

ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਸੁਭ ਦੁਪਿਹਰ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ 'ਤੇ ਆਪਣੀ ਤੀਜੀ ਕਲਾਸ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਸਾਰੇ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਚੀਜ਼ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਉਹ ਹੈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ 1 ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਸਮੂਹ ਜੋ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਐਟਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਪਲੇਨ ਟੁਕੜੇ ਜਾਂ ਬਲੈਕ ਬੋਰਡ 'ਤੇ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਬੋਰਡ 'ਤੇ ਸਭ ਕੁਝ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਸ ਦੀ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਚੀਜ਼ ਕਈ ਵਾਰ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਛੇ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਲਈ ਇਸ ਅਸ਼ਟਹਿੰਡਰਲ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਆਮ ਵਰਗ ਸਮਤਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ c ਸਪਲੈਟਾਈਨ ਲਈ ਚਾਰ ਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਦੋ ਲਿਗੈਂਡ ਅਮੋਨੀਆ ਲਿਗੈਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਮੂਹ ਹਨ ਪਲੈਟੀਨਮ ਸੈਂਟਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਆਮ ਵਰਗ ਸਮਤਲ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਚਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਕੋਣਾਂ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਥੀਟਾ ਮੁੱਲਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ। ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਚਾਰ ਦੀਆਂ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਛੇ ਦੀਆਂ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਦੋ ਹੋਰ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਲਿਆ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਇਸ ਤਹਿ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇਸ ਤਹਿ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ, ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੱਚ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਜਾਂ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਬਾਰੇ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਸਾਡੇ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸਾਡੀ ਇਹੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਬਣਿਆ ਲੋਹਾ ਲੋਹਾ ਚਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾਨੀ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਸਮੂਹ ਹਨ ਪਰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਲਿਗੈਂਡ ਅਤੇ ਲਿਗੈਂਡ ਤੋਂ ਚਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਨ। ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪੋਰਫਾਈਰਿਨ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪੋਰਫਾਈਰਿਨ ਲਿਗੈਂਡ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਕੁਝ ਤਾਲਮੇਲ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਚੇਨ ਦੀ ਜੋ ਸਾਡੀ ਗਲੋਬਿਨ ਚੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਮ ਵਰਗ ਪਲੇਨਰ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਕੇ ਇਸ ਤਾਲਮੇਲ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਕਸਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਮੈਕਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਮੈਕਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਲਿਗੈਂਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਜੁੜਨਾ। ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਚੇਨ ਗਲੋਬਿਨ ਚੇਨ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਹਿੱਸੇ ਤੋਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਚੇਨ ਇੱਕ ਮੋਨੋਡੈਂਟਿਡ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਚੇਨ ਦੇ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤਤਕਾਲ ਜੁਲ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਲੋਹੇ ਦੇ ਪੰਜਵੇਂ ਤਾਲਮੇਲ ਸਥਾਨ ਨੂੰ ਇੰਨੀ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਾਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਲਿਗੈਂਡ ਚਾਰ ਫਿਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪਾਸੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਛੇਵੇਂ ਤਾਲਮੇਲ ਸਾਈਟ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। ਆਕਸੀਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਮਿਓਗਲੋਬਿਨ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਬਚਾਅ ਲਈ ਆਕਸੀਜਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸਾਹ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਹਵਾ ਤੋਂ ਆਕਸੀਜਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਅਤੇ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਇਸ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਸਭ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਛੇ ਨੂੰ ਵੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਬਲਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਵੀ। ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਵਰਗੀ ਗੈਸ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਨਿਕਲ ਟੈਟਰਾਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ o2 ਜੋ ਹਵਾ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਪੱਤੀ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ। ਸਾਡੇ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਦੇ ਜੋ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨਿਤ ਹੈ, ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਆਕਸੀ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਸਪੀਸੀਜ਼, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਚਾਰ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਛੇ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਅਣੂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਕੋਬਾਲਟ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਕੋਵੇਲੈਂਟ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਜੋ ਕਿ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੀਆਈਐਸ ਫਾਰਮ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਫਾਰਮੂਲਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਕੈਸ਼ਨਿਕਸ ਹਨ cationic ਮਤਲਬ ਇੱਕ ਕੋਬਾਲਟ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਹੋਰ ਚਾਰਜ ਦੁਆਰਾ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਮੂਹ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੋਰ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਚਾਰਜ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੀਆਈਐਸ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਗਿਆਨ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਅਧਿਐਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ 180 ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਹੋਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਕਲੋਰੀਨ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ 180 ਡਿਗਰੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਉਹ ਕੇਂਦਰ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ 90 ਡਿਗਰੀ ਦੂਰ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਂਸ ਸਥਿਤੀ ਮਿਲਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਵਰਗ ਸਮਤਲ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਸ ਖਾਸ ਵਰਗ ਸਮਤਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੀ ਹਾਂ ਹੁਣ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਰਗਾਕਾਰ ਜਗਜ਼ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਇਸ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਲੋਰੀਨ ਇਸ ਪਲੇਨ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਣੇ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਣ ਨੂੰ ਮਿਲੇਗਾ। ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਕੋਆਰਡੀਨੇਸ਼ਨ ਨੰਬਰ ਦੂਸਰਾ ਜਿੱਥੇ c1 ਕੋਬਾਲਟ c1 ਬਾਂਡ 90 ਡਿਗਰੀ ਨਹੀਂ 180 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੀਆਈਐਸ ਸੰਰਚਨਾ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਛੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇੱਕ ਸੀਆਈਐਸ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਟ੍ਰਾਂਸ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਗੁਣਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ 6 ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਲਈ ਕੁਝ ਬਦਲਾਅ ਲਿਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਿਡੈਂਟੇਟ ਲਿਗੈਂਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਬਿਡੈਂਟੇਟ ਆਕਸੀਜਨ ਆਕਸੀਜਨ ਲਿਗੈਂਡ ਭਾਵ o2 ਕਿਸਮ ਦਾ ਲਿਗੈਂਡ ਜੋ ਕਿ ਅਣੂ ਦੇ ਅਜਿਹਾ ਹੋਣ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। ਇੱਥੇ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸਾਡਾ ਆਕਸਲੇਟ ਐਨੀਅਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਕਸਲੇਟ ਐਨੀਅਨ ਦੇ ਚਾਰਜਾਂ o ਮਾਇਨਸ ਓ ਮਾਇਨਸ ਦੁਆਰਾ ਆਇਰਨ ਸੈਂਟਰ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਿਡੈਂਟ ਚੇਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤਿੰਨ ਸਬੰਧਿਤ ਆਇਰਨ ਸੈਂਟਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਕਸਲੇਟੋ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁੱਧ ਆਕਸਲੇਟ ਇਸ ਦੇ ਕੁੱਲ ਛੇਵੇਂ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਣ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਅਤੇ ਲੋਹਾ ਫੇਰਿਕ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਆਇਓਨਿਕ ਹੈ। h ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਨ ਦੁਆਰਾ ਵਿਰੋਧੀ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਨ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਹੈਕਸਾਮਾਈਨ ਕੋਵਲੈਂਟ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਨਾਲ ਨਿਰਪੱਖ ਚਾਰਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਨੀਓਨਿਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਆਇਨਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਥਿਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਟੁਕੜੇ ਵਿੱਚ ਖਿੱਚਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਇਹ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਸਮੂਹ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਸਮੂਹ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਸਮਤਲ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਦੋ ਹੁਣ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਤਲ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਹੋਣਗੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲਿਗੈਂਡ ਕਿੱਥੇ ਹੈ। ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਬਿਡੈਂਟ ਚੇਲੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਬਿਡੈਂਟ ਲਿਗੈਂਡ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਪਲੇਨ ਜਾਂ ਬੋਰਡ ਦੇ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਦੂਜਾ s ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਬੋਰਡ ਦੇ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅੱਗੇ ਆਵੇਗਾ ਭਾਵ ਇਹ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਾਰਗਜ਼ ਦੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹੋਵੇਗਾ।

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਖਾਸ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਸਾਰੇ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਕੁਝ ਵੱਖਰਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ। ਤੁਹਾਡੇ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਲਿਗੈਂਡ ਦਾ ਜੋ

ਅਸੀਂ ਕੋਲੇ ਦੇ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨਾਈਟ ਵਨ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਟ੍ਰਿਸ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨੇਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਮਕਰਨ ਜੋ ਆਈਸੋਮੇਰਿਕ ਰੂਪ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਾਂਗੇ। ਕੁਝ ਲੰਬਾਈ ਕਿਉਂਕਿ ਲੰਬਾਈ ਸਰੀਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਨੂੰ ਐਸੀਟਿਲ ਐਸੀਟੋਨੇਟ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਛੇ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ n ਸਮੂਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਸਾਰੀਆਂ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਦੁਰੀਆਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਛੋਟੇ ਅਤੇ ਕੁਝ ਲੰਬੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਚਾਰ ਨਜ਼ਦੀਕੀ ਸੀਮਾ ਵਿੱਚ ਹਨ। ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਲੰਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪਲੇਨ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਪਲੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਪਲੇਨ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਹੈ ਉਹ ਲੰਬਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਪਲੇਨ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਹੈ ਉਹ ਵੀ ਲੰਬਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਲੰਬਾਈ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਲੰਬਾਈ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਟੈਟਰਾਗੋਨਲ ਪਲੇਨ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਇਸ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਉਸ ਖਾਸ ਬੰਧਨ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਲੰਬਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਬੰਧਨ ਵੀ ਲੰਬਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਫਿਰ ਕੀ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੁਝ ਆਈਸੋਮੇਰਿਕ ਰੂਪ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸੀ ਟ੍ਰਾਂਸ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਆਈਸੋਮਰ ਉਦੋਂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਸਟੈਕੂਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਲਿਗਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਦੋ ਜਾਂ ਦੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ $m1$ 4 ਅਤੇ a ਦੇ ਹੋ ਰੁਣੇ wha t ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਦੇ ਲਿਗੈਂਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਦੋ ਕਿਸਮ ਦੇ ਲਿਗੈਂਡ ਇੱਕ 1 ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸੇ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇਹ ਇੱਕ ਸਪਸ਼ਟ ਨਿਰੀਖਣ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈਡਲ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹਨ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜੇ ਵੀ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਲੱਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਸਾਰੇ ਰੰਗਹੀਣ ਅਤੇ ਚਿੱਟੇ ਰੰਗ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਰੰਗ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖਰਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਪਰ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਆਈਸੋਮੇਰਿਕ ਰੂਪ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਸੇ ਪੈਟ੍ਰਾਈਟਿਸ ਵਿੱਚ ਕਿ ਇੱਕ ਆਈਸੋਮਰ ਦਾ ਰੰਗ ਗੁਲਾਬੀ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਰੰਗ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇਹ ਵੀ ਵੱਖਰਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਖਾਸ ਰੰਗ ਇੱਕ ਖਾਸ ਆਈਸੋਮਰ ਲਈ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਰੰਗ ਦੂਜੇ ਆਈਸੋਮਰ ਲਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਡਿਕਲੋਰੋ ਕੋਬਾਲਟ iii ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹੀ ਕੰਪ $ound$ ਜਿੱਥੇ cis ਮਿਸ਼ਰਣ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਟੈਟਰਾ ਅਮੀਨ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਕਿ ਟ੍ਰਾਂਸ ਟੈਟਰਾਮਾਇਨ ਡਿਕਲੋਰੋ ਕੋਵਲੈਂਟ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਵਿਧੀਆਂ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਸਿਸਕੋ ਐਨਾਲਾਗ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਆਮ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਵਿਧੀਆਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਅਤੇ ਟਰਾਂਸ ਐਨਾਲਾਗ ਤਾਂ ਇਹ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਸ ਭਾਵ ਇਹਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਜਾਣਨਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨੂੰ ਪੜ੍ਹਦੇ ਹਾਂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਪਰ ਸਾਨੂੰ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੇ ਨਾਮ ਨੂੰ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਐਨੀਓਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਜਾਂ ਕੈਟੀਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਚਾਰਜ ਨਿਰਪੱਖਕਰਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਵਰਗਾ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਰਗੇ ਸਧਾਰਣ ਅਜੈਵਿਕ ਲੂਣਾਂ ਦਾ ਸਧਾਰਨ ਨਾਮਕਰਨ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਨੂੰ ਦੱਸਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦਾ ਨਾਮ ਤੇਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਲੋਰਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਆਇਰਨ ਦਾ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ $k3$ fec ਅਤੇ ਪੂਰਾ 6 ਹੈ ਅਤੇ co ਅਤੇ $h3$ ਕੋਲ ਚਾਰ $c12$ $c1$ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਦੇ ਲਈ ਵੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਲਾਸਾਂ ਅਤੇ ਹਰ ਸਮੇਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਅਮਾਈਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਮੂਹ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਮੌਜੂਦ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਕੈਸ਼ਨ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਸਾਨੂੰ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ। ਦੋਨਾਂ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਨਾਮ ਦਿਓ ਕਿਉਂਕਿ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਵੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੈਕਸਾ ਆਇਨੋ ਵਾਧੂ ਆਇਨੋ ਆਇਰਨ ਥੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਆਮ ਨਾਮ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੈਰੀ ਸਾਈਨਾਈਡ ਹੈ ਫਿਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਅੰਦਰ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਲਿਗੈਂਡ ਦਾ ਨਾਮ ਵਰਣਮਾਲਾ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਰੱਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਨਾਮਕਰਨ ਨੂੰ $abcd$ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਲਿਗੈਂਡ ਦਾ ਨਾਮ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ

ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਦਾ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਹੈ। t ਇਸ ਵਿੱਚ ਫਿਰ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ah ਡਾਈਥਾਈਲੈਂਡ ਟ੍ਰਾਈਮਾਈਨ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ d ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਉਹ ਟ੍ਰਾਈਥੈਨਿਅਮ ਟੈਟਰਾਮਾਇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ti ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਉਸ ਖਾਸ ਵਰਣਮਾਲਾ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਤਰਜੀਹ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਲਿਗਾਂਡਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਓਕਸਾਲਿਟਾ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਲਈ ਓ। ਹੋਰ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲੇ ਲਿਗੈਂਡਸ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਗੈਰ ਚੇਲੇਟਿੰਗ ਲਿਗੈਂਡਸ ਐਨੀਓਨਿਕ ਲਿਗੈਂਡਸ ਦਾ ਨਾਮ ਇੱਕ ਅੱਖਰ o ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅੱਖਰ o ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਨਿਰਪੱਖ ਲਿਗੈਂਡ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਣੂ ਦਾ ਨਾਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਦਾ ਨਾਮ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਐਕਵਾ ਵੀ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਐਕਵਾ ਨੂੰ ਦੱਸਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਛੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਕੁਝ ਹੈਕਸਾ ਐਕਵਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹੈਕਸਾ ਐਕਵਾ ਆਇਰਨ ਤਿੰਨ ਦੱਸਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। co $nh3$ ਪੂਰੇ ਛੇ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਭਾਗ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਹੈਕਸਾ ਅਮੀਨ ਕੋਬਾਲਟ ਤਿੰਨ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਭਾਗ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਨਾਮ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਿਕੋ ਹੋਲ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ। 4

ਇਸ ਲਈ ਟੈਟਰਾਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਟੈਟਰਾ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਨਿਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਪਰ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਲਿਗੈਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਕਲੋਰਾਈਡ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮਹਾਨ ਅਗੋਤਰਾਂ ਨਾਲ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਡਾਈ ਟ੍ਰਾਈ ਟੈਟਰਾਪੈਂਟਨ ਹੈਕਸਾ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਟੈਟਰਾ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਚਾਰ ਅਮੀਨ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਅਸੀਂ ਟੈਟਰਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਜਦੋਂ ਲਿਗੈਂਡ ਵਿੱਚ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਖੁਰਾਕ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਯੂਨਾਨੀ ਨਾਮਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਬਿਸ ਲਈ ਡਾਈ, ਫਿਰ ਬਿਸ ਟ੍ਰਾਈ ਹੋਵੇਗਾ, ਫਿਰ ਟ੍ਰੀਜ਼ ਅਤੇ ਟੈਟਰਾ ਫਿਰ ਟੈਟਰਾ ਕੇਸ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਦੋ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਈਨ ਗਰੁੱਪ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਅਸੀਂ bis $ethylene$ $diamine$ ਲਈ ਯੂਨਾਨੀ ਅਗੋਤਰਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਡਾਈ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਨੰਬਰ ਅੱਗੇ ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੰਬਰ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਲਿਗੈਂਡ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਉਹ ਚਾਰਜ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੀ ਪਛਾਣ ਸਾਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਦੱਸ ਦੇਵੇਗੀ ਕਿ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ 'ਤੇ ਸਮੁੱਚੇ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ਚਾਰਜ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੈਟੈਨਿਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਵਿੱਚ ah ਹੈ ਈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ

ਇਸ ਲਈ ਮੋਨੋਕਾਟੈਨਿਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤ੍ਰਿਵਿਅਕਤੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਬਰੈਕਟ ਦੇ ਅੰਦਰ ਰੋਮਨ ਅੰਕਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਟੈਟਰਾ ਅਮੀਨ ਡਿਕਲੋਰੋ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ 2 ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸਲਈ $amine$ a ਵਰਣਮਾਲਾ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਮੀਨ ਪਹਿਲਾਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਕਲੋਰੋ ਲਿਗੈਂਡ ਦੀ ਨਿੰਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇੱਕ ਆਇਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ

ਇਹ ਕਹਿਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਐਨੀਓਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦਾ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਅੱਠ ਦਾ ਅੰਤ ਅੱਠ ਨਾਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈਕਸਾ ਸਾਇਨੋ ਫੰਕਸ਼ਨ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੈਕਸਾਸੀਨੋਫੇਰੇਟ ਦੇ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ k ਚਾਰ ਫੇਕ ਅਤੇ ਹੋਲ 6 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੈਕਸਾਸੀਨੋਫੇਰੇਟ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਇਨ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈਕਸਾਨੋਫੇਰਾ 2 ਆਇਨ ਸਮਾਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਾਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ। ਵੇਖੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਫੈਰੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੋਹੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਐਨੀਓਨਿਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਦਾ ਨਾਮ ਜਦੋਂ ਛੇ ਸਾਇਨਾਈਡ ਸਮੂਹ ਜੁੜ ਰਹੇ ਹਨ ਆਇਰਨ ਨੂੰ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਇਰਨ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਹ ਫੈਰੇਟ ਤਿੰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫੈਰੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਾਕੀ ਸਾਰੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮੂਲ ਧਾਤ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਐਨੀਅਨਾਂ ਨੂੰ ਉਹ ਖਾਸ ਨਾਮਕਰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਨਾਮ ਆਇਰਨਿਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਇਹ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਇਹ ਲੋਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਫੈਰੇਟ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨਿਕਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਨਿਕਲ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹਨ। ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਸਮੂਹਾਂ ਲਈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤਾਂਬਾ ਪਲੱਸ ਟੂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਂਬਾ ਪਲੱਸ ਵਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਘਣ ਦੀ ਦਰ ਇਸ ਲਈ ਘਣ ਦੀ ਦਰ ਫਲਾਸਕ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਘਣ ਦੀ ਦਰ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਰੋਮਨ ਅੰਕ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਦੇ ਦੇ ਰੋਮਨ ਅੰਕ ਵਿੱਚ ah ਵਿੱਚ ਉਸ ਖਾਸ ਘਣ ਦੀ ਦਰ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਕਾਪਰ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਫੈਰੇਟ ਪਲੱਸ ਟੂ ਅਤੇ ਪਲੱਸ 3 ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਆਇਰਨ ਦੇਵਾਂ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰਾਂਗੇ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੀ ncrd ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚੋਂ ਲਈਆਂ ਹਨ। ਆਮ ਨਾਮ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਅਭਿਆਸ ਹੈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਮਤਿਹਾਨ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਪ੍ਰਤੀਯੋਗੀ ਪ੍ਰੀਖਿਆ ਵਿੱਚ ਵੀ ਪੁੱਛਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਪਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕਿਵੇਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਇਹ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦੀ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮੈਟਲ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪੜ੍ਹਦੇ ਹਾਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਫਾਰਮੂਲੇ ਨੂੰ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵੀ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਥੇ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਨਿਊਟ੍ਰਲ ਲਿਗੈਂਡ ਹਨ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਨੀਓਨਿਕ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਇੱਥੇ ਵੀ ਐਨੀਓਨਿਕ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਨਿਊਟ੍ਰਲ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਚੇਲੇਟਿੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਬਾਹਰ ਹਨ। ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਤਾਂ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਿੱਧ ਨਾਮਕਰਨ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਨਿਰਪੱਖ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਨਾਮਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਾ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਸਿਰਫ ਇਹ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੇ ਅੱਪਸ ਉੱਥੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਟੈਟਰਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਲੀਕੇਜ਼ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚਾਰ ਅਜਿਹੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਉਸ ਖਾਸ ਨਿੱਕਲ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇਹ ਦੱਸੇ ਕਿ ਫਿਰ ਟੈਟਰਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਲੀਕੇਜ਼ ਜ਼ੀਰੋ ਵੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲੱਭਾਂਗੇ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੋਹੇ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਾਂ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਗਿਣਤੀ ਹੈ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸਲਈ ਫੇਕੇ ਹੋਲ ਪੰਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟੈਟਰਾ ਦੀ ਬਜਾਏ ਪੈਂਟਾ ਦੁਜਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਨਾ ਲਿਖੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਸੇਡੀਅਮ ਚਤੁਰਭੁਜ ਗੋਲੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਜਾਣਬੁੱਝ ਕੇ ਨਹੀਂ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਭੁਲੇਖਾ ਨਹੀਂ ਪਾਉਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਕਿ ਇਹ ਕਿੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਸੇਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਆਇਰਨਿਕ ਹਿੱਸਾ auf ਹੈ। 4 ਘਟਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ uF4 ਘਟਾਓ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਨੀਓਨਿਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦਾ ਇੱਕ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਟੈਟਰਾਫਲੂਓਰੋਆਰਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੋਨੇ ਤੋਂ ਟੈਟਰਾਫਲੇ ਸਾਨੂੰ ah rh so o ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਦਰ ਤਿੰਨ ਕਈ ਵਾਰ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਓਰੇਟ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੋਨੇ ਦਾ ਆਇਨ ਮੈਨੋਵੈਲੈਂਟ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਸੋਲ ਸਾਡੇ ਟੈਟਰਾਫਲੋਰੋਥੇਰੇਟ ਵਰਗਾ ਹੈ ਇਹ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ bF4 ਘਟਾਓ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ 4 ਘਟਾਓ ਹੈ ਜੋ ਟੈਟਰਾਫਲੋਰੋਥੇਰੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਟੈਟਰਾਫਲੂਓਰੋਰੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਥੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਫੈਰੇਟ ਤਿੰਨ ਦਾ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੈਕਸਾਗਨ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਐਕਸੀਆਨੋ ਫੇਰੇਟ ਟੂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਆਹ ਫੇਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਲਈ ਹੈ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਇੱਕ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਿਸ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਆਈਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟ੍ਰਿਸ ਐਥੀਲੀਨਡਿਆਮਾਈਨ ਹੈ। ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਥ੍ਰੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਿਵੇਂ ਹੈਕਸਾਮਾਈਨ ਕੋਬਾਲਟ ਥ੍ਰੀ ਕਲੋਰਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦਰੱਖਤ ਐਥੀਲੀਨਡਿਆਮਾਈਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫੰਕਸ਼ਨ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਬਿਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡਸ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਰੁੱਖ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਉਲਟ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਭ ਕੁਝ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਉਲਟ ਤਰੀਕਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਚੱਲ ਰਹੇ ਵਾਕ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਈ ਵਾਰ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਟੈਟਰਾਗਨ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ 2 ਸਲਫੇਟ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੜ੍ਹਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਪੜ੍ਹਨ ਨਾਲ ਤੁਰੰਤ ਸੁਨੇਹਾ ਵੀ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸੰਕੇਤ ਭੇਜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਕੁਝ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਸਮਾਨ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਅਮੀਨ ਫਿਰ ਟੈਟਰਾਚੇਰ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੇ ਸਲਫੇਟ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਇੱਕ ਅਸੀਂ ਕੀ ਹਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਕਿ ਇਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ah ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਅਸਟੈਡੂਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਕੀ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਫੰਕਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੇ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਮੀਨ ਟੈਟਰਾਗਨ ਜਾਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੇ ਸਲਫੇਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਡਾਇਆਈਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਮੀਨ ਦੇ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਨਿਯਮਤ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੈਂਟਾ ਤਾਲਮੇਲ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਇੰਨਾ ਆਸਾਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਰੰਤ ਇਹ ਅਸਟੈਡੂਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪੈਂਟਾ ਨਿਊਕਲੀਅਰ ਆਹ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪੈਂਟਾ ਤਾਲਮੇਲ ਤੁਰੰਤ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਅਣੂ ਅਤੇ ਅਸਟੈਡੂਲ ਰੂਪ ਪਰ ਚਾਰਜ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਸਲਫੇਟ ਆਇਨ ਤੋਂ ਦੇ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਚਾਰਜ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਲਫੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਤਰਕ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਲਫੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਅਮੋਨੀਆ ਮੋਨੋਡੈਂਟਿਡ ਹੈ। ਲਿਗੈਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਪੰਜ ਹੋਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮ ਅਮੀਨ ਪੈਂਟਾ ਈਕੋ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟੂ ਸਲਫੇਟ ਹੋਵੇਗਾ ਫਿਰ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੈਕਸਾਗੋਨਲ ਫੇਰੇਟ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਨਾਮਕਰਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਲਈ ਸੀਆਈਐਸ ਪਲੈਟੀਨ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਪਲੈਟੀਨਮ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੁਝ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਕਿ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇੱਕ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕੈਂਸਰ ਦੀ ਦਵਾਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਦਵਾਈ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਵੀ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਸਪਲੈਟਿਨ ਸਹੀ ਨਾਮ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਜਵੀਜ਼ ਕੀਤੇ ਗਏ ਕਈ ਕੈਂਸਰਾਂ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਅਤੇ ਸਫਲ ਇਲਾਜ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੋਂ ਦੇ ਪੁਜ਼ੀਸ਼ਨਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਦੇ ਅਮੀਨ ਫੰਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਦੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਾਂ ਬਾਰੇ ਕਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਸੀਆਈਐਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਚਾਰ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਮੁਫ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਦੇ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸੀਆਈਐਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਂਸ ਕੰਪਾਊਂਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਮਕਰਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਟ੍ਰਾਂਸਪਲੈਟਾਈਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਪਲੈਟੀਨ ਨਾਮਕਰਨ ਇਹ ਬਹੁਤ ਆਮ ਨਾਮ ਹੈ ਇਹ iupac

ਪ੍ਰਵਾਨਿਤ ਨਾਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇੱਕ ਨੂੰ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਹਾਈਫਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪਲੈਟੀਨਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟ੍ਰਾਂਸਪਲਾਂਟਿੰਗ ਕੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਈਸੋਮਰ ਕੀ ਹਨ। ਉੱਥੇ ਆਈਸੋਮਰ ਕੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕੋ ਰਸਾਇਣਕ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਪਰ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਰਫ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਵੱਖਰੀ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਰਾਏ 'ਤੇ ਜੇ ਕੰਪਾਊਂਡ ਇੱਕ ਸੀਆਈਐਸ ਕੰਪਾਊਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਕੰਪਾਊਂਡ ਇੱਕ ਟਰਾਂਸ ਵਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਬਿਲਕੁਲ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਅੱਸੀ ਡਿਗਰੀ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹੋਰ ਦੋ ਬਾਂਡ ਜੋ ਨੌਥੋ ਡਿਗਰੀ ਵੱਖਰੇ ਹਨ। ਬੰਧਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅੱਸੀ ਡਿਗਰੀ ਦੀ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਹੈ, ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਜੋ ਕਿ ਲੀਗਾਂਡਾਂ ਦੇ ਦੋ ਸਮਾਨ ਸਮੂਹਾਂ ਲਈ ਨੌਥੋ ਡਿਗਰੀ ਦੀ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੀਆਈਐਸ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇੱਕ ਨੂੰ ਢਾਂਚਾਗਤ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਉਸ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਾਰੇ ਵੇਖਦੇ ਹੋਏ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਦੀ ਰੇਖਾਗਣਿਤ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਦੇਵੇਗਾ ਜੋ ਇੱਕ ਬਹੁ-ਅਯਾਮੀ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਪੌਲੀਹੇਡਰੋਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰ ਜਿੱਥੇ ਮੀਥੇਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਅਤੇ ਜੀਓ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੈਟਰੀ ਕੀ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪੌਲੀਹੇਡ੍ਰਲ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਪੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਵਿਵਸਥਾ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਪੌਲੀਹੇਡ੍ਰਲ ਵਿਵਸਥਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਖਾਸ ਤਾਲਮੇਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਖਿਆ ਜੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਚਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸਦੇ ਲਈ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪੌਲੀਹੇਡ੍ਰਲ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਬਣਤਰ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਸ ਖਾਸ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਭਿੰਨਤਾ ਹੈ ਤਾਲਮੇਲ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਕੁਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਲਈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲੱਭਾਂਗੇ ਉਹ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਲੱਭੇਗਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਈਸੋਮਰ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਈਸੋਮਰ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਲਈ ਵੱਖੇ ਵੱਖਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਗੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਪਹਿਲਾ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਲਿੰਕੇਜ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਲਿੰਕੇਜ ਵੱਖਰੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਨਾਮ ਪੜ੍ਹਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਕਿ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਲਿੰਕੇਜ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਫਿਰ ਤਾਲਮੇਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਕਿ ਤਾਲਮੇਲ ਦਾ ਗੋਲਾ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ c 's ਅਤੇ trans ਦੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਲਈ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਪਰ ਤਾਲਮੇਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਜੋ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਤਾਲਮੇਲ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਤਾਲਮੇਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਸਤੁਤੀ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਅਤੇ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਵਿਚਕਾਰ ਉਲਝਣ ਨਹੀਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਸਟੀਰੀਓਆਈਸੋਮਰ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਪੇਸ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਘੋਲਨ i i ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਅਤੇ ਇਹ ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਆਮ ਅਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਉੱਥੇ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਰੇਖਾਗਣਿਤ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦੇ ਅੰਦਰ ਭਾਵੇਂ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦਿਖਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਪ੍ਰਵਾਹ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਵੀ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਲਈ ਚਾਰਟ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਇਸ ਫਲੋਚਾਰਟ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਬਾਰੇ ਕਿਉਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕੋ ਹੀ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਵੱਖੇ-ਵੱਖ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਫਿਰ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਦੋ ਨਹੀਂ ਸਗੋਂ ਚਾਰ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀ ਲਿੰਕੇਜ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚਾਰ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਸਟੀਰੀਓ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਪੇਸ ਸਪੈਸ਼ਲ ਹਿੱਸਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਉਹੀ ਬਾਂਡ ਪਰ ਵੱਖੇ-ਵੱਖ ਸਥਾਨਿਕ ਪ੍ਰਬੰਧ

ਇਸ ਲਈ ਬਾਂਡ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ। ਚੀਜ਼ ਦੀ ਲਿੰਕੇਜ ਕਿਸਮ ਜਾਂ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਤਾਲਮੇਲ ਦੀ ਕਿਸਮ ਪਰ ਵਿਵਸਥਾਵਾਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਸੀ ਸਪਲੈਟਿੰਗ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸਪਲਾਂਟਿੰਗ ਉਹ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਸਥਾਨਿਕ ਵਿਵਸਥਾ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰੰਗ ਵੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਨ। ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਸੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਹਰਾ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੂਜਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸੰਪੱਤੀ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਠੀਕ ਰੰਗ ਭੌਤਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਠੀਕ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਆਕਾਰ ਦੀ ਕਿਸਮ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਟਰਾਂਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਤੇ ਹੋਰ ਭੌਤਿਕ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਜਾਂ ਬਾਇਓਕੈਮੀਕਲ ਪਹਿਲੂ ਕੀ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਤੁਹਾਡੀ ਸੀਆਈਐਸ ਪਲੈਟੀਨਮ ਵਰਗੀ ਚੰਗੀ ਦਵਾਈ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਸੀ ਸਪਲੈਟਨ ਸਿਰਫ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸਪਲਾਂਟ ਕਰਨਾ ਇਹ ਸਮਝ ਜਾਂ ਗਿਆਨ ਦਾ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਖੇਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਿਰਫ ਸਮੁੰਦਰੀ ਕਿਸਮਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਹੈ ਜੋ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਦੇਣ ਲਈ ਕੁਝ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਡਰੱਗ ਐਂਟੀ-ਕੈਂਸਰ ਡਰੱਗ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਵੱਖਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਵੀ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਮਝ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਖੇਤਰ ਅਤੇ ਖੋਜ ਅਤੇ ਕੰਮ ਉੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬੀਜਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਸੰਸਲੇਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸ ਕਿਸਮਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ed

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਨੋਟ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਧਾਤੂ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕਿਸਮਾਂ ਜਾਂ ਖਾਸ ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਜਾਂ ਖਾਸ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਹਿੱਸੇ ਲਈ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਢਾਂਚਾਗਤ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲਿੰਕੇਜ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ

ਇਸ ਲਈ ਲਿੰਕੇਜ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਅੰਬੀਨਟਿਡ ਲਿਗੈਂਡ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਲਿਗਾਂਡਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਲਿਗੈਂਡਾਂ ਨੂੰ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਬਾਰੇ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ। ਅੰਬੀਨਟਿਡ ਲਿਗੈਂਡ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਕੁਝ ਸਮੂਹਾਂ ਅਤੇ ਕੁਝ ਲਿਗਾਂਡਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ n ਤਿੰਨ ਮਾਇਨਸ ਜੋ ਕਿ ਐਗਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈ ਐਂਟੀਮਿਕ ਐਨੀਓਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ nnn ਅਤੇ ਦੀ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਹੈ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਸ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪ੍ਰਬੰਧ ਅਤੇ ਇਕੱਲੇ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਨਾਲ ਕਿੰਨੇ ਬਾਂਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇਕੇ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਕੱਲੇ ਜੇਕੇ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਉਪਲਬਧ ਹੋਣਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਣ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਕੱਲੇ ਜੇਕੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿਸੇ ਧਾਤੂ ਦੇ ਬੰਧਨ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ। ਮੀ ਦੇ ਤੱਕ ਪਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮੋਨੋਨਿਊਕਲੀਅਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਮੋਨੋਨਿਊਕਲੀਅਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਅੰਤਰ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਸੀ, ਇਸਲਈ ਉਹੀ ਅਜਾਈਡ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਉਹ ਖਾਸ ਬੰਧਨ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੇ ਮਾਪ ਤੋਂ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਉਹੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਇਹ n ਹੈ ਤਾਂ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਉੱਥੇ n cs ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੁਬਾਰਾ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ah ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦੀ ਬਜਾਏ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਗੰਧਕ ਸਮੂਹ ਇਸ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਕੁੱਲ ਗਿਣਤੀ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਚਾਰਜ ਇਸ ਗੰਧਕ ਤੋਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੱਕ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੇਕੇ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੇਵਿਸ ਡਾਟ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ givi ਹੈ। ਸਾਨੂੰ ਚਾਰਜ ਦੀ ਗਤੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਗੰਧਕ ਗੋਲੇ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਗੋਲੇ 'ਤੇ ਵਾਧੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਨਿਵਾਸ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਸਥਿਤੀ ਥੋੜ੍ਹੀ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਐਨਾਇਨ ਦੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਐਨਾਇਨ ਦੀ ਸਲਫਰ ਧਾਤ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਕੇਂਦਰ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਉਹੀ ਜੋ ਕਿ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਫੈਰਿਕ ਆਇਨ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਟੈਸਟ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫੈਟ ਪੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਡਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਇਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜੋ ਕਿ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਨਿਗਰਾਨੀ ਕਿਵੇਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਟੈਸਟ ਟਿਊਬ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਪ੍ਰਦਾਨ ਦੇ ਅੰਦਰ ਨਿਗਰਾਨੀ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਰੰਗ ਤਬਦੀਲੀ ਕਾਰਨ ਹੈ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਤਰ ਜਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਤਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਆਇਰਨ ਕੋਲ ਵਿਕਲਪ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਫੇ ਥੀ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਆਇਰਨ ncs ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ scn ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰੇ ਤਾਂ ਜੋ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂ ਸਲਫਰ ਦੁਆਰਾ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਰੰਗ ਦੀ ਤਬਦੀਲੀ ਲਈ ਕੀ ਲੱਭ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਲੱਭ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਨਵਾਂ ਆਇਰਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਨਵਾਂ ਆਇਰਨ ਸਲਫਰ ਬਾਂਡ ਸਥਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਕਿਸਮਤ ਵਾਲੇ ਹਾਂ। ਦੋਵੇਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਪਹਿਲੇ ਤਾਲਮੇਲ ਲਈ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਖਾਸ ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਛੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਬੰਧਨ ਤੁਰੰਤ ਰੰਗ ਬਦਲ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜੋ ਰੰਗ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਪਛਾਣਨ ਯੋਗ ਹੈ, ਲਹੂ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਫੈਟੀ ਪੁਰਾਣੇ ਤੋਂ ਲੈ ਕੇ ਖੂਨ ਦੇ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਰੰਗ ਇਹ ਦਰਸਾਏਗਾ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਬਾਇਰਾਇਡ ਐਨੀਅਨ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵੀ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਬੰਧ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਧਾਤ ਦਾ ਕੇਂਦਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਾਂ ਧਾਤ ਦਾ ਕੇਂਦਰ ਗੰਧਕ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੰਗ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਗੰਧਕ ਨੂੰ ਗੰਧਕ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦਾ ਆਰ ਰੰਗ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਨੋਟ ਕਰਨਾ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਖਾਸ ਬਾਇਰਾਇਡ ਨੂੰ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਮਜਬੂਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਭਾਵ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਤਾਂਬਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤਾਂਬੇ ਵਿੱਚ ਦੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਇੱਕ ਘਟਾਓ q ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਦੋ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਦੋ ਦੀ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਵੇਖ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਇਸ ਖਾਸ ਇੱਕ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ c1 ਘਟਾਓ ਨੂੰ scn ਘਟਾਓ ਹਜ਼ਾਰਵੇਂ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਹਜ਼ਾਰਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਬਾਈਡਿੰਗ ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਕੁਝ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ cuscn ਕਰ ਸਕੋ। ਮਾਇਨਸ ਜੇਕਰ ਤਾਂਬਾ ਪਲੱਸ ਵਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਾਪਰ ਟੂ ਪਲੱਸ 'ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ncs ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਜਾਂ ਚਾਰ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਚਾਰ ਮਾਇਨਸ ਚਾਰਜ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਥੋੜਾ ਨਰਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ i s ਨਰਮ ਅਤੇ ਜੋ ਕਠੋਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਵੀ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਹੇਟਰੋਐਟਮਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਸਮੂਹ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਰ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਸਖ਼ਤ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਗੰਧਕ ਦਾ ਅੰਤ ਪਲੱਸ ਵਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਤਾਂਬੇ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਨ ਲਈ ਆਵੇਗਾ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਰੂਪਿਕ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਲੀਗੈਂਡ ਬਿਓਸਾਈਨਿਕ ਦੇ ਗੰਧਕ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਇਸ ਆਰ ਅੰਬੀਨਟਿਡ ਵਿਵਹਾਰ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਤਿਕੋਣੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹਾ ਫੈਰਿਕ ਅਵਸਥਾ ਜਿਸਦਾ ਰੰਗ ਹਲਕਾ ਪੀਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਫੈਰਿਕ ਸਖ਼ਤ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਛੋਟਾ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਰਡ ਮੈਟਲ ਆਇਨ ਸੈਂਟਰ ਬਾਇਰਾਇਡ ਲੀਗੈਂਡ ਦੇ ਸਿਰਫ਼ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿਰੇ ਨੂੰ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਹੈ scn ਅਣੂ ਤਾਂ ਕਿ ਰੇਖਿਕ scn ਅਣੂ ਇਸ ਖਾਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੇਂਦਰ ਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ fe3 ਪਲੱਸ ਕੇਂਦਰ ਵੱਲ ਖਿੱਚਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਅਜਿਹੇ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ s ਬੱਡ i ਨਹੀਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਸਦੀ ਬਜਾਏ ਇਹ ਹਜ਼ਾਰ ਦੁਆਰਾ ਸਿਰਫ਼ ਫੈਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਉਸ ਨਾਮ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤਾਲਮੇਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਵਿਵਹਾਰ ਜਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਜਾਂ ਬਾਈਡਿੰਗ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਕਿਸਮ ਦੇ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਲੀਗੈਂਡਸ ਦੇ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਆਦਾਨ-ਪ੍ਰਦਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦੀਆਂ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਅਤੇ ਆਇਓਨਿਕ ਇਕਾਈਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਸਮੂਹ ਕੋਬਾਲਟ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਇਨਾਈਡ ਸਮੂਹ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲਈ ਕੁਝ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੋ। ਚੀਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕੋਲ ਕੋਬਾਲਟ ਦੀ ਬਜਾਏ ਸਾਇਨਾਈਡ ਲੀਗੈਂਡਸ ਲਈ ਕੁਝ ਚੰਗੀ ਤਰਜੀਹ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਤਾਲਮੇਲ ਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਆਰ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਅਦਲਾ-ਬਦਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਇੱਥੇ ਆਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਉੱਥੇ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਹਕੀਕਤ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕੋਬਾਲਟ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਇਨਾਈਡ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਉੱਥੇ ਕੋਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਲੀਗੈਂਡ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋਏ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਧਾਤ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਅਤੇ ਚਰਿੱਤਰ ਬਾਰੇ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਕੈਟੈਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਜਾਂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਐਨੀਓਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਸਮਝਣ ਲਈ ਕਿ ਜੋ ਇਸ ਸਮੂਹ ਦਾ ਇੱਕ ਹਿੱਸਾ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਉੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਲੀਅਤ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਘੋਲ ਤੋਂ ਅਲੱਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਘੋਲ ਤੋਂ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਤੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹੈਕਸਾਮਾਈਨ ਕੋਵਲੈਂਟ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਰ ਹੈਕਸਾ ਸਾਇਨੋ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਵੀ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਮੈਟਾਥੀਸਿਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਡਬਲ ਪ੍ਰੀਪੀਟੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇਕੱਠੇ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇੱਕ ਵਾਤਾਵਰਣ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਵੀ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਦੋਵਾਂ ਕੇਂਦਰਾਂ ਲਈ ਸਥਿਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਦੋ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਪਰ ਜੇਕਰ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉੱਥੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਂਦਰ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਂਦਰ ਲਈ ਦੂਜੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਂਦਰ ਲਈ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਆਰ ਦੀ ਖੋਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਂਦਰ ਨੂੰ ਦਿਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਰਮ ਬਣਾ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੀਗੈਂਡ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਬੰਧ ਵੀ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਵਿਚਕਾਰਲੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸਾਇਨਾਈਡ ਵਰਗਾ ਇੱਕ ਖਾਸ ਲੀਗੈਂਡ ਜਿਵੇਂ ਤੁਹਾਡੀ ਐਜੈਂਟ ਸਾਇਨਾਈਡ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਡੀ ਅਜ਼ਾਈਡ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਉਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਚੰਗਾ ਬ੍ਰਿਜਿੰਗ ਲੀਗੈਂਡ, ਜੋ ਕਿ ਆਇਰਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਆਇਰਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਹੈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਨਹੀਂ ਭੁੱਲਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਆਇਰਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਘੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਕੰਡਕਟੀਵਿਟੀ ਨੂੰ ਵੀ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਮਾਪ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਲੇਮਡਾ ਐਮ ਮੁੱਲ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਰਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਮੈਟਲ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੈਕਸਾ ਅਮੀਨ ਕੋਵਲੈਂਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ h ਕੋਬਾਲਟ ਥੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਰਨਿਕ ਰੂਪ ਵਜੋਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਆਇਰਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਸਾਡੇ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਕਾਊਂਟਰ ਆਇਰਨ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਲੀਗੈਂਡ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਤੋਂ ਹੀ ਪਹਿਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਤੋਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤਾਲਮੇਲ ਗੋਲੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਲੀਗੈਂਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕੁਆਡਰ ਅਤੇ ਗੋਲਾ ਜਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਵਾਤਾਵਰਣ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਬਾਹਰ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਲਿਗੈਂਡ ਸੰਭਾਵੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਹ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਾਹਰ ਵਿਸਥਾਪਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਲਫੇਟ ਸਮੂਹ ਹੈ ਕੁਆਡਰਿਬਲ ਅਤੇ ਗੋਲੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਾਲਮੇਲ ਗੋਲੇ ਦੇ ਬਾਹਰ ਗੰਧਕ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਸਮੂਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਨੂੰ ਕੁਦਰਤ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਲਫੇਟ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਦਾ e ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਵੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਈ ਐਨੀਓਨਿਕ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਕੈਟੇਸ਼ਨਿਕ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਲਫੇਟ ਫੰਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਸਲਫੇਟ ਤੁਹਾਡੇ ਪਰਕਲੋਰੇਟ ਵਾਂਗ ਹੈ ਅਤੇ ਦੇ ਘਟਾਓ ਦਾ ਚਾਰਜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਲਫਰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ। ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੈਡਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਲਫਰਾਂ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਆਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੋਣਗੇ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਲਫਰ ਆਹ ਸਲਫਰ ਵਾਲਾ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਵੀ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਸਲਫੋਕਸਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਲਫਰ ਹੈ। ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵੀ ਉਥੇ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਰਾਹੀਂ ਹੀ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਟਰਮੀਨਲ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਸਲਫੇਟ ਸਮੂਹ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਰਾਹੀਂ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰੇ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਬੰਨ੍ਹਣ ਲਈ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਭਾਰੀ ਸਮੂਹ ਇਹ ਇੱਕ ਮੈਨੋਰੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਈਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਈ ਸਲਫੇਟ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੈ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪੰਜ ਅਮੋਨੀਆ ਸਮੂਹ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇੱਕ ਅਸਟੈਂਡਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਲਈ ਇਹ ਸਲਫੇਟ ਆਕਸੀਜਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਮੈਨੋਰੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਵਾਤਾਵਰਣ n5 ਹੋਵੇ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਬ੍ਰੈਮਿਨ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬ੍ਰੈਮਾਈਨ ਮੈਨੋਰੈਂਟਡ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਚਾਰਜ ਨਿਊਟ੍ਰਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਬ੍ਰੈਮਾਈਡ ਆਇਨ ਤੋਂ ਮੈਟਲ ਆਇਨ ਸੈਂਟਰ ਤੱਕ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਿਉਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਇਹ ਸਮਾਨਤਾ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਤੁਹਾਡੀ ਇੱਕ ਦੇ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਲੈਬਡਾ ਐਮ ਦੇ ਮੁੱਲ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੈਪੀਟਲ ਲੈਬਡਾ ਐਮ ਮੁੱਲ ਹੋਣਗੇ ਤੁਰੰਤ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦਾ ਪੈਟਰਨ ਬ੍ਰੈਮਾਈਡ i ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਵੱਖਰਾ ਹੈ n ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਅਤੇ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੀ ਪਛਾਣਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੈਮਾਈਡ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਨ ਲਈ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਲਈ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬੇਰੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੈਮਾਈਡ ਜਾਂ ਸਿਲਵਰ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਪਛਾਣ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਬ੍ਰੈਮਾਈਡ ਕੁਆਡ੍ਰੈਟ ਗੋਲੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੈ ਅਤੇ ਸਲਫੇਟ ਵੀ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਾਲੀਆਂ ਇਹ ਦੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਸਾਨੂੰ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਲਈ ਲੈ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਫਿਰ ਹੱਲ ਇਹ ਕਿ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਵੀ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਘੋਲਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਥੇ ਕਿੰਨੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਵੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਦਾ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਪੈਂਟਾਹਾਈਡਰੇਟ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਭਾਵ ਉਸ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਪੰਜ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਪਾਣੀ ਆਈ. ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ involved ਭਾਵ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੀ ਜੇਕਰ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਤਾਲਮੇਲ ਲਈ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕੁਝ ਐਨੀਅਨਜ਼ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਦੇ ਏ. ਤਿੰਨ ਵਗੈਰਾ ਫਿਰ ਪਾਣੀ ਦੇ ਕੁਝ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਕਿਉਂਕਿ ਚਾਰਜ ਨਿਊਟ੍ਰਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਚੀਜ਼ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਪਾਣੀ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਲੂਣ ਵਾਲੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਆ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਧਾਤ ਕੁਝ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਇਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਗੋਲੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਆਉਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ। ਜਦੋਂ ਇਹ ਕਵਾਡ੍ਰੇਨ ਗੋਲੇ ਦੇ ਬਾਹਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਲਿਗੈਂਡ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੇ ਅੱਖਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਲਿਗੈਂਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖ ਰਹੇ ਹੋ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਆਈਸੋਮਰ

ਇਸ ਲਈ ਠੀਕ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਨਾਲ ਸਿੱਧਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਆਈਸੋਮਰ ਲਈ ਇੱਕ ਰਚਨਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਚਤੁਰਭੁਜ ਗੋਲੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੈ ਅਤੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਜਾਲੀ ਦੇ ਅੰਦਰ ਉਸ ਖਾਸ ਕੰਪਲੈਕਸ ਜਾਂ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਲਈ ah ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣੇ ਰਹੇ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਵੱਖ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਸਿੰਗਲ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਕਈ ਵਾਰੀ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਜਾਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਾਲੀ ਕੁਝ ਨੂੰ ਫਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਫਸ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਭਾਵੇਂ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਈਥਾਨੋਲ ਜਾਂ ਐਸੀਟੋਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਉਹਨਾਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਜਾਲੀ ਦੇ ਅੰਦਰ ਫਸਣ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਵੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਕਈ ਵਾਰ ਉਹ ਅਣੂ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਚਤੁਰਭੁਜ ਦੇ ਅੰਦਰ ਵੀ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੰਪਲੈਕਸ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੇ ਅੱਗੇ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਸਾਡੇ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਰੇਖਾਗਣਿਤਿਕ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਬੰਧ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਪਲੈਟੀਨਮ ਲਈ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ 'ਤੇ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ। ਖੱਬੇ ਅਤੇ ਉਹ 90 ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਹੈ ਅਤੇ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਟ੍ਰਾਂਸਪੋਜ਼ੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸੀਆਈਐਸ ਪਲੈਟੀਨਮ ਜਾਂ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸਪਲਾਂਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਇੰਨੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਿਉਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਚਿਕਿਤਸਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਨਸ਼ਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ। ਡਰੱਗ ਬਣੇ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੈਟੀਨਮ ਵਾਲਾ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਹੈ ਇਹ ਸਾਡੇ ਲਈ ਵੀ ਜ਼ਹਿਰੀਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੱਤ ਪਲੈਟੀਨਮ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਆਇਓਨਿਕ ਪਲੈਟੀਨਮ ਪਲੱਸ ਟੂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਵੀ, ਭਾਵੇਂ ਪਲੱਸ ਫੋਰ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਨਾ ਹੋਣ, ਕਈ ਵਾਰ ਬਹੁਤ ਘਾਤਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਾਡੇ ਸੈੱਲ ਲਈ ਸਾਡਾ ਬਚਾਅ ਜੋ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਨੁਕਸਾਨ ਪਹੁੰਚਾਏ ਬਿਨਾਂ ਬੇਲੋੜੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਮਾਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕੈਂਸਰ ਸੈੱਲ ਦੇ ਇਲਾਜ ਲਈ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦਵਾਈ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਦੋ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ant ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਰੰਗ ਇਹ ਹਿੱਸਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪਰਿਵਰਤਨ ਮੈਟਲ ਲਾਈਨਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਇਹ 3d 4d ਜਾਂ 5d ਮੈਟਲ ਆਇਨ ਹੈ ਇਹ ਰੰਗ ਜਾਣਨਾ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕੇਸ ਹਨ ਕਿ ਰੰਗ ਵੱਖਰਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਕੋਬਾਲਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਰੰਗ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਉਹ ਠੋਸ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵੱਖਰੇ ਹੋਣਗੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਠੋਸ ਨਹੀਂ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵੱਖਰੇ ਹੋਣਗੇ। ਵੀ ਵੱਖਰਾ ਹੋਣਾ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸੀਆਈਐਸ ਪਲੈਟੀਨਮ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਟ੍ਰਾਂਸਪਲਾਂਟਿੰਗ ਦੋਵੇਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤਿਆਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਵਿੱਚ ਅਸਮਰੱਥ ਹਾਂ ਕਿ ਰੰਗ ਬਦਲਣ ਲਈ ਕੁਝ ਲਾਗੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਰੰਗਾਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬਹੁਤਾ ਅੰਤਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਸਹਿ ਦੇ ਕਈ ਮਿਲੀਗ੍ਰਾਮ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਐਮਪਾਊਂਡ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜਾਂ ਅੱਧਾ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਬੂੰਦਾਂ ਪਾਓ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਮੌਸਮ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਡਾਇਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਸੀ ਅਤੇ ਟਰਾਂਸ ਕੰਪਾਊਂਡ ਦ ਜੋੜ ਕੁਝ ਸੰਬੰਧਿਤ ਡੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਹ ਡਾਇਬਰੋਮਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪਲੈਟੀਨਮ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਸ ਪਲੈਟੀਨਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਾਂਡ ਦਾ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰਜ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਡਾਈਪੋਲਜ਼ ਹਨ cis ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਬੱਝ ਡਾਈਪੋਲ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਜੋੜ ਦਿੱਤੇ ਜਾਣਗੇ ਤਾਂ ਉਹ ਹਨ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਵਿੱਚ ਜੋੜਨ ਵਾਲਾ

ਪਰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਸਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਪਲੈਟੀਨਮ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਲਈ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਨਿੱਕਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਵੀ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਡਾਇਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੋਵੇਗਾ ਜਾਂ ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਜ਼ੀਰੋ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਿਧਾਂਤਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ cs ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਮਾਪ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣੀਕਰਨ ਤਕਨੀਕ ਜੋ ਸਾਨੂੰ s ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਸੰਬੰਧਿਤ ਡਾਈਪੋਲ ਮੁੱਲਾਂ ਬਾਰੇ ome ਵਿਚਾਰ ਇਹ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੀਆਈਐਸ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦਾ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮਸ਼ਹੂਰ ਹੈ। ਸੰਬੰਧਿਤ ਵਾਤਾਵਰਣ ਵਿੱਚ ਲਿਗੈਂਡਸ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਅਸਟਰੇਡੂਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ m ਉੱਥੇ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਹ m ਅਸਟੈਡੂਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ m ਵਿੱਚ ਵੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਸਟਰੇਡੂਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਕੁਝ ਯੋਗਤਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਲਿਗੈਂਡ ਇੱਕ ਹਨ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਸਰੀ ਬੀ ਕਿਸਮ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ m ਅਤੇ b ਕਿਸਮ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਬਰਾਬਰ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬਹੁਤ ਜਲਦੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ $4 b^2$ ਕਿਸਮ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ 4 ਬੀ 2 ਕਿਸਮ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੀਆਈਐਸ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਟਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਇਹ ma ਬੀ ਬੀ ਟਾਈਪ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਟ੍ਰਾਂਸ ਅਤੇ ਸੀ ਦਾ ਸਵਾਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ। ਤਸਵੀਰ ਵਿੱਚ ਆਉ ਤਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਤਿੰਨ ਲਿਖਣੇ ਪੈਣਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ aaa ਅਤੇ bb ਅਤੇ b ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵੱਖਰਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਇਹ ਦੂਜਾ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇਹ ਤੀਜਾ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਉਹੀ ਪਾਓ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਏ ਇੱਥੇ ਉਹੀ ਏ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਏ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਪਾਵਾਂਗੇ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਪਾਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਹੀ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਬੀ ਜੋ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਇੱਥੇ ਆਵੇਗਾ ਤਾਂ b ਉੱਥੇ b ਹੈ ਅਤੇ b ਉੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਰੇ ਅਮਾਮ ਅਤੇ ਅਮਾ ਸਾਰੇ 90° ਡਿਗਰੀ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਮਿਲ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਉੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿੱਚ ਹੈ। ਇਸ ਵਿਚ ਕਿਤਾਬ ਵੀ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖੀ ਹੈ ਰੂਪ ਤਾਂ ਇਹ ਓਕਟਾਹੈਡ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਚਿਹਰਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੂਜੇ ਇੱਕ ਲਈ ਦੂਜੇ ਪੜਾਅ ਦਾ b ਪੜਾਅ ਵੀ ab ਫੇਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ afs ਸਾਰੇ a ਅਤੇ ab ਫੇਜ਼ ਵੀ ਸਾਰੇ b ਪਰਮਾਣੂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ cs ਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਵਰਗਾ ਹੋਵੇ। ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਮਾਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ 90° ਡਿਗਰੀ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਸਾਰੇ a ਉੱਥੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ a ma ਕੋਣ ਸਾਰੇ 90° ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ bm b ਕੋਣ ਸਾਰੇ 90° ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਾਡਾ ਆਮ ਫੇਸੀਅਲ ਆਈਸੋਮਰ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਅਨੁਸਾਰੀ ਫੇਸੀਅਲ ਆਈਸੋਮਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਇਹਨਾਂ ਖਾਸ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਵੀ ਬੀ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਮੁਵ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ a ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹਨ। ਇਹ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹਨਾਂ $a's$ ਅਤੇ $b's$ ਦੀ ਦੂਜੀ ਪੇਜੀਸ਼ਨਿੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ a ਇੱਕ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗੋਲੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗੋਲੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਤਾਂ ਇਹ ਗੋਲੇ ਦਾ ਇੱਕ ਮੈਰੀਡੀਅਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਗੋਲੇ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮੈਰੀਡੀਅਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਿਉਂ ਹੈ n ਇਹ ਹਨ ਤਾਂ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਅਮਾ ਕੋਣ ਫਿਰ ਅਮਾ ਕੋਣ ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਨੱਥੇ ਡਿਗਰੀ ਹਨ ਪਰ ਇਕ ਅਮਾ ਕੋਣ ਹੈ ਤਾਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਕ ਇਕ ਅਮਾ ਕੋਣ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ 1 bmb ਕੋਣ ਇਹ 180° ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ 180° ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਥਿਤੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਸਥਿਤੀ ਇਸ ਦੇ ਉਲਟ ਹੋਵੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੀ c ਦੀ ਕਿਸਮ ਤੋਂ ਵਿਜ਼ੁਅਲ ਵੈਰਾਇਟੀ, ਫਿਰ ਟਰਾਂਸ ਵੈਰਾਇਟੀ ਤੋਂ ਮੈਰੀਡੀਅਨਲ ਵੈਰਾਇਟੀ ਮੈਰਿਡੀਅਨ ਜੇੜੀ $nu11$ ਓਕੇ ਮੈਰੀਡੀਅਨਲ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੀਆਈਐਸ ਵੈਰਾਇਟੀ ਨੂੰ ਫੇਸੀਅਲ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਇਹ ਆਈਸੋਮਰ ਨਰ ਆਈਸੋਮਰ ਵਜੋਂ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਗਲੇ ਦਿਨ ਅਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਕੁਝ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਮਝ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮੰਨ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹੁਣ ਸਾਰੇ aa ਅਤੇ bbb ਮੋਨੋਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਹਨ। ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰੋਗੇ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕੁਝ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਲਿਗੈਂਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਡੈਂਟਡ ਕਿਸਮ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿਰਾ a ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਸਿਰਾ b ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾ ਭੁੱਲੋ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਹੋਰ ਸਥਿਤੀਆਂ ਲਈ ਵੀ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਬਿਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਿਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡ ਬੀਬੀ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਇਕੱਠਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸਦੇ ਲਈ ਆਈਸੋਮਰ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਲਈ ਨਾਮਕਰਨ ਕੀ ਹਨ ਇਹ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ਾਂ ਉਦੋਂ ਵੀ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਮਲਟੀਡੈਂਟਡ ਲਿਗੈਂਡਸ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਟ੍ਰਾਈਡੈਂਟਡ ਅਤੇ ਟੇਬਰਡ ਐਂਡਡ ਲਿਗੈਂਡ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਆਪਣੀ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ