਅਮੀਨ ਕੋਬਾਲਟ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਭਾਵ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਲੂਣ ਦੇ ਨਾਲ ਕੋਬਾਲਟ ਦੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਸਨ, ਇਸਲਈ ਕਲੋਰਾਈਡ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਨਹੀਂ ਲੈ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਸਿਰਫ ਆਇਓਨਿਕ ਬਲਾਂ ਵਿੱਚ ਰੱਖੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਗੱਲ ਮੋਲਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਕੰਡਕਟੀਵਿਟੀ ਮਾਪ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਇਓਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਇਓਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਫਿਰ ਇਹ ਕੈਟੀਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਨੀਅਨ ਸਧਾਰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ

ਵਿੱਚ ਵੀ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਨਾ ਸਿਰਫ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਜਾਂ 3d ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਜਾਂ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ f ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਜਾਂ ਲੈਥਾਨਾਈਡਜ਼ ਜਾਂ ਐਕਟਿਨਾਈਡਸ ਸਗੋਂ ਮੁੱਖ ਸਮੂਹ ਮੈਟਲ ਆਇਨਾਂ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਮੁੱਖ ਸਮੂਹ ਧਾਤ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਵੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਮੁਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਆਹ ਮੁੜ-ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੰਤੁਲਨ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਸੰਤੁਲਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੋਵੇਗਾ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੰਤੁਲਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸੰਤੁਲਨ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਨੂੰ ਜਾਣੇ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਜੋ ਕਿ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਲੂਣ ਲਈ ਮੌਜੂਦ ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਸੀ, ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਫਾਰਮੂਲਾ $\text{CoCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ਹੈ ਅਤੇ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਨੰਬਰ ਛੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਉਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ pv ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਆਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੱਚ ਵੀ ਹੈ ਲੂਣ ਲਈ ਹੀ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਲੂਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਟਾਸਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਹਵਾ ਤੋਂ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਈ 0 ਦਾ ਮੁੱਲ ਕੋਬਾਲਟ 2 ਕੋਬਾਲਟ 3 ਲਈ ਰੈਡੌਕਸ ਸੰਤਾਈ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲ ਦਿੱਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ eO ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਦੇ ਸਧਾਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਉਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਉਸ ਖਾਸ ਫਾਰਮੂਲੇ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਸ ਤਾਲਮੇਲ ਗੋਲੇ ਦੇ ਬਾਹਰ ਕਿੰਨੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹਨ। ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆ ਦੱਸੇਗੀ ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਲੂਣ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਹੇਠਲੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਆਇਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਕੋਬਾਲਟ ਆਇਨ ਆਕਸੀਡੀਕਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਉਹ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੰਪਲੈਕਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਿਗੈਂਡਸ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਉੱਥੇ ਕੀ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਅਜੇ ਵੀ ਹੇਠਲੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਨਾਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਆਕਸੀ ਡੋਸ਼ਨ ਸਟੇਟ ਅਜੇ ਵੀ ਹੈ ਕੋਬਾਲਟ ਟਚ ਇੱਥੇ ਕੋ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਇਸ 'ਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗੀ, ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਖਿਆ ਦੁਆਰਾ ਨਿਰਪੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਐਨੀਅਨਾਂ ਦੇ ਇਸਲਈ ਕਈ ਵਾਰ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹਿੱਸਾ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਸਹੀ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਉਪਲਬਧਤਾ ਨਾ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਉਸ ਨਿੱਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਇੱਕ ਠੋਸ ਪੁਰਵ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪੁਰਵ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਜੇ ਪਾਣੀ ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਤਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਪਲਾਈ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਜਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਨੀਅਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨੇ ਪੈਣਗੇ ਅਤੇ ਇਸ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅੰਦਰ ਇਹ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਛੇ ਅਜਿਹੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੋਬਾਲਟ ਬਾਂਡ ਹਨ ਤਾਂ ਅਜਿਹੇ ਛੇ ਕੋਬਾਲਟ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਣਗੇ। g ਉੱਥੇ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਸਾਡੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸੰਤੁਲਨ sv ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੈਕੰਡਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਨੰਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕੋਬਾਲਟ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਰਡਸ ਅਤੇ ਗੋਲਾ ਦੇ ਬਾਹਰ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਤਿੰਨ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੈ ਦੇ ਇਹ ਦੇ ਵੀ ਹੋਣਗੇ ਪਰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਜਾਂ ਧਾਤ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮੁਸ਼ਕਲ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਇਹ ਸਾਡੇ ਫਾਰਮੂਲੇ ਨਾਲ ਵੀ ਸਬੰਧਿਤ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕਿਵੇਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਆਹ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਲਿਗੈਂਡਸ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਖਿਆ ਜੋ ਕੇਂਦਰੀ ਮੱਧ ਆਇਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ $\text{CoCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੇਤਾਵਨੀ ਦੇਣ ਵਾਲੇ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਰਨਰ ਨੇ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਦੀਆਂ ਦੋ ਵੈਲੈਂਸੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਛੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਰੰਤ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਹੋਵੇਗਾ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਬਾਹਰਲੇ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਬਾਰੇ ਚੰਗਾ ਵਿਚਾਰ ਜੋ ਉਸ ਬਰਾਬਰ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੇ ਹੋਣਗੇ। ਆਇਓਨਿਕ ਠੋਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਟਿਕੁਲਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਆਇਓਨਿਕ ਠੋਸ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਓਨਿਕ ਠੋਸ ਹਨ ਇਸਲਈ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਦੇ ਅੰਦਰ ਬਣ ਰਹੀ ਇਕਾਈ ਤੁਹਾਡੀ ਤਾਲਮੇਲ ਇਕਾਈ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਆਇਨਾਂ ਅਤੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਸੰਖਿਆ ਕਿਉਂਕਿ ligands ਆਇਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ligands ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਕੇਂਦਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਆਇਨ ਕੀ ਹਨ ਇਹ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਆਇਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਇਨਾਂ ਅਤੇ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਰੇਖਾਗਣਿਤਿਕ ਵਿਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕੀਏ ਇੱਕ ਆਮ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵੀ ਸੰਬੰਧਿਤ cn ਮੁੱਲਾਂ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਮੁੱਲ ਤਾਂ ਉਹ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਗੈਂਡ ਦਾ ਵਿਚਾਰ ਲਿਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਦਾਨੀ ਦੇ ਨਾਲ ਲਿਗੈਂਡ ਪਰਮਾਣੂ ਜੇ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਜੋ ਦਾਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ i ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਇਕਲੌਤੀ ਜੋੜੀ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜੋ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਨਾਲ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੰਧਨ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਇਹ ptc1 ਛੇ ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਵਰਗੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਧਾਰਨ ਪਲੈਟੀਨਮ ਲੂਣ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਪਲੈਟੀਨਮ ਕਲੋਰਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪਲੈਟੀਨਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਨਿੱਕਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਆਮ ਲੂਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਦੇ-ਪੱਖੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ptc1 ਚਾਰ ਦੇ ਘਟਾਓ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ptc1 ਛੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੈ। ਦੇ ਘਟਾਓ ਦਾ ਚਾਰਜ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਲੂਣ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹੋਰ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਿਕਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਆਦਿ ਲਈ ਵੀ ਸੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੈ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਲੈਟੀਨਮ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਨੰਬਰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਚਾਰਜ ਦੇ ਘਟਾਓ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਵੀ ਦੇ-ਪੱਖੀ ਹੈ ਇਸ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਦੇ-ਪੱਖੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਸ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਪਲੈਟੀਨਮ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਲਮੇਲ ਗੋਲੇ ਉੱਤੇ ਦੇ ਘਟਾਓ ਦੇ ਸਮੁੱਚੇ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਹੇ ਹਨ ਪਰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸ਼ਿਫ਼ ਬਾਰੇ ਕੀ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਹੈ ਨੂੰ ਵੀ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰਜ ਵੀ ਉਸੇ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹੈ, ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨੇ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਪਲੈਟੀਨਮ ਸੈਂਟਰ ਦੇ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ ਚਾਰਜ ਉਹੀ ਹਨ ਇਹ ਦੇ ਘਟਾਓ ਵੀ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਲਈ ਵੀ ਸੀ ਘਟਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਪਲੈਟੀਨਮ ਦਾ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਪਲੈਟੀਨਮ ਛੇ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੰਨਾ ਆਮ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਕੁਝ ਸਬੰਧ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਦੇ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੇਂਦਰ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਐਨੀਓਨਿਕ ਜੀਆਰ ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਗਿਣਤੀ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ oups ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡਾਇਪੋਲ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਨਿਊਟਰਲ ਅਣੂ ਦੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਡਾਇਪੋਲ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਨਿਰੀਖਣ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਅਲੱਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲੂਣ ਵੀ ਅਤੇ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਵੀ

ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਖਾਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਨਿੱਕਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਨਿੱਕਲ ਲੂਣ ਨਿੱਕਲ ਸਲਫੇਟ ਜਾਂ ਨਿੱਕਲ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਇਹ ਖਾਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਝ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਇੱਕ ਆਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਛੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਦਲ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਈਕੋ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਵੀ ਬਣਾ ਸਕਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰੀ cn ਮੁੱਲ 4 ਹੈ। ਨਿੱਕਲ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਪਹਿਲੀ ਵਾਰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ 1960 ਦੇ ਆਸ-ਪਾਸ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਲਫਰੇਡ ਅਲਫਰੇਡ ਸਟਾਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੋਰਸ ਅਤੇ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ, ਪਰ ਸਿਲੀਕਾਨ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਲਈ ਵੀ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਜੋ ਸਿਲੀਕਾਨ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਨਹੀਂ ਹੈ p ਸ਼ੁੱਧ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਪਰ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਵਰਗੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਸਨੇ ਇਹ ਸ਼ਬਦ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ। ਲਾਤੀਨੀ ਸ਼ਬਦ *liga liga* ਤੋਂ *ligand* ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬਾਈਡਿੰਗ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੰਨੀਆਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਖੁੱਲ੍ਹਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ, ਮੀਥੇਨੋਲ ਅਣੂ ਜਾਂ ਐਸੀਟੋਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਅਣੂ ਜੋ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਹੈ। ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੱਧਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਸਾਡੇ ਚੰਗੇ ਲਿਗੈਂਡ ਵੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਛੋਟੇ ਆਇਨ ਜਾਂ ਅਣੂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਜਾਂ ਧਾਤ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਆਇਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਰਗੇ ਛੋਟੇ ਅਣੂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਬੀ ਵਜੋਂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ। ase ਦੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਝ ਵੱਡੇ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਜਾਂ ਕਈ ਵਾਰ ਮੈਕਰੋਮੋਲੀਕਿਊਲ ਵੀ ਲਿਗੈਂਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ nh_3 ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ 'ਤੇ ਅਮੀਨ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ $nh_2ch_2ch_2$ ਹੈ। ਅਤੇ h_2 ਤੁਹਾਡੀ ਐਥੀਲੀਨ ਡਾਈਆਈਨ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਇੱਕ ਆਮ ਅਮੀਨ ਹੈ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਮੈਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਜਾਂ ਈਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਜਾਂ ਕਈ ਵਾਰ ਟ੍ਰਾਈਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਗੁਣਾਂ ਜਾਂ ਵੱਖਰੇ ਅੱਖਰ ਦਾ ਅਧਾਰ ਵੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਧਾਰ ਦਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ? ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਗੱਲਬਾਤ ਕਰਨ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੈ, ਇਹ ਦੇਖੋਗਾ ਕਿ ਕੀ ਉਸੇ ਅਮੀਨ ਦਾ ਇਹ ਦੂਜਾ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਕਿ ਛੋਟਾ ਹੈ, ਕੀ ਦੂਜਾ ਹਿੱਸਾ ਵੀ ਉਸੇ ਧਾਤ ਦੀ ਲਾਈਨ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਵੱਖਰੀ ਧਾਤੂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਲਟਕਦਾ ਜਾਂ ਲਟਕਦਾ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵੱਖਰੀ ਕਿਸਮ ਦਾ ਟ੍ਰਾਈਪੋਡਲ ਵੀ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ nh_3 ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ n ਉੱਥੇ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਐਚ. ਜੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਐਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਬਾਂਹਾਂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਥਾਈਨਾਮਿਨ ਆਰਮ ਕੁਝ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਵਰਗੀ ਵੀ ਹੈ, ਭਾਵ ਅਮੋਨੀਆ ਵਰਗਾ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਤਾਂ ਜੋ ਪਿਰਾਮਿਡ ਵਾਤਾਵਰਣ ਵੀ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਨਾਲ ਉਪਲਬਧ ਹੋਵੇ। ਉਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਾਈਟ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਲਿਗੈਂਡ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਹਿੱਸੇ ਵਜੋਂ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹਨ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦਾ ਬਿਲਡਿੰਗ ਬਲਾਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਾਕਸੀ ਐਸਿਡ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਅਮਾਈਨ ਫੰਕਸ਼ਨ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ nh_2 ਫੰਕਸ਼ਨ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਥੀਲੀਨੋਡਿਆਮਾਈਨ ਅਤੇ ਇਸ ਟ੍ਰਾਈਪੋਡਲ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹਿੱਸੇ ਦਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਚੇਨ ਤੋਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਸਮੂਹਾਂ ਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਅਤੇ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਵਿੱਚ ਹਿਸਟਿਡੀਨ ਦੀ ਰਹਿੰਦ-ਖੂੰਹਦ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਜਿਸਦੀ ਤੁਰੰਤ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲ ਅਤੇ ਅਮਾਈਨ ਸਿਰੇ ਦੁਆਰਾ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਈਪੋਪਟਾਈਡ ਟੀਆਰ. ਆਈਪੋਪਟਾਈਡ ਜਾਂ ਪੌਲੀਪੋਪਟਾਈਡ ਜੋ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬਣਤਰ ਦੀ ਖਾਸ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਹਨ ਪਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪੈਡੈਂਟ ਗਰੁੱਪ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਲਈ ਵੀ ਉਪਲਬਧ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਬਹੁਪੱਖੀਤਾ ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬਣਤਰ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਜਾਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਪੈਡੈਂਟ ਸਮੂਹ ਉਹ ਸਮੂਹ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪਾਣੀ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਬਹੁਤ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਫਿਰ ਅਮੋਨੀਆ ਫਿਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵੀ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਚੰਗਾ ਗੋਲਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਚਾਰਜ ਹੋਣ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਕਿਉਂਕਿ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਆਕਾਰ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਸਿਧਾਂਤਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਬਿਜਿੰਗ ਯੋਗਤਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਕੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੋਣਗੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਕੁਝ ਪਿੰਜਰੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਫਸਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪ੍ਰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੇਂਦਰਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ m_1 ਜਿਵੇਂ m_2 m_3 ਅਤੇ m_4 ਨਾਲ ਸੰਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇੱਕ ਟੈਟਰਾ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। mu_4 ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਏਟਿੰਗ ਬਿਜਿੰਗ ਸਮੂਹ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ mu_4 ਬਾਈਡਿੰਗ ਮੋਡ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਲਈ ਇਸਦੇ ਲੀਗੇਂਟਿੰਗ ਵਿਵਹਾਰ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਵਰਗਾ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਗੈਸ ਅਣੂ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਲੋਹੇ ਨਾਲ ਵੀ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਸਾਡੇ ਖੂਨ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਨਿੱਕਲ ਟੈਟਰਾਕਾਰਬੋਨੀਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਿੱਕਲ ਦੀ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ ਕੁਝ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਪਾਸੇ 'ਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਘੱਟ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੀ ਜਾਂ ਸਥਿਰ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਨਿੱਕਲ ਉਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਨਿੱਕਲ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਅਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਧਾਤ ਦੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਮੈਟਲ ਆਇਨ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਸੰਖੇਪ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖੋਗਾ ਜੋ ਧਾਤ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਮੈਨੋਨਿਊਕਲੀਓਰ ਧਾਤੂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਕੁਝ ਦੂਰਬੀਨ ਧਾਤੂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਲਈ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। $3d$ ਤੱਤ ਜੋ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਣਗੇ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਿੰਨੇ ਡੋਨਰ ਐਟਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਈਥੀਲੀਨੋਡਿਆਮਾਈਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਦਾਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ nh_2 ਅਤੇ ਦੂਜਾ nh_2 ਹੈ ਇਸਲਈ ਲਿਗੈਂਡ ਨੂੰ ਵੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਿਡੈਂਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਡੈਂਟ ਡੈਂਟ ਅਤੇ ਪੌਲੀਡੈਂਟ ਵਿਵਹਾਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਲਿਗਾਂਡਾਂ ਤੋਂ ਕੁਝ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਕੁਝ ਚੰਗੇ ਅਣੂਆਂ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਉਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਇਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਰਗੇ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਕੁਝ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਿਖਾ ਰਹੇ ਹਨ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਇਨਾਈਡਸ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਿਆ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਅਤੇ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਆਇਨ ਵੀ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਰਨ ਸੈਂਟਰ ਦੇ ਲਿਗੈਂਡ ਹਨ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਥਾਇਰਾਇਡ ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਮੁੱਲ ਹੈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਹਜ਼ਾਰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਫੈਰਿਕ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਵੀ ਆਇਰਨ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨਾਇਡ ਦੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪਤਲਾ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਫੈਰਿਕ ਘੋਲ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਜਾਂ ਖੂਨ ਦੇ ਲਾਲ ਰੰਗ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸਦੇ ਲਈ ਬਹੁਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ। ਉਸ ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਛਾਣ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਫਿਰ ਬਿਡੈਂਟ ਲਿਗੈਂਡ ਲਈ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਕਿ ਉਪਯੋਗੀ ਵੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਸਿਰਾ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਸਿਰਾ ਜੇਕਰ ਅਣੂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਖਤ ਰੇਖਿਕ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਜ਼ਿਗਜ਼ੈਗ ਕਿਸਮ ਹੈ। ਅਣੂ ਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਵੀ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜ਼ਿਗਜ਼ੈਗ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਚੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਉਸੇ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਦੂਜੇ ਇੱਕ ਦੇ ਨਾਲ ਲਿਆਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਪ੍ਰਬੰਧ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਚੱਕਰਵਰਤੀ ਕਿਸਮ ਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡਾ ਕੇਂਦਰ ਕੋਈ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰਿਤ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਇਥਾਈਲੀਨ ਹੀਰੋ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਸ ਲਿਗੈਂਡ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਬਾਈਡਿੰਗ ਦਾ ਇੱਕ ਆਮ ਝੁਕਣ ਵਾਲਾ ਮੋਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ

ਪੰਜ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਰਿੰਗ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਿਲਰ ਰਿੰਗ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਚੇਲੇਟ ਇੱਕ ਖਾਸ ਬਾਈਡਿੰਗ ਕਲੋ ਹੈ ਬਾਈਡਿੰਗ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਬਾਈਡਿੰਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੱਥ ਹਨ ਸਿਰ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨੂੰ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕੋਣ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਭਾਵ ਅਸਟਰੋਡੁਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਸਮੁੰਦਰੀ ਕੋਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਮੁੰਦਰੀ ਕੋਣ ਜਿਸ ਉੱਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਅਣੂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹੋਰ ਦੇ ਹੋਰ ਸਮੁੰਦਰੀ ਕੋਣਾਂ ਤੱਕ ਵੀ ਵਧਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਅਸਟਰੋਡੁਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਛੇ ਇੱਕ ਮੋਨੋਡੈਂਟਿਡ ਲਿਗੈਂਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤਿੰਨ ਬਿਡੈਂਟੇਟ ਲਿਗੈਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਸਟਰੋਡੁਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਲੋੜ ਹੈ ਪਾਣੀ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਵਰਗੇ ਛੇ ਮੋਨੋਡੈਂਟਿਡ ਲਿਗੈਂਡਸ ਹੁਣ ਕਿਉਂਕਿ ਲਿਗੈਂਡ ਨੂੰ ਬਿਡੈਂਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤਿੰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤਿੰਨ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਸਕੇਲੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਸੰਖੇਪ ਰੂਪ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦਾਨੀ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਵੇਰਵੇ ਨਹੀਂ ਲਿਖਦੇ ਪਰ ਬਾਈਡਿੰਗ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸ ਢੰਗ ਨਾਲ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਾਈਡਿੰਗ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਹੈ view ਸਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕਲਪਨਾ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਵੀ ਕੰਪਲੈਕਸ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹੋ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜੋ ਟ੍ਰੀ ਸਕਿਲੈਟ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੈਲਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰੋਪੈਲਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਨੂੰ ਕਲਪਨਾ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਰੂਪ ਅਤੇ ਦੂਸਰਾ ਰੂਪ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਵਾਪਸ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਭਾਵ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਬਿੰਦੂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇਸ ਪਾਸੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹੋਰ ਖੁੱਲੇ ਸਿਰਿਆਂ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਦਾ ਇੱਕ ਆਮ ਸੀਸ਼ੇ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸੀਸ਼ਾ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚਿੱਤਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਹਨ. ve ਕੁਝ ਦਿਲਚਸਪ ਸੰਪੱਤੀ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ, ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਸੈਂਟਰ 'ਤੇ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਸੈਂਟਰ 'ਤੇ ਲਾਗੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮੈਟਲ ਆਇਨ ਸੈਂਟਰ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਇਹ ਖਾਸ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੇਂਦਰ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਚੀਜ਼ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮੌਜੂਦ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਅਤੇ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਚੀਰਲਿਟੀ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਅਸਟੈਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉਸ ਖਾਸ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਡੈਂਟਡ ਚੇਲੇਟਿੰਗ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਤਿੰਨ ਹਨ। ion ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਰੱਡੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪੌਲੀਡੈਂਟਡ ਦੀ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਪਰ ਉਸ ਖਾਸ ਲਿਗੈਂਡ ਲਈ ਸਹੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਹੈਕਸਾਡੈਂਟਡ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਛੇ ਦਾਨ ਸਮੂਹ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਇਹ ਚਾਰਜਡ ਆਕਸੀਜਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਚਾਰਜਡ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਇਹ ਚਾਰਜਡ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਹੋਰ r ਚਾਰਜ ਆਕਸੀਜਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚਾਰਜਡ ਆਕਸੀਜਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਦੀ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਦਾ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਚਾਰ ਘਟਾਓ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟੈਟਰਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿਗਾੜ ਵਾਲੇ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਦਾ ਲੂਣ ਵਿਗਾੜਾ ਹੈ। ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸਫੈਦ ਕ੍ਰਿਸਟਲਿਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਸਾਡੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲਿਗੈਂਡ ਦੀ ਇਸ ਘਣਤਾ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੋ ਇਹ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨੂੰ ਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਚਾਰ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਵੀ ਉਪਲਬਧ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬਿਡੈਂਟੇਟ ਜਾਂ ਪੌਲੀਡੈਂਟਡ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਟ੍ਰਾਈਡੈਂਟੇਟ ਟੈਟਰਾਡੈਂਟੇਟ ਅਤੇ ਹੈਕਸਾਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਉਹ ਸਾਰੇ ਇਕੱਠੇ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਧਾਤ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਰੱਖਦੇ ਹਨ। ਕਲੋ ਤਾਂ ਫਿਰ ਲਾਤੀਨੀ ਸ਼ਬਦ ਲਈ ਲਿਗੈਂਡ ਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਵਾਂਗ ਹੁਣ ਯੂਨਾਨੀ ਸ਼ਬਦ ਚੇਲਾ ਉਸ ਪੰਜੇ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ

ਇਸ ਲਈ ਵਰਤ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬਿਡੈਂਟੇਟ ਲਿਗੈਂਡ ਦੁਆਰਾ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਲਈ ਚੇਲੇਟਿੰਗ ਇੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲੀਡ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਨਹੀਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਦੁਆਰਾ ਸਖ਼ਤ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਕੰਪਲੈਕਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਿਮਟ੍ਰਿਕ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਵੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹੁਣੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਡਟਾ ਦਾ ਵਿਕਾਰਡੀਅਮ ਲੂਣ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਠੋਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਠੋਸ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਜਾਵੇ। ਇਸ ਖਾਸ ਲਿਗੈਂਡ ਦਾ ਗੱਲ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਲੀਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਕੁਝ ਨਮੂਨੇ ਵਿੱਚ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਜਾਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਹੈ, ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਬੋਲ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਠੋਰਤਾ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਦੇ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਕੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਠੋਰਤਾ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਟੂ ਪਲੱਸ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਨਹੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਕਿ ਇਹ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਚੰਗਾ ਚਮੜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਸਾਬਣ ਜਾਂ ਡਿਟਰਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਬਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਖਾਸ ਇਸਲਈ ਇਹ ਧਾਤ ਦੇ ਆਇਨ ਸਾਡੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਹਰ ਜਗ੍ਹਾ ਜੇਕਰ ਪਾਣੀ ਦਾ ਸਰੋਤ ਇੰਨਾ ਵਧੀਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਜਾਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਦਯੋਗਿਕ ਗੰਦੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਦੂਸ਼ਿਤ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਦੋ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਟੂ ਪਲੱਸ

ਇਸ ਲਈ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਸਾਡੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ $edta$ $edta$ ਚਾਰ ਘਟਾਓ ਈਥੀਲੀਨ ਵਿਆਸ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਡਾ ਹੈਕਸਾਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿੱਚ ਇਹ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਬੈਕਬੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਰੱਡੀ ਹੋਵੇ। ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਸ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸੰਖੇਪ ਰੂਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੰਨ੍ਹਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ $n = 2$ $o = 4$ ਕੰਪਲੈਕਸ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਦੇ ਹਾਂ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਡਟਾ ਦੀ ਬਾਈਡਿੰਗ ਨੂੰ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਸੈਂਟਰ ਜਾਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਸੈਂਟਰ ਨਾਲ ਹੈਕਸਾਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ 90 ਡਿਗਰੀ ਚੇਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ 90 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਕੋਲੇਸ਼ਨ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਇਹ ਸਮੁੰਦਰੀ ਕੋਣ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਵਿਅਸਤ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਹੋਰ ਬਿੰਦੂ ਉਪਲਬਧ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨੂੰ ਫਿੱਟ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਇੱਥੇ ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਲਈ ਆਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਲਈ ਆਵੇਗਾ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਦਾ ਕੁੱਲ ਚਾਰਜ 4 ਘਟਾਓ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਹੋਵੇਗਾ। 2 ਪਲੱਸ

ਇਸ ਲਈ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੁਬਾਰਾ ਉੱਥੇ ਕੁਝ ਚਾਰਜ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 2 ਘਟਾਓ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਹੀਆਂ ਸੰਬੰਧਿਤ

ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਠੋਰਤਾ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨਾਲ ਦੂਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਅਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਕੁਝ ਧਾਤੂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਜਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਇਸ ਦੀ ਉਪਲਬਧਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਅਨੁਰੂਪਤਾ ਨੂੰ ਵੀ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਮਿਆਰੀ ਘੋਲ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਆਰੀ ਘੋਲ ਨੂੰ ਤੋਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਮੂਨੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਟੂ ਪਲੱਸ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਗਿਣਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਐਨੀਓਨਿਕ ਵੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਵੀ ਹੋਵੇਗਾ। ਸਟੇਟ ਤਾਂ ਜੋ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇ ਜੋ ਕਿ ਰੀਡੈਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਨਾਲ ਪਰਮੇਂਗਨੇਟ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ $um\ complexometric$ ਟਾਈਪ ਦੇ ਦੁਹਰਾਓ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਮੀਟ੍ਰਿਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ

ਇਸ ਲਈ $redox\ titrations$ ਵਾਂਗ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੰਪਲੈਕਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਮਿਆਰੀ ਗੱਲ ਪਤਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ m ਦੇ ਇਸ ਘੋਲ ਦੀ 10 ਦੁਆਰਾ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਤਾਕਤ ਦੀ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਤਾਕਤ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਸ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਦੀ ਅਣਜਾਣ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਪੈਦਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਜਾਣਕਾਰੀ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਵਧਾਇਆ ਜਾਵੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਈ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਕੁਝ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਲੀਡ ਜੋ ਸਾਡੇ ਲਈ ਚੰਗੀ ਨਹੀਂ ਹੈ d ਇੱਕ ਜ਼ਹਿਰ ਵੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਵਿਅਕਤੀ ਉਸਦੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਲੀਡ ਦੇ ਜ਼ਹਿਰ ਕਾਰਨ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਸਦੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਵਜੋਂ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੀਡ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੁਹਾਡੇ ਪਿਸ਼ਾਬ ਰਾਹੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚੋਂ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲੀਡ ਜ਼ਹਿਰ ਜਾਂ ਲੀਡ ਦੀ ਗੰਦਗੀ ਤੋਂ ਬਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਐਡਟਾ ਦੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਐਡਟਾ ਦਾ ਕੁਝ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹੈ ਹਰ ਜਗ੍ਹਾ ਮੌਜੂਦ ਇਹ ਹਰ ਰੋਜ਼ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਟੂਥਪੇਸਟ ਵਿੱਚ ਵੀ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚੇਲੇਸ਼ਨ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਡਟਾ ਨੂੰ ਇਹ ਮੈਟਲ ਐਡਟਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹੋਣੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਐਡਟਾ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਹ ਦੋ ਮਾਇਨਸ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋ ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰ ਮਾਇਨਸ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹਾਂ ਮੈਂ ਇਹ ਦੱਸਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ t ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਦੋ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਸਮਾਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜਾਂ ਜਿੱਥੇ ਛੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੇਕਸਾ ਈਕੋ ਮੈਟਲ ਆਇਨ ਅਨੁਰੂਪ ਹੈਕਸਾਗਨ ਹੈ। ਬਾਇਵੈਲੈਂਟ ਸਟੇਟ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਐਡਟਾ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਨਾਲ ਵੀ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸੱਤ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਛੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਤਾਲਮੇਲ ਖੇਤਰ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਵਾਤਾਵਰਣ ਤੋਂ ਗੁਆ ਰਹੇ ਹੋਣਗੇ। ਦੂਸਰਾ ਪਾਸਾ ਤਾਂ ਇਸ ਲਈ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਤੋਂ ਮੁਕਤ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤੀ ਤੋਂ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਡੈਲਟਾ s ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਨਟ੍ਰੌਪੀ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਮਿਲੇ। ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਕਿਉਂ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਡਟਾ ਤਾਲਮੇਲ ਲਈ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਡ੍ਰਾਈਵਿੰਗ ਫੋਰਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੇ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕੀਤੇ ਹਨ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਉਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਚੇਲੇਸ਼ਨ ਬੈਰੇਪੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚੇਲੇਸ਼ਨ ਬੈਰੇਪੀ ਸਾਨੂੰ ਲੀਡ 2 ਪਲੱਸ ਪਾਰਾ ਨੂੰ ਪਾਰਾ 2 ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਕੈਡਮੀਅਮ ਵਿੱਚ ਕੈਡਮੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਵਜੋਂ ਲੀਡ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਟਾਉਣ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣੇ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਲੀਡ 2 ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਰਾ ਵੀ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਟੈਂਡਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਲਈ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੈਡਮੀਅਮ ਲਈ ਵੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਮਜ਼ਬੂਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਲਿਗੈਂਡ ਸਾਨੂੰ ਜਾਣ ਲਈ ਮਜ਼ਬੂਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਟੋਚਿਓਮੈਟਰੀ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ। ਉਸ ਖਾਸ ਲਿਗੈਂਡ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਨ ਦਾ ਹੋਰ ਵਿਕਲਪ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਅੰਦਰ ਫਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਛੇ ਦਾਨੀ ਪਰਮਾਣੂ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਰਾ ਅਤੇ ਕੈਡਮੀਅਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਬਣਦੇ ਚੰਗੇ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਅੰਦਰ ਫਸ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਦੀ ਸਟੋਚਿਓਮੈਟਰੀ ਵੀ ਇੱਕ ਹੈ। ਉੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਲਈ ਵੈਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਲੀਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਵੀ ਗਲਤ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਘਟਾਓ ਹੈ ਇਸਲਈ ਲੀਡ ਲਈ ਜੋ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਉਹ ਵੀ ਸਮਾਨ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਲੀਡ ਜੋ ਇੱਕ ਜ਼ਹਿਰੀਲੀ ਹੈ ਸਾਡੇ ਸਰੀਰ ਲਈ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਸਾਡੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਮਾਰ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਸੈਲੂਲਰ ਨਸ਼ਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੰਨਾ ਜ਼ਹਿਰੀਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਰੀਰ ਬਿਨਾਂ ਕਿਸੇ ਸਮੱਸਿਆ ਦੇ ਸਰੀਰ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਐਡਟਾ ਮਦਦਗਾਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਾਡੇ ਟੂਥਪੇਸਟ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਮਦਦਗਾਰ ਹੈ। ਸਾਡੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਲੀਡ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਾਰਾ ਜਾਂ ਕੈਡਮੀਅਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਜੋ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਬਣ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਜੋ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਬੈਰੇਪੀ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤਾ ਲਈ ਜਾਣੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਲਈ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਬੈਰੇਪੀ

ਇਸ ਲਈ ਉਪਚਾਰਕ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲੀ ਆਈਟਮ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਉਸ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਲਿਗੈਂਡਸ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਤਾਂ ਜੋ ਦਾਨੀ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਲਿਗੈਂਡ ਦੁਆਰਾ ਧਾਤ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੰਨ੍ਹੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇ ਦੀ ਇੱਕ ਆਮ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਚੀਜ਼ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ y ਅਸੀਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਨਹੀਂ ਪੁੱਛ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਹੋਵੇਗੀ ਇੱਕ ਅਸਲੀਅਤ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਦਾ ਕੋਈ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ n ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਲਿਗੈਂਡ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਿਖਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇੱਕ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਉੱਥੇ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਲੋਹਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਫਸਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਲਈ ਕੋਈ ਹੋਰ ਦਾਨੀ ਸਮੂਹ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਸਿਰਫ ਫਸਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਰ ਕੋਈ ਹੋਰ ਤਾਲਮੇਲ ਨਹੀਂ ਦਿਖਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕੁਝ ਭਾਰੀ ਗਰੁਵਜ਼ ਇੰਨਾ ਭਾਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਵਾਤਾਵਰਣ ਜੋ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਦਿਖਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਉਸ ਧਾਤ ਦੇ ਲੋਹੇ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹੈ, ਫਿਰ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਅਟੈਚਮੈਂਟ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਤਾਂ ਕੁਝ ਛੋਟੇ ਸਮੂਹ ਆ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਲਈ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜੋ ਕਿ m ਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ uch ਅਸਲੀਅਤ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਗੱਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸਲੀਅਤ ਦੇ ਦੋ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਤੋਂ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਉੱਥੇ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਲਿਗੈਂਡਸ ਹਨ ਉੱਥੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਚੰਗੀ ਅਸਲੀਅਤ ਹੈ ਇਸਲਈ 2 ਦਾ ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਆਮ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਚੀਜ਼ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ 1 ਦੇ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ $agn\ h\ 3$ ਪੂਰੇ 2 ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਚਾਂਦੀ ਮੋਨੋਵੈਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੀ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਪਛਾਣ ਲਈ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਸਫੈਦ ਪਰੀਪੀਟੇਟ ਨਾਲ ਜੋੜ ਕੇ ਪ੍ਰਸਾਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਜ਼ਿਆਦਾ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਸ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਕੀ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉੱਥੇ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਲ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ 'ਤੇ ਸਾਡੀ ਸਾਰੀ ਚਰਚਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਾਡੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਮੋਨੀਆ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਡ੍ਰਾਈਵਿੰਗ ਫੋਰਸ $i\ s$ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਧਾਰਨ ਆਇਓਨਿਕ ਠੋਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਐਗਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਗਠਨ ਜੋ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਵੀ ਚਾਂਦੀ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਕਿਉਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਗੱਲਾਂ ਦੀ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ

ਹਾਂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਚਾਂਦੀ ਉਸ ਖਾਸ ਚਾਂਦੀ ਦੀ ਪਛਾਣ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਚਾਂਦੀ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗੀ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਲਈ ਕੁਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਚਾਂਦੀ ਆਧਾਰਿਤ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵੀ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜੈਵਿਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਉੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲੱਭਦੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇਹ ਵੀ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਾਂਦੀ ਦੀ ਚਾਂਦੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਵੀ ਮਦਦਗਾਰ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸਮਾਂ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਅਤੇ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਲਈ ਤਾਂ ਕੀ ਅਸੀਂ ਨਾਮ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਅਮੋਨੀਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਘੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆਕਲ ਐਸ ਇਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਘੋਲ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸਿਲਵਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਖਾ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮਾਧਿਅਮ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦਗੀ ਜਾਂ ਦਿੱਖ ਕਾਰਨ ਖਾਰੀ ਹੋਵੇ। ਸਿਲਵਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲ ਅੱਗੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ $ag\ nh_3$ ਹੋਲ 2 ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਟੁਕੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਬਾਹਰ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰੀਏ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਘੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਲਈ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਤੋਂ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਸਾਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੈ ਦੇ ਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਕਿਉਂਕਿ ਉੱਥੇ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਕੇਂਦਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਸਿਰਫ਼ ਦੋ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅੱਸੀ ਡਿਗਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਐਂਗਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ $cu\ c_{12}$ ਮਾਇਨਸ ਲਈ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤਾਂਬਾ ਚਾਂਦੀ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਤਾਰ ਪ੍ਰੋਸਟੇਟ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਚਾਂਦੀ ਦਾ ਪਾਰਾ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਆਮ ਟ੍ਰਾਈਡ ਤਾਂਬਾ ਵੀ ਦੁਵੱਲੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਜਾਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ AH ਹੋਰ ਸਮੂਹ ਜੋ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਣਗੇ ਵੀ ਵੱਖਰੇ ਹੋਣਗੇ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕਪਰਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵੀ ਸਾਡੀ ਚਾਂਦੀ ਵਰਗੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡੇ ਆਹ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਦੋ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਾਡੀ ਚਾਂਦੀ ਲਈ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਪਰ ਉੱਥੇ ਏਜੀਸੀਐਲ ਤੋਂ ਮਾਇਨਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਇੰਨਾ ਆਸਾਨ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਦੂਜਾ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਲਿਗੈਂਡ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਇਨਾਈਡ ਇਸ ਤੋਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਰਿਕਵਰੀ ਲਈ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਪ੍ਰੈਸੀਸਿੰਗ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਤਾਂਬੇ ਆਦਿ ਲਈ ਚਾਂਦੀ ਲਈ s ਧਾਤੂਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਾਇਨਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ $cu\ cn$ ਪੂਰੇ ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਵੀ ਬਹੁਤ ਆਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਨਹੀਂ ਕਰਾਂਗੇ ਪਰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਜੇ ਸਿਰਫ਼ ਤਿੰਨ ਬਿੰਦੂ ਉਪਲਬਧ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਆਕਾਰ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਜਾਂ ਨਿਯਮਤ ਤਿਕੋਣੀ ਵਿਵਸਥਾ 'ਤੇ, ਤਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਚਾਰ ਤੁਰੰਤ ਸਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਕੀ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਚਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਚਾਰ ਸਮੂਹ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਪ੍ਰਬੰਧ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵਧੇਰੇ ਆਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇਸਦੇ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। $d8$ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਕੌਂਫਿਰਗੇਸ਼ਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ni ਟੂ ਦੀ ਤਿਕੋਣੀ ਪਲੈਨਰ ਬਾਇਵੈਲੈਂਟ ਨਿੱਕਲ ਦਾ ਬਾਇਵੈਲੈਂਟ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਅਤੇ ਬੀ ਲਈ ਵੇਖਾਂਗੇ $ivalent$ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਹ ਸਾਰੇ $d8$ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਦੀ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਵਿਕਲਪਿਕ ਪ੍ਰਬੰਧ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹੁਣ ਤੱਕ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕੋਬਾਲਟ ਦੇ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹਨ ਕੋਬਾਲਟ ਤਿੰਨ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੋਬਾਲਟ ਟ੍ਰੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅਸਟੈਂਡਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਉੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆ ਵੀ ਉੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਵਿੱਚ ਤਿਕੋਣੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆ ਘੱਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਜੋੜ ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸੀਮਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਜਾਣੀ-ਪਛਾਣੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਨਿੱਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਦੀਆਂ ਟੈਟਰਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸਕੀਮ ਹੋਵੇਗੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਬਣਤਰਾਂ ਬਾਰੇ ਦੇਖੋ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਣ ਤੁਹਾਡੇ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਵਿਵਸਥਾ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ar ਵਿਵਸਥਾ ਪਸੰਦੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਟੈਟਰਾ ਕੇਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਣ ਦੀ ਬਜਾਏ

ਇਸ ਲਈ b ਤਣਾਅ ਅਤੇ ਟੈਟਰਾ ਕੁੰਜੀਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜੇ ਨਾਮਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਦੇ ਲਿਗੈਂਡਸ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਹਵਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੁਲਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਨਾਮ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਈਥਰਿਅਮ ਹੀਰਾ ਐਥੀਲੀਨਡਿਆਮਾਈਨ ਦਾ ਸੰਖੇਪ ਜ਼ੈਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ

ਇਸ ਲਈ ਡਾਇਟ ਸ਼ਬਦ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਉਸ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਨਾਮ ਦੇ ਅੰਦਰ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਨੰਬਰ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਮੌਜੂਦ ਅਜਿਹੀ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ, ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਮੋਇਟੀਜ਼ ਹਨ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦਾ ਅਧਾਰ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਇਮੈਂਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਸ ਅਧਾਰ ਨੂੰ ਲਿਆਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਅਜਿਹੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਬਾਲਟ ਟ੍ਰਿਸ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਕੋਬਾਲਟ ਤਿੰਨ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਟ੍ਰਿਸ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਲਿਗੈਂਡ ਤਿੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜਵਾਬ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਲਿਗੈਂਡ ਹਨ ਤਾਂ ਟੈਟਰਾ ਕੇਸ ਤੁਰੰਤ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਸੰਖਿਆ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਉਹਨਾਂ ਲਿਗਾਂਡਾਂ ਦੇ ਚਾਰ ਸਮੂਹ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਟੈਟਰਾ ਕੀਜ਼ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲ ਫਾਸਫਾਈਨ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਗੁਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਵੀ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਬਾਰੇ ਜੇ ਇਹ ਗਾਇਬ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਨਹੀਂ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਪਛਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਲਿਗੈਂਡ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲਫੋਸਫਾਈਨ ਕੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲ ਫਾਸਫਾਈਨ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ pph_3 ਹੈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਵਰਗਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਮੋਨੀਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਫਾਸਫਾਈਨ ਫਾਸਫਾਈਨ ਦਾ ਐਨਾਲਾਗ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ $ph\ the\ ph$ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ph ਬਾਂਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁਣ ph ਬੱਡ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ p ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਤਾਂ ਕਿ p ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਹੋਵੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਾਡੇ ਲਈ $eful\ ligand$ ਉਪਯੋਗੀ ਮੈਨੋਡੈਂਟੇਟ $ligand$ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਚਾਰ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਘੇਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲ ਫਾਸਫਾਈਨ ਹੈ ਤਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਵਾਂਗ ਅਸੀਂ ਇਸ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲਫੋਸਫਾਈਨ ਤੋਂ ਕੋਈ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਮੁੱਚਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨਿਰਪੱਖ ਹੈ ਤਾਂ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਵਿੱਚ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਸੰਬੰਧ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੀ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਦੀ ਨਿਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਸੈਂਟਰ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕੁਝ ਸੰਬੰਧ ਹੈ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕੁਝ ਸੰਬੰਧ ਹੈ ਫਿਨਾਇਲ ਫਾਸਫਾਈਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਕ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟੈਟਰਾਚੇਜ਼ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲ ਫਾਸਫਾਈਨ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਿਸ਼ਰਤ ਹੈ ਇੱਕ ਪੈਟਰੀ ਡਿਸ਼ ਵਿੱਚ ਸੁੰਦਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੈਟਰੀ ਡਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹ ਉਹ ਨਮੂਨਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸੁੰਦਰ ਰੰਗ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਰੰਗੀਨ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦਾ ਟ੍ਰਾਈਫੋਨਿਲਫੋਸਫਾਈਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਸ ਨਾਲ ਚਾਰ ਅਜਿਹੇ ਟ੍ਰਾਈਫੋਨਿਲਫੋਸਫਾਈਨ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਉਦਯੋਗਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਕੁਝ ਚੰਗੀ ਭੂਮਿਕਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਕੁਝ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਭੂਮਿਕਾ ਅਤੇ ਉਹੀ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਪ੍ਰਬੰਧ ਇੱਥੇ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹੀ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਫੋਨਾਇਲਫੋਸਫਾਈਨ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਛੱਤਰੀ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਟ੍ਰਾਈਫੋਨਾਇਲ ਫਾਸਫੇਟ ਯੂਨਿਟ ਦੇ ਪ੍ਰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਫਸਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਤਿੰਨ-ਗੁਣਾ ਸਮਰੂਪਤਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਛੱਤਰੀ ਹੈ, ਇਸ ਪਾਸੇ ਦੂਜੀ ਛੱਤਰੀ ਇਸ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਚੌਥੀ ਛੱਤਰੀ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਛੱਤਰੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਜੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਅੰਦਰ ਫਸ ਗਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤਿੰਨ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗਾਂ ਦਾ ਹਰੇਕ ਟ੍ਰਾਈਫੋਨਿਲਫੋਸਫਾਈਨ ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਤੋਂ ਚਾਰ ਬਾਰਾਂ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨਿਕਲ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਵਧੀਆ ਆਰਗੈਨਿਕ ਮੋਇਟੀ ਦੇ ਅੰਦਰ ਫਸਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਫਾਸਫੋਰਸ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਦਾ ਦੂਜਾ ਵਿਕਲਪ ਹੈ। ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਵਿਵਸਥਾ ਅਤੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਉਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰੀਏ g ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਕਿ $nibr$ ਦੇ ਪੀਪੀ ਹੈ ਤਿੰਨ ਹੋਲ ਦੇ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿਗਿਆਨੀ ਵਾਲਟਰ ਰੀਪੇਅ ਦੁਆਰਾ ਐਲਕਾਈਨ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਐਕਰੀਲਿਕ ਐਸਟਰਾਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸਦੇ ਲਈ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਪਯੋਗ ਹੈ ਪਰ ਦੁਬਾਰਾ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਸਾਡੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਸੈਂਟਰ ਦਾ ਇੱਕ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਕੇਂਦਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਪਹਿਲੇ ਪੈਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਸਾਰੇ ਪਲੈਨਰ ਪ੍ਰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਹੋਣਗੇ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਸਮਝੀਏ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਫਾਸਫੋਰਸ ਸਮੂਹ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਸਮੂਹ ਹਨ। ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਲਾਨਰ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਤੋਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਲਿਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਕਲ ਦਾ ਏਹ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਜੋ ਸਪਿਨ ਟ੍ਰਿਪਲੇਟ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪਿੰਨ ਟ੍ਰਿਪਲਟ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ। ਦੋ ਅਨਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਤੇ ਗੁਣਨਤਾ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੈਪੀਟਲ s ਦਾ ਮੁੱਲ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਸਪਿੰਨ ਅਵਸਥਾ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗੁਣਨਤਾ ਦੇ ਗੁਣਾ s ਪਲੱਸ 1 whi ਹੋਵੇਗੀ ch 3 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਭਾਵ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਪਛਾਣ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਅਣੂ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਹ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਲਈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਰਗ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਵਾਧਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਵਿਪਰੀਤ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿੱਕਲ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦਾ ਆਕਾਰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਫਾਸਫੋਰਸ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਬੰਧਨ ਇਹ ਵੀ ਨਿਰਦੇਸ਼ਿਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਵਿਵਸਥਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਸਿਧਾਂਤਕ ਉਚਿਤਤਾ ਵੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਅਤੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਫੀਲਡ ਥਿਊਰੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਹਕੀਕਤ ਵਜੋਂ ਮੈਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ। ਜੋ ਕਿ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਸ਼ਕਲ ਵਿੱਚ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਚੌਰਸ ਪਲੈਨਰ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਅਗਲਾ ਤੁਹਾਡਾ ਪੈਂਟ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਜੋ ਕਿ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਵਧੀਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਦੁਆਰਾ ਉਪਯੋਗੀ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਅਸੀਂ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਰਹੇ ਹਾਂ vo ਦ v ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਬੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹਿੱਸੇ 'ਤੇ ਸਥਿਰਤਾ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਹਿੱਸਾ ਇਹ ਸਮਝਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਸਮੂਹ ਦੇ ਉਸ ਡਬਲ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਆਉਣ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਵਰਗ ਬੇਸ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਸਮੂਹ ਤੋਂ ਡਬਲ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਸਮੂਹ ਦਾ ਦੂਜਾ ਸਿਰਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਿਡੈਂਟ ਓ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਬਿਡੈਂਟ ਓ ਵੀ ਹੈ। ਲਿਗੈਂਡ ਵਰਗਾਕਾਰ ਸਮਤਲ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਵਰਗ ਸਮਤਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਰਗਾਕਾਰ ਸਮਤਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਰਗ ਸਮਤਲ ਤੋਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਉੱਚਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਆਕਸੀਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਆਕਸੀਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵੱਲ ਇਹ ਕੇਲਾ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੋਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਉੱਪਰ ਹੈ। ਵਰਗ ਅਧਾਰ ਜੋ ਕਿ ਦੋ ਐਸੀਟਿਲ ਐਸੀਟੋਨ ਮੋਇਟੀ ਦੇ ਚਾਰ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਆਰ. ਇਸ ਨੂੰ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਪੈਂਟੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਾਗੂ ਕਰੋ ਅਤੇ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਪੈਂਟੋਆਕਸਾਈਡ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟਿਲ ਐਸੀਟੋਨ ਦੇ ਇੱਕ ਵੈਨੇਡਿਅਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਦੇ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਨਾਲ ਘਟਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਉਪਯੋਗ ਵੀ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਅਨੁਸਾਰ ਇਹ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ, ਬਲਕਿ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਵਜੋਂ ਇਸਦੀ ਯੋਗਤਾ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ v 2 o 5 ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਪਰਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਕਿਸ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚੰਗੀ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਸਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਲਿਗੈਂਡ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹ ਕੇ ਇਸ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਕੇਂਦਰ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਆਹ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦਾ ਸ਼ੋਸ਼ਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਵਰਗਾ ਬਿਡੈਂਟ ਲਿਗੈਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਐਲੀਲਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਇੱਕ ਆਮ ਈਪੋਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋਵੇਗੀ ਕੁਝ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਏਸ਼ਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਕੁਝ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸੀਸੀ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਕੁਝ ਐਲਿਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲੀਲਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਉੱਥੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਐਲੀਲਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਐਲੀਲਿਕ ਅਮੀਨ ਵਰਗੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਨੁਸਾਰੀ ਈਪੋਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਹਾਈਡਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਜੋ ਕਿ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਜੈਵਿਕ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਸਰੋਤ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਲਈ ਪੰਜ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਵਜੋਂ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿਉਂਕਿ ਕੇਂਦਰ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਹੈ, ਧੰਨਵਾਦ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਤੁਹਾਨੂੰ