

ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਸੁਭ ਸਵੇਰ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅਧਿਆਇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਛੇ ਕਲਾਸਾਂ ਹੋਣਗੀਆਂ, ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕੋਆਰਡੀਨੇਸ਼ਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਾਰੇ ਕੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਾਰੇ ਕੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ, ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਭ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। ਕਿ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਸੇਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰਸਾਇਣਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਾਤੂ ਦੇ ਲੂਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਹੀ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਉੱਥੇ ਅਕਾਰਬਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੇਡੀਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਅਕਾਰਬਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ। ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਆਇਨ ਦਾ ਇੱਕ ਅਕਾਰਗਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਹੋਰ ਕੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਆਮ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਾਂਡ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਥੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੀ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਲੱਸ c1 ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਉਸੇ ti ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਹਨ ਮੀ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਅਤੇ 2 ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਜਾਲੀ ਵਿੱਚ ਪੈਕ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਕੁਝ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਆਇਓਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਖਾਸ ਬਾਂਡ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਚਾਰਜ ਦੇ ਕੁਝ ਦਾਨ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੇਵਤਾ ਬੰਧਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਅਣੂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜੀਵਨ ਦੀ ਹੋਂਦ ਤੋਂ ਸਾਡੇ ਜੀਵਨ ਲਈ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਿਤੇ ਵੀ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਸਧਾਰਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਅਤੇ ਸਹਿ-ਸੰਚਾਲਕ ਬਣਤਰ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ। covalent molecule ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਿਰਫ ਅੰਸ਼ਿਕ ਚਾਰਜ ਵਿਭਾਜਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਡੈਲਟਾ ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡੈਲਟਾ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡੈਲਟਾ ਪਲੱਸ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਡੈਲਟਾ ਮਾਇਨਸ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਓ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਡਾਇਪੋਲ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ। ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇੱਕ ਵੀ ਹੁਣ ਇਸ ਓ ਬੰਧਨ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਨਾਲ ਕੁਝ ਬੰਧਨ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕੋਈ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਦਾਨ ਹੈ ਸ਼ੀਅਰਿੰਗ ਜਾਂ ਆਇਓਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਗਠਨ ਦੇ ਉਲਟ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਦੋ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ o ਅਤੇ m ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਏਓਮ ਬੱਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਜੋ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਆਮ ਓਮ ਬਾਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਓਮ ਬਾਂਡ ਜੇਕਰ ਉਹ ਖਾਸ ਓਮ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡੇਟਿਵ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਉਸ ਖਾਸ ਓਮ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਇੱਕਲੌਤੀ ਜੋੜਾ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਅਣੂ ਤਾਂ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਕੇਂਦਰ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਵੱਲ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਧਿਆਏ ਨੂੰ ਕਿੱਥੇ ਵਿਕਸਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਜੋ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸਮਰਪਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਗੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਹੈ ਜਾਂ ਗੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਜਾਂ ਆਧੁਨਿਕ ਅਕਾਰਗਨਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਲਈ ਮੁੱਖ ਚੀਜ਼ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਵੀਨਤਮ ਕਿਉਂਕਿ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਿਛਲੇ 120 ਸਾਲਾਂ ਦੌਰਾਨ ਵਿਕਸਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਕਾਸ ਅਲ ਫ੍ਰੇਡ ਨੋਬਲ ਐਲਫ੍ਰੇਡ ਵਾਰਨਰ ਤੋਂ ਬਾਅਦ 120 ਸਾਲਾਂ ਲਈ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਲਫ੍ਰੇਡ ਵਾਰਨਰ,

ਇਸ ਲਈ ਅਲਫ੍ਰੇਡ ਵਾਰਨਰ ਨੇ ਇਨ੍ਹਾਂ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ 1890 ਦੇ ਦਹਾਕੇ ਅਤੇ ਉਹ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਇਸ ਆਖਰੀ ਮਿਆਦ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਸਮਾਂ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਅਲੱਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਫਿਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਛਾਣ ਲਿਆ ਕਿ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਖੋਜ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਖੋਜ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਢਾਂਚੇ ਅਤੇ ਸਭ ਕੁਝ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਪਰ ਪਿਛਲੇ 120 ਸਾਲਾਂ ਦੌਰਾਨ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਧਾਰਨਾ ਇੰਨੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿ ਆਧੁਨਿਕ ਸਮਿਆਂ ਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਰਸਾਇਣ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਮ ਅਕਾਰਬਨਿਕ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਸਮਰਪਿਤ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਅਕਾਰਗਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਧਾਤੂ ਲੂਣ m ਹੈ ਕੀ ਉੱਥੇ m n ਪਲੱਸ ਦਾ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਲੂਣ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਲੂਣ ਦੀ ਕਿਸਮ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਧਰਤੀ ਦੇ ਛਾਲੇ ਤੋਂ ਸਾਨੂੰ ਆਕਸਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਜਾਂ ਸਲਫਾਈਡ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਖਣਿਜਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਓਟਸ ਅਤੇ ਖਣਿਜ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੁਝ ਖਣਿਜ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਐਸਿਡ ਦਿੱਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਐਸਿਡ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਨੀਅਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਐਨੀਅਨ ਹਨ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਧਾਤ ਅਤੇ ਖਣਿਜਾਂ ਦੇ ਇਲਾਜ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਇੱਕ ਆਮ ਧਾਤੂ ਨਮਕ ਸਿੰਨਿਕਲ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ ਅਲੱਗ ਕਰਨ ਲਈ ਆਇਰਨ ਸਲਫੇਟ ਜਾਂ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਜੋ ਅਸੀਂ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਤਾਂਬਾ ਤਾਂਬੇ 2 ਪਲੱਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਨੀਅਨ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਓਨਿਕ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਹ ਖਾਸ ਲੂਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੱਲ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਲੂਣ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਸ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਜਾਣਕਾਰੀਆਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਸਮਝਾਂ ਇੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਸਾਡਾ mn ਪਲੱਸ ਇਨ੍ਹਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਅੰਦਰ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਘੋਲ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਵੀ ਰਹੇਗਾ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਜੇਕਰ ਇਹ ਲੂਣ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਨੀਅਨਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਬਿੰਦੂ nh2o

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਅਲੱਗ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਇਹਨਾਂ ਸੋਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ AH ਧਾਤੂ ਕੈਸ਼ਨਾਂ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਹੈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਚੀਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਾਡੀ ਬਾਇਓਇਨੋਰਗੈਨਿਕ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੀ ਗੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਆਇਰਨ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹਾ ਇੱਕ ਖਾਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਾਡਾ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਜਾਂ ਇਹ ਸਾਡੇ ਮਾਇਓਕਲੋਬਿਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਆਇਰਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਜੀਵ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕੇ ਕਿ ਉਹ ਕੁਝ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੇ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰਸਾਇਣਕ ਉਦਯੋਗ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਰਸਾਇਣਕ ਉਦਯੋਗ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਝ ਚੰਗੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਅਤੇ ਉਪਯੋਗਤਾ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਬਿੱਲੀ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਕ ਉੱਥੇ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਉਹ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜੇਕਰ ਉਹ ਕੁਝ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਵੀ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਜੈਵਿਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਉਦਯੋਗਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਨਾ ਸਿਰਫ ਅਜੈਵਿਕ ਉਦਯੋਗਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਨੂੰ ਸਮਰਪਿਤ ਹੈ ਬਲਕਿ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਉਦਯੋਗਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਚਿਕਿਤਸਕ ਉਦਯੋਗਿਕ ਰਸਾਇਣ ਜਾਂ ਫਾਰਮਾਸਿਊਟੀਕਲ ਉਦਯੋਗਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਬੇਤਰਤੀਬ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਨਿਕਲ ਨਿਕਲ 0 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਟਿਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਿੱਕਲ 0 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਸ ਨਿੱਕਲ ਦੀ ਬਜਾਏ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਨਿੱਕਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕੁਝ ਖਾਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਕੁਝ ਲਾਭਦਾਇਕ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਰਸਾਇਣਕ ਉਦਯੋਗ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਡਬਲਯੂ ਇਹ ਵੇਖੇ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੰਗਾਂ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਦੂਸ਼ਣ ਨੀਲਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਓਰੀਓਲਿਨ ਵੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਜੀਰੀਅਨ ਲਾਲ ਡਾਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ ਸੀਬੀਐਸਈ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਲਈਆਂ ਗਈਆਂ ਹਨ। ਇੱਥੇ ਸਭ ਕੁਝ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਸ਼ੀਅਨ

ਨੀਲਾ ਕੀ ਹੈ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਰੰਗ ਬਹੁਤ ਤੀਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਪ੍ਰਸ਼ੀਅਨ ਨੀਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਪੇਂਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਰੰਗ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਹਰ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹ ਖਾਸ ਫਾਰਮੂਲੇਸ਼ਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਰੰਗ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਉਪਯੋਗਤਾ ਤਾਂ ਹੀ ਅਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਹ $kfefe fecn \text{ whole six}$ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਕੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਹਿੱਸਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਹਿੱਸਾ ਅਸੀਂ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ $fe \text{ cn}$ ਪੂਰੇ ਛੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਸ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਅਸੀਂ ਬਸ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪੀਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲੇ ਪੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਜੋ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਏਰੀਓਲਿਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕੋਬਾਲਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਖਾਸ ਕੋਬਾਲਟ ਸੀ ਵਿੱਚ ਔਪਊਡ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ $no2$ ਹੈ ਇਹ $no2$ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਆਇਨ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਲੁਕਵੇਂ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇੱਕ ਲਿਗੈਂਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣੇ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਨੀਅਨ ਹਨ ਜੋ ਖਣਿਜ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਡੇ ਫੋਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਿੱਕਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਕਾਪਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਧਾਰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਝੋ,

ਇਸ ਲਈ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਆਇਨ ਸੰਬੰਧਿਤ ਖਣਿਜ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਨੀਅਨ ਇੱਥੇ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ cn ਘਟਾਓ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਨ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਆਇਨ ਅਜੇ ਵੀ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਐਨੀਅਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਲਈ ਕੁਝ ਰੰਗ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਨਹੀਂ ਹਨ ਜਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਸੰਭਵ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤੂ ਦੇ ਲੂਣ ਲਈ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਧਾਤੂ ਦੇ ਲੂਣ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਵੀ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹਿੱਸਾ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਲਿਖਣ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕੀ ਹੈ? ਸੰਬੰਧਿਤ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਉਹ ਇੰਨੇ ਰੰਗਦਾਰ ਕਿਉਂ ਹਨ ਅਤੇ ਰੰਗਦਾਰ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਇੱਕ ਅਲਜੀਰੀਅਨ ਲਾਲ ਡਾਈ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਥਰਾਕੁਇਨੋਨ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਪਰ ਇਸ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਮਤਲਬ ਇਹ ਆਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ 910 ਅਤੇ ਤੀਸਰਾ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਐਥਰਾਸੀਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਕੁਇਨੋਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਥਰਾਸੀਨ ਅਧਾਰਤ ਕੁਇਨੋਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਦੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਇਹ ਐਥਰਾਕੁਇਨੋਨ ਆਕਸੀਜਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਨੂੰ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਲਾਲ ਝੀਲ ਜਾਂ ਲਾਲ ਰੰਗ ਇੱਕ ਚਮਕਦਾਰ ਲਾਲ ਰੰਗ ਹੈ ਸਿਰਫ ਉਦੋਂ ਹੀ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਲਈ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੀ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਉਦਾਹਰਣ ਹਨ ਇੱਕ ਨੀਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪੀਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਲਾਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਉਪਯੋਗੀ ਰੰਗ ਅਸੀਂ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਕੂਲੀ ਬੱਸਾਂ ਨੂੰ ਪੇਂਟ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਲੀਡ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਲਾਲ ਰੰਗ ਹੈ ਪਰ ਲਾਲ ਡਾਈ ਉਦੋਂ ਹੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਇਸ ਨਾਲ ਕੁਝ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਨਾਈਟਰੀਨ ਅਤੇ ਐਕੁਇਨੋਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਇਕੱਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਧਨ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਇਹ ਭੁਲੇਖਾ ਨਹੀਂ ਪਾਉਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਕਿ ਸਾਰੇ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ। ਸਿਰਫ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਤੋਂ ਬਣਨਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ $3d$ $4d$ ਅਤੇ $5d$ ਤੱਤ ਇਹ ਦੂਜੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਕੈਡਮੀਅਮ ਅਤੇ ਪਾਰਾ ਵਰਗੇ d ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਭਰਿਆ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਨਾਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਲਰਜੀਨ ਲਾਲ ਡਾਈ ਵੀ ਜੋ ਕੁਝ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਡਾਈ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਧਾਤੂ ਦੇ ਆਇਨ ਆਯਾਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕੀੜੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਭ ਐਨੀਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਸਾਇਨਾਈਡ ਐਨੀਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਨ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਐਥਰਾਕੁਇਨੋਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਂਟੀਕੁਇਨੋਨ ਜੋ ਉਹ ਡੀਪੇਟੇਨੋਸਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਓ ਘਟਾਓ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਫਿਨੋਲ ਯੂਨਿਟ ਫਿਰ ਇਹ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਜਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਕੁਝ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਰੰਗੀਕਰਨ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਪਤਾ ਲੱਗਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੀ ਉਪਯੋਗਤਾ ਹੈ। ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੰਗ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਧਾਤੂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਆਇਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਆਇਰਨ ਕੋਬਾਲਟ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਇਹ ਸਾਰੇ ਮੈਟਲ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਪਰ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਧਾਤੂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਿੱਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ ਨਿੱਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਰੈਂਡੀ ਨਿੱਕਲ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਨਿੱਕਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਰੀਕ ਪਾਉਡਰ ਦਾ ਆਕਾਰ ਬਹੁਤ ਛੋਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਨਿੱਕਲ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਜੇ ਇਹ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਿੱਕਲ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਨਿੱਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਣੂ ਗੈਸੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਗੈਸ ਧਾਤੂ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਧਾਤੂ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਗੱਲ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਧਾਤੂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਭਾਵ ਨਿੱਕਲ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ, ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਨਿੱਕਲ 0 ਤੋਂ ਬਣ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਫੇ 3 ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਲੇਹੇ ਵਰਗੇ ਧਾਤੂ ਦੇ ਆਇਨ ਜਾਂ ਕੋਬਾਲਟ ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਥ੍ਰੀ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਦੇ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਦੇ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਪਰ ਮੱਧ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ $ology$ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਬਾਇਓਇਨਰਗੈਟਿਕ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪੜ੍ਹਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਆਪਣੇ ਸਕੂਲੀ ਦਿਨਾਂ ਦੇ ਖਾਸ ਨਾਮਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜੋ ਕਾਰਜ ਦਿਖਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਬਾਰੇ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਟਾਮਿਨ ਬੀ 12 ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਵੀ ਹੈ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਟਾਮਿਨ ਬੀ 12 ਵੀ ਇੱਕ ਹੈ। ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿੱਥੇ ਕੋਬਾਲਟ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਬਾਇਓਇਨਰਗੈਟਿਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਬਲਕਿ ਕੁਝ ਧਾਤੂ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਵੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਇਓ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਬੀ 12 ਇੱਕ ਵਿਟਾਮਿਨ ਬੀ 12 ਵੀ ਕੋਬਾਲਟ ਦਾ ਇੱਕ ਬਾਇਓ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ। ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੋਈ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਲਈ ਕਹੀਏ ਤਾਂ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਵਿੱਚ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੇ $i \text{ um}$ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਜਾਂ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਵਿੱਚ ਆਇਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਵਿਟਾਮਿਨ ਬੀ 12 ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਮ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਸਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਆਪਣੇ ਮਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਕਿ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜਾਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ। ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਆਇਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਵੇਂ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ $k \text{ 3 fecn whole six}$ ਵਰਗਾ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਿਖ

ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਸਕੂਲ ਦੇ ਦਿਨਾਂ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੈਰੀ ਸਾਈਨਾਈਡ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਆਇਰਨ ਪਲੱਸ 3 ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਤਾਂ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੇਰਿਕ ਸਾਈਨਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਿੱਸਾ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਇੱਕ ਆਇਓਨਿਕ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰਜ ਸਧਾਰਨ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਨ ਦੁਆਰਾ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ 'ਤੇ ਸਾਰਾ ਚਾਰਜ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੈਰੀ cy ਲਈ anide ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਖਾਸ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਤਿੰਨ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰਾਈਡ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਵਿੱਚ ਚਾਰਜ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਲਈ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਤਿੰਨ ਅਜਿਹੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਐਨੀਓਨਿਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਟ੍ਰਾਈਨਿਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕਰਨ ਲਈ ਤਿੰਨ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹਿੱਸਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਵੀ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਨੀਓਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਵੀ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। cationic anion ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਭਾਗ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਭਾਗ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਕੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਜਾਂ ਵਧੇਰੇ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸੂਰਜ ਜੋ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਇੱਕ ਜਾਂ ਵਧੇਰੇ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਵਿਗਿਆਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵਧੇਰੇ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਆਇਨਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਸਮੇਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਟੀਨਿਕ ਭਾਗ ਦੋਵੇਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਇਕਾਈ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਆਇਓਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਵੀ ਇੱਕ ਕੰਪ ਹੈ lex entity ਜਿੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਆਇਨ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਅਣੂ ਜਾਂ ਆਇਨ ਹਨ, ਹੁਣੇ ਹੁਣੇ ਉਹ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲੱਭ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਇੱਕ ਛੋਟੀ ਜਿਹੀ ਸੰਖਿਆ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਕੀ ਹਨ ਜੋ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਇੱਕ ਛੋਟੀ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਜਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਸਾਈਨਾਈਡ ਆਇਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਜਾਂ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਸੰਖਿਆ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਆਇਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਪਰਿਵਾਰ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ 3d 4d ਜਾਂ 5d ਧਾਤੂਆਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਤੋਂ ਪਰੇ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ਇੱਕ ਆਮ ਰੂਪ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਟਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਿੱਕਲ ਟੈਟਰਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਨਿਕੋ ਪੂਰੇ ਚਾਰ ਬਾਰੇ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ k ਥੀ ਫੇਕ n ਹੋਲ ਛੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਕੁਝ ਐਨੀਅਨਾਂ ਨਾਲ ਬੱਝੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਉਹ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਆਇਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਛੋਟੇ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਸਾਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਾਲਮੇਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀਆਂ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵਾਈ. ਇਹ ਵੀ ਵਿਸਤ੍ਰਿਤ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾਵਾਂ ਹਨ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਨੁਰੂਪ ਰੇਖਿਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਵਰਗ ਪਲੈਨਰ ਜਾਂ ਅਸਟਰੋਡਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ, ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਖਾਸ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਬਹੁਪੱਖੀਤਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਪ੍ਰਤਿਬੰਧਿਤ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਕਾਰਬਨ ਪਲੈਨਰ ਕਾਰਬਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਪਰੇ ਨਹੀਂ ਪਰ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਵਿਵਸਥਾ ਤੋਂ ਲੈ ਕੇ ਇੱਕ ਅਸਟਰੋਡਰਲ ਵਿਵਸਥਾ ਤੱਕ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਇੱਕ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਤੁਹਾਡੇ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੌਰਾਨ ਆਪਣੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾ ਸਿਰਫ ਸਾਡੀ ਵਰਤੋਂ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਅਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਜਾਂ ਉਦਯੋਗਿਕ ਉਤਪਾਦਕ ਦੁਆਰਾ ਆਧੁਨਿਕ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਪਲੈਟਿੰਗ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕੁਝ ਉਪਯੋਗ ਹੋ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਸਤਹ ਟੈਕਸਟਾਈਲ ਡਾਈ 'ਤੇ ਵਧੀਆ ਪਲੇਟਿੰਗ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਆਹ ਡਾਈ ਦੇਖੀ ਹੈ ਅਤੇ ਚਿਕਿਤਸਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਇਹਨਾਂ ਧਾਤ ਦੇ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਜਾਂ ਧਾਤ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਫਾਰਮਾਸਿਊਟੀਕਲ ਇਤਿਹਾਸ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੀ ਸੀ ਸਪਲੇਟਿਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪਲੈਟੀਨਮ ਅਧਾਰਤ ਐਂਟੀ-ਕੈਂਸਰ ਦਵਾਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਜੈਕਟ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਈ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਧਾਤੂਆਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਸੋਨੇ ਦੀ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਦੀ ਪਛਾਣ ਜਾਂ ਆਈਸੋਲੇਸ਼ਨ ਅਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ। ਸਾਈਨਾਈਡ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਈਨਾਈਡ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਇਕਾਈ ਜਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗਠਨ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ, ਫਿਰ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਉਦਯੋਗਿਕ ਉਤਪਾਦਕ ਅਤੇ ਕੁਝ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰੰਗ ਬਾਰੇ ਕੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਨੂੰ ਰੰਗ ਦੇਣ ਲਈ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਐਥਰਾਕੁਇਨੋਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੋ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਥਾਕੁਇਨੋਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੇਕਰ ਖੁਦ ਐਨੀਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੰਨਾ ਜ਼ੋਰਦਾਰ ਰੰਗਦਾਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਜਾਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਕਿ ਰੰਗ ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਰੰਗ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਸਾਰੇ ਬਹੁਤ ਰੰਗਦਾਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਰੰਗਦਾਰ ਰੰਗਦਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਪਿਗਮੈਂਟ ਜਾਂ ਡਾਈ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਉਹਨਾਂ ਰੰਗਾਂ ਦੀ ਤੀਬਰਤਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਬਾਰੇ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋਵਾਂਗੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਹੀ ਸਮਾਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਬਾਰੇ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਖਾਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜੋ ਕਿ ਐਥਰਾਕੁਇਨੋਨ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਥਰਾਕੁਇਨੋਨ ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਇਨ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਇਨ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਜਦੋਂ ਇਹ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਦਾ ਮਾਧਿਅਮ ਇਹ ਰੰਗਦਾਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਰੀਐਜੈਂਟ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਰੀਐਜੈਂਟ ਕੁਝ ਸੁੰਦਰ ਲਾਲ ਝੀਲ ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਰਧ ਸੂਖਮ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਇੱਕ ਸਪਾਟ ਪਲੇਟ ਸਪਾਟ ਪਲੇਟ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਵੀ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਇੱਕ ਬੂੰਦ ਵਿੱਚ ਪਛਾਣ ਲਈ ਕੁਝ ਸੁੰਦਰ ਰੰਗਾਂ ਜਾਂ ਝੀਲ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਰੰਗਾਂ ਦੇ ਸੈੱਟ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਇਕੱਠੇ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਰੰਗ ਜਦੋਂ ਸਿਰਫ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਰੰਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਉਹ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਰੰਗਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਰੰਗ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਾਣ ਕੇ ਕਿ ਇਹ ਕਿਹੜਾ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਇਹਨਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੌਰਾਨ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਖੋਜ ਇੱਕ ਆਮ ਵਰਤੋਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਕੁਝ ਅਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਤੁਹਾਡੀਆਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਕਲਾਸਾਂ ਤੋਂ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਸਾਡਾ ਵਧੇਰੇ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਹੋਰ ਲੂਣ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਲੂਣ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪੁੱਛ ਰਹੇ ਹਾਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਉੱਥੇ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬੰਧਨ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲੂਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਟੈਗ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਲੋਹੇ ਦਾ ਇੱਕ ਫੈਰਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲੂਣ ਲੋਹਾ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਛੋਟੇ ਅਣੂ ਹੋਣਗੇ। ਜਾਂ ਐਨੀਅਨ ਵੀ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਅਤੇ ਕੀ ਉਹ ਖਾਸ ਐਨਾਇਨ ਜਾਂ ਛੋਟੇ ਅਣੂ ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਕੁਝ ਤਾਲਮੇਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਭਾਵੇਂ ਤੁਹਾਡਾ ਮਾਡ ਲੂਣ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਅਤੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਪਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੋਰ ਲੂਣ ਜੋ ਕਿ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਛੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਫੈਰਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦਾ ਦੋਹਰਾ ਲੂਣ ਹੈ। ਸਲਫੇਟ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਛੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵੱਖਰਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਫਾਰਮੂਲੇਸ਼ਨ ਸੈੱਟਰ ਬਿੰਦੀ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਜਾਲੀ ਵਿੱਚ ਪੈਕ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਕੋਈ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। ਤੁਹਾਡੇ ਅਮੋਨੀਆ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੀ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਕੋਈ ਤਾਲਮੇਲ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਜਿਵੇਂ ਕਿ nh3 ਤੁਹਾਡੇ ਲੋਹੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਅਲਾਰਮ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੈ। ਅਲਮੀਨੀਅਮ

ਡਬਲ ਲੂਣ

ਇਸ ਲਈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਡਬਲ ਲੂਣ

ਇਸ ਲਈ ਡਬਲ ਲੂਣ ਦੇ ਲੂਣ ਇਕੱਠੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਸਹਿ-ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਬਣਦੇ ਹਨ ਕੋਕ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇਕਾਈ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਖਾਸ ਪਛਾਣ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਰਲ ਆਇਨਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਰ ਲੂਣ ਨੂੰ ਭੰਗ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਅਲਾਰਮ ਜਾਂ ਹੋਰ ਲੂਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲੂਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੋਰ ਲੂਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਫੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਇਹ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬੰਧਨ ਲੋਹੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਆਮ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਘੁਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਤੋਂ ਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਉੱਥੇ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕੁਝ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਸਤੀ ਜਾਂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਅਜਿਹੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੈ ਜੋ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਫੇ 2 ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕੱਠੇ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗੀ ਪਰ ਅਸਲ ਅਭਿਆਸ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲੂਣ ਡੀ. ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਲੂਣ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਅਤੇ ਸਲਫੇਟ ਆਇਨ ਅਤੇ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਸਾਰੇ ਕੈਸ਼ਨਾਂ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਐਨੀਅਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਫੈਰਸ ਆਇਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। ਸਲਫੇਟ ਆਇਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ, ਨਾ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਕੁਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਜਾਂ ਕੁਝ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਵੀ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਆਇਨ ਜਿਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖੋਜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਲੂਣ ਦੀ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਲੂਣ ਵਰਗੇ ਹੋਰ ਲੂਣ ਸਾਰੇ ਡਬਲ ਲੂਣ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਮਿਲੇਗਾ ਪਰ ਹੁਣੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੇਰਿਕ ਸਾਇਨਾਈਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੇਰੋ ਸਾਇਨਾਈਡ ਹੈ ਜੋ k3 ਦੀ ਬਜਾਏ ਹੁਣ k4 ਕੁਸਲ ਪੂਰੇ ਛੇ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਫੈਰਸ ਆਇਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਫੈਰਸ ਦੀਆਂ ਲੂਣੀਆਂ ਫੈਰਸ ਅਤੇ ਮੀਡੀਅਮ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਸਾਇਨਾਈਡ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜ਼ਹਿਰੀਲਾ ਵੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਕਿ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਕਿਤੇ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵੀ ਲਿਖਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਇਸ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹਸਤੀ ਬਣਤਰ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਜਾਂ ਲੋਹੇ ਅਤੇ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਰਨ ਵਿੱਚ ਫੈਰਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਤੇ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਨ ਇੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਖਾਸ ਹਸਤੀ ਜਾਂ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਹਸਤੀ ਦੇਣਾ ਜਿਸਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਅਤੇ ਆਇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਐਨਾਇਓਨ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਜੋ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਐਨੀਓਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕੈਟੈਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਛੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਕਿਹੜੀ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੈਟੈਨਿਕ ਭਾਗ ਅਤੇ ਐਨੀਓਨਿਕ ਭਾਗ ਦੋਵੇਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਟੁਕੜੇ ਹਨ ਪਰ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਲੈਟੀਨਮ ਹਿੱਸਾ ਹੈ। ਆਇਓਨਿਕ ਹਿੱਸਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸਦਾ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਹੁਣੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਸੀਸ ਵੰਨ-ਸੁਵੰਨਤਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਸਮੂਹਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਹੀ ਸਮੂਹ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਲਈ 90 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਸੀਆਈਐਸ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇੱਕ ਵਰਗ ਸਮਤਲ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸੀਆਈਐਸ ਵਿਭਿੰਨਤਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦਵਾਈ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸੀਆਈਐਸ ਪਲੈਟੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਵੈਰਾਇਟੀ ਇੰਨੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਵੀ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਜਾਂ ਸਾਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀਤਾ ਦਾ ਨਿਰਣਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਤਿੰਨ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ, ਇਹ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸੇ ਵੀ ਕੈਟੈਨਿਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ, ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਕੈਟੈਨਿਕ ਅਤੇ ਆਇਓਨਿਕ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਨਿਰਪੱਖ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਬਾਰੇ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰੀਏ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਲੂਣ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਘੋਲ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਵਜੋਂ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਨੀਅਨ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਲੂਣ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਣ ਵਾਲੀਆਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕੀਏ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਤੋਂ ਕੋਈ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹਾਂ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਜਾਂ ਆਇਓਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਓਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰ ਨਹੀਂ ਕੱਢ ਸਕਦੇ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪੈਟਰਨ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੈਟਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਤੁਰੰਤ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਇਹ ਵੀ ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸਾਰੇ ਤਿੰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੇ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਈ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕਰੋ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦਾ ਇੱਕ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵੀ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਵਰਖਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਵੀ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਮਾਧਿਅਮ ਜਾਂ ਆਇਤਨ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਛੋਟੇ ਵਾਲੀਅਮ ਵਿੱਚ ਮਾਧਿਅਮ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਵਰਖਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਚਿੱਟਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖੋਜਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਲੂਣ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਨੀਅਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈਕਸਾਮਾਈਨ ਕੋਵਲੈਂਟ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮਕਰਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਦਾ ਨਾਮ ਹੈ ਨਾਮਕਰਨ ਵੀ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਇਹ ਹੈਕਸਾ ਐਮਾਈਨਜ਼ ਐਮਾਈਨਜ਼ ਲਿਗੈਂਡਸ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰਾਂਗੇ ਇਹ ਵੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੋ ਕਿ ਉਹ ਲਿਗੈਂਡਸ ਕੀ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੈਕਸਾਮਾਈਨ ਕੋਵਲੈਂਟ ਥ੍ਰੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਹ ਤਿੰਨ ਏਜੀਸੀਐਲ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਵੀ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਏਜੀਸੀਐਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫਿਲਟਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਭਾਰ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਰੀਆਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਧਾਤ ਦੇ ਆਸਰੇ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦੁਆਰਾ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲਿਗੈਂਡਸ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲਿਗੈਂਡ ਕਿਉਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲਿਗੈਂਡ ਨਹੀਂ ਹਨ ਪਰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਲਿਗੈਂਡਸ ਹਨ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਹ ਲਿਗੈਂਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਖਤਮ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇਵਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਜਾਂ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਵਿੱਚ ਫੈਰਸ ਆਇਨ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟੈਸਟ ਜਾਂ ਸਾਇਨਾਈਡ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟੈਸਟ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬਹੁਤ ਮਦਦਗਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਭੌਤਿਕ ਮਾਪ ਵੀ ਭੌਤਿਕ ਰਸਾਇਣਕ ਮਾਪ ਵੀ ਮਦਦਗਾਰ ਹੋਣਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਭੌਤਿਕ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਆਇਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਡੀ ਕੋਰ ਦੇਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਦਦਗਾਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜਵਾਬਦੇਹ ਸੰਚਾਲਕਤਾ

ਇਸ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮੇਲਰ ਚਾਲਕਤਾ ਵੀ ਵੱਖਰੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵੱਖ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਿਜਲੀ ਨੂੰ ਚਲਾਉਣ ਲਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸੁਤੰਤਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤੀ ਨਾਲ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਚਾਰਜ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਵਿਅਕਤੀ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਆਪਣੀ ਪਹਿਲੀ ਸਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਇਹ 1866 ਤੋਂ 1919 ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਅਲਫ੍ਰੇਡ ਵਾਰਨਰ ਅਲਫ੍ਰੇਡ ਵਾਰਨਰ ਹੈ, ਇਸਲਈ 1890 ਦੇ ਦਹਾਕੇ ਦੌਰਾਨ ਉਸਨੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਸੰਕਲਪ ਦਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਉਸਨੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਖਾਸ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਲਿਆਂਦਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਵਿੱਚ ਹੀ ਹਾਂ। ਇਸ pm ਦੇ ਜਦੋਂ ਪੋਟੇਨ ਨਿਊਟ੍ਰੋਨ ਵਰਗੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਵੈਲੈਂਸਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਮੈਟਲ ਆਇਨ ਦੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੂਣ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ CoCl_3 ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਹੁਣ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਕੋਬਾਲਟ ਸੀ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ। hloride ਸੇ ਕੋਬਾਲਟਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਆਮ ਅਕਾਰਬਿਕ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੋਰ ਸਾਰੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਲੂਣ ਵਾਂਗ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤਾਂ ਕੋਬਾਲਟਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਤਾਂ c ਹਮੇਸ਼ਾ ਕੈਪੀਟਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ CoCl_3 ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੂਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਤਿੰਨਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ c1 ਮਾਮੂਲੀ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਰਗੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਲਿਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਧਾਤ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਫਾਰਮੂਲਾ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਲੂਣ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਬਰਕਰਾਰ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਵੀ ਮਜ਼ਬੂਤੀ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਇਕ ਅਮੋਨੀਆ ਬਲਕਿ ਕਈ ਅਮੋਨੀਆ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹੋਣਗੇ, ਭਾਵ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਅਣੂ ਕੁਝ ਇਕਾਈ ਹੋਣਗੇ ਜੋ ਸਿੱਧੇ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਪਾਣੀ ਵਿਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਇਕਲੱਤੀ ਜੋੜੀ ਵਾਲੇ ਇਸ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿਚ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਕੁਝ ਇਕਲੱਤਾ ਜੋੜਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਇਹ ਇਕੱਲੀ ਜੋੜੀ ਸਾਡੇ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਨੂੰ ਦਾਨ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ $\text{cobaltic center, trivalent cobalt center}$ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਉਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੰਤੁਲਨ ਉੱਥੇ ਚਾਰਜ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਚੀਜ਼ਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਕਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜੇ ਕੋਬਾਲਟਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਹੱਲ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਸ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤੀ ਜਾਏਗੀ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੰਗਾਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਬਣਤਰ ਵੀ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਕੋਵਲੈਂਟ ਥ੍ਰੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੰਗਾਂ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵੱਖਰੀ ਅਤੇ ਡੀਪ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸ ਰੰਗ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਖਤਮ ਹੋਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਰੰਗ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ n ਹੈ, ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ n ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦਾ ਪਾਣੀ ਇਹ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਇਹ ਤਾਲਮੇਲ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਅਣੂ ਹਨ। ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ n ਨੰਬਰ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸੰਖਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਆਇਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਰੰਗੀਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣੀਆਂ ਹਨ ਇਹ ਕੈਮੋ ਕੋਬਾਲਟ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਕੋਬਾਲਟ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਾਡੇ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਾਲ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸੰਖਿਆ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਇਹ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ x ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤਿੰਨ ਇਹ ਦੋ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਗਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖਰੇ ਰੰਗ ਵਜੋਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਰੰਗ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਵਾਂਗ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋਣਗੀਆਂ। ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਬਣ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਲਟਾ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚਾਂਦੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਦੁਆਰਾ ਖੋਜਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ

ਇਸ ਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਲ ਕੋਬਾਲਟ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਉਤਪਾਦ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ, ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਕੁਝ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋਰ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਜੇ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਉਹ ਆਮ ਐਨੀਓਨਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹਨ ਜੋ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਕੱਢਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਹੋਰ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਜੋ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਬਾਹਰ ਨਹੀਂ ਕੱਢੀਆਂ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਵਰਖਾ ਲਈ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਦੁਆਰਾ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਿਲਵਰ ਆਈਓਨ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ n ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ag ਪਲੱਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ c1 ਘੁਟਾਓ ਨਾਲ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਣਾ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿਰਫ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ, ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮੁੱਲ ਉਤਪਾਦ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਵੀ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਵਾਂਗ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਿਲਵਰ ਅਤੇ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਣਗੇ ਪਰ ਇਹ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਿੱਧੇ ਉਸ ਕੋਬਾਲਟ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪੀਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੀਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪੀਲਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਇਹ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਸੰਤਰਾ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਤਰੀ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਪੀਲਾ ਜਾਂ ਕਈ ਵਾਰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਤਰੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਰੰਗ ਉਹਨਾਂ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਂ ਦੇ ਆਕਾਰ ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਪੀਲਾ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਲ ਕੋਬਾਲਟ ਥ੍ਰੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ nd ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਮ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਛੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਛੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਤਪਾਦ ਸਾਨੂੰ coc1 ਥ੍ਰੀ ਡੈੱਟ ਛੇ h2o ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵਿਸਤ੍ਰਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਮ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈ ਕੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਵੀ ਤਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੇਜਨ ਦੀ ਕੋਬਾਲਟ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਲਈ ਵੀ ਇਸਦਾ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਮ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਆਮ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਵੀ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਸਦਾ ਉਤਪਾਦ ਭਾਵ ਪੀਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਸੇ ਰੰਗੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। d ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦਾ ਘੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਵਾਧੂ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਸਾਰੀਆਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤਿੰਨ ਜੋ ਕੋਬਾਲਟ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਕੋਕਲ ਥੀ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ag ਪਲੱਸ ਇੱਕ $gc13$ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ $gc1$ ਵਿੱਚ $agc1$ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਸਾਰੇ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤ ਦੇ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸੰਬੰਧਿਤ ਵੇਲੈਂਸ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਨਹੀਂ ਲੈ ਰਹੇ ਹਨ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਸਿੱਧਾ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਗਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਜਾਮਨੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਏਜੀਸੀਐਲ ਦੇ ਤਿੰਨ ਮੋਲ ਦੀ ਬਜਾਏ ਏਜੀਸੀਐਲ ਦੇ ਦੋ ਮੋਲ ਮਿਲ ਰਹੇ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਸਟੇਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਘੱਟ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਥੋੜਾ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਉਹੀ $coc1$ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਇੱਕ ਹਰਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਹਟਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਸਟੇਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਦੁਬਾਰਾ ਛੇ ਤੋਂ ਪੰਜ ਤੋਂ ਚਾਰ ਹੇਠਾਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਾਇਲੇਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸਾਡੇ ਲਈ ਬਹੁਤ ਉਲਝਣ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸ ਸਮੇਂ ਇੱਕ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਪਰ ਰੰਗ ਵੱਖ ਵੱਖ ਹਨ ਇੱਕ ਹਰਾ ਹੈ ਦੂਜਾ ਵਾਇਲੇਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਿੱਸੇ ਦਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਤਾਲਮੇਲ ਇਕਾਈ ਜਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਇਕਾਈ ਇਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿਚ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਇਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਕ ਹੋਰ ਸੰਭਾਵਨਾ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹਾਂ ਜੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਜੋ $coc1$ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਅਤੇ $s3$ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕੋਬਾਲਟ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਖਾ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹਾਂ। ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਚੰਗੀ ਗੱਲ ਹੈ ਜੋ ਉਹ ਸਾਰਣੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ $ncrt$ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚੋਂ ਲਈ ਗਈ ਹੈ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਪੇਸ਼ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰੇਗੀ। ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ce ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪੀਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਉਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਮਨੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਉਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਉਹ ਇੱਕ ਹਰਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਵਾਇਲੇਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਉਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਫਾਰਮੂਲਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ, ਇਹ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਸਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ $6nh$ 3 5 ਅਤੇ h 3 4 ਅਤੇ s 3 ਦੇ 2 ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਇੱਥੇ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਾਰੇ ਤਿੰਨ ਭਾਵ ਸਾਰੇ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੇ ਆਮ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਨੀਅਨਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਸਾਡਾ ਫਾਰਮੂਲਾ $conh$ ਤਿੰਨ ਪੂਰੇ ਛੇ $c1$ ਤਿੰਨ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਾਰੇ ਸੈਕਸ ਅਮੋਨੀਆ ਇਸ ਖਾਸ ਕੋਵਲੈਂਟ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਕੱਠੇ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਵਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਆਮ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਵਰ ਕਰ ਸਕੀਏ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੁਆਰਾ ਤਾਂ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਸਾਰੇ ਹੋਣਗੇ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਰੇ ਛੇ ਬਾਂਡ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਛੇ ਕੋਬਾਲਟ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਛੇ ਕੋਵਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਇਸ ਅਮੋਨੀਆ ਲੇਨ ਜੋੜੇ ਦੇ ਕੋਬਾਲਟ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਦਾਨ ਕਰਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬਾਂਡ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਹ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਖੋਜਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਦੀ ਪਹਿਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ। ਇਹ ਅਤੇ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋਣਗੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਲੂਣ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਾਂਦੀ ਜੋੜ ਕੇ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਤਿੰਨ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਆਇਨ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਤਿੰਨ ਮੋਲ ਬਾਹਰ ਕੱਢੇ ਜਾਣਗੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਿੰਨ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਇਹ ਉੱਥੇ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਛੇ ਕੋਨ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਾਂਡ ਬਾਰੇ ਕੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਵਿਚਾਰ ਕਰੇ ਤਾਂ ਕੋਈ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਗੋਲੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਕਲੋਰਾ ਕੋਬਾਲਟ ਐਕਵਾਇਰਡ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਕਥਨ ਹਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਹਨ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਆਹ ਹਨ, ਸਾਨੂੰ ਸਭ ਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਪੀਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਹ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਮਨੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਫਰਕ ਸਿਰਫ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣੇ ਬਦਲੋ। ਜਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਵਾਤਾਵਰਣ ਨੂੰ ਹੇਰਾਫੇਰੀ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕੀ ਕਰੀਏ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚ ਸਭ ਕੁਝ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਸਿਰਫ ਤੁਸੀਂ ਆਰਾਮ ਨਾਲ ਬੈਠੋ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫਾਰਮ ਨੂੰ ਲਿਖੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ $c1$ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ $nh3$ ਨੰਬਰ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਅਤੇ ਦੋ ਦੋ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਬਾਹਰ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਨਹੀਂ ਭੁੱਲਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਹਨਾਂ ਬੰਧਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਕੋਬਾਲਟ ਅਮੋਨੀਆ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਪੰਜ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਪੰਜ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੁਰੰਤ $1y$ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਦਾ ਚਾਰਜ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਟੁਕੜਿਆਂ ਦਾ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਪੂਰੀ ਚੀਜ਼ ਆਹ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਰੀ ਚੀਜ਼ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ। ਚਾਰਜ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਇਹ ਛੋਟਾ ਵਰਗ ਭਾਗ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ $c1$ ਮਾਇਨਸ ਛੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਬਹੁਤ ਛੋਟੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਵੱਡੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਵੱਖ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਦੋ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਚਾਰਜ ਬੈਲੇਂਸ ਦੇ $c1$ ਘਟਾਓ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ $c1$ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚੋਂ ਪੰਜ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿਭਾਜਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਦੋ $agc1$ ਹੋਣਗੇ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇਕਾਈ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਰਹੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੀਸਰਾ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚੋਂ ਸਭ ਕੁਝ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਤੀਜੀ ਕਿਸਮ ਤੁਹਾਡੀ ਹਰੀ ਕਿਸਮ ਹੈ ਅਤੇ ਹਰਾ ਵੰਨ-ਸੁਵੰਨਤਾ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਦਮ ਅੱਗੇ ਵਧ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੇਂਦਰ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕਰਨ ਲਈ ਦੋ ਸੀਲ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੀਜਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਕੋਲ ਹਨ ਅਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਪੁਜੀਸ਼ਨਾਂ ਇਹਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਹੋਏ ਅਮੋਨੀਆ ਹੋਣਗੇ,

ਇਸ ਲਈ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਬਾਕੀ ਅਮੋਨੀਆ ਸਮੂਹ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੀ ਸਟੇਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਵੇਖੀ ਹੈ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਲਈ ਸਟੇਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਛੇ ਸੀ, ਅਗਲੀ ਪੰਜ ਅਤੇ ਤੀਜੀ ਕੇਸ ਇਹ ਚਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਦਾ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਹੈ। ਬਾਹਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਉਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ AG ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕੀਏ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ $agc1$ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ $agc1$ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ। ਪਾਣੀ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਨਿਕਲਣ ਵਾਲੇ $agc1$ ਦੇ ਮੋਲ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਬਾਹਰ ਆ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਭ ਬਹੁਤ ਹੀ ਹੈ, ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣ ਲਈ ਖੁਸ਼ਕਿਸਮਤ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਉੱਥੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਅਸੀਂ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਜੋ ਘੋਲ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੋ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਵੀ ਉਪਲਬਧ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਹੋਰ ਮਾਤਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਸਾਈਡ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਕੋਬਾਲਟ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਖਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜਿਸਨੂੰ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ i ਦੇ ਇੰਨੇ ਵਰਖਾ ਤੋਂ ਬਚਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ n ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕਈ ਵਾਰ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਹੋਰਾਫੇਰੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖੇਗਾ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਬਜਾਏ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪਤਲੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉੱਥੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਅੰਤਰ ਹੈ ਤਿੰਨ ਅੰਤਰ ਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅੰਤਰ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਚਾਰ ਕੋਬਾਲਟ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਕੋਬਾਲਟ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਆਰਟਜ਼ ਗੋਲਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਦਲ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਫਿਰ ਚੌਥਾ ਇੱਕ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਰੰਗ ਵੱਖਰਾ ਹੈ, ਇਹ ਹਰਾ ਹੈ ਪਰ ਹੋਰ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਹਨ, ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫਾਰਮੂਲਾ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਚਾਲਕਤਾ ਮਾਪ। ਮੈਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੱਲ ਬਿਜਲੀ ਦੀ ਸੰਚਾਲਕਤਾ ਆਹ ਕਿਵੇਂ ਕਲੋਰਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ e ਚਤੁਰਭੁਜ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਖਰੀ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਪਰ ਰੰਗ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਕਿਸਮ ਵੀ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਇੱਕ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਵੀ ਹੈ ਇੱਕ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਸਿਰਫ ਸੰਭਾਵਨਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਮੂਹ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਚਾਰ ਅਮੋਨੀਆ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵੀ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਕੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਖਾਸ ਤਾਲਮੇਲ ਨੰਬਰ ਨੂੰ ਕਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਿਵੇਂ ਇਹਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸੰਖਿਆ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹਨਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਪਲੇਸਮੈਂਟ ਲਈ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਥਿਤੀਆਂ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਰੰਗ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵੱਖਰੇ ਰੰਗ ਲਈ ਵੀ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ $olyte$ ਕਿਸਮ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਥਿਤੀਆਂ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦੱਸੇਗੀ ਕਿ ਕਿਹੜੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਵਿਚਾਰੇਗੀ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸਭ ਕੁਝ ਸਾਡੀ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ