

ਗੁੱਡ ਮਾਰਨਿੰਗ ਡੀ ਅਤੇ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦੀ ਇਸ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਹਰ ਕੋਈ ਅੱਜ ਹੀ ਉਹਨਾਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ f ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦੀਆਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ । ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਹੋਣਗੇ, ਇੱਕ ਚਾਰ f ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਪੰਜ f ਹੈ ਤਾਂ ਚੌਥਾਂ ਪਲੱਸ ਚੌਥਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ f ਜਾਂ ਵਾਇਟਲਜ਼ ਦੀ ਅਧਿਕਤਮ ਸਮਰੱਥਾ ਚੌਥਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੱਤ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰੇਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਗ੍ਰਹਿਣ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ 7 ਵਿੱਚ 2 ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ 14 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ 5 f ਅਤੇ 4a ਲਈ ਫਿੱਟ ਹੋਣਗੇ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਾਡਾ ਇਰਾਦਾ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪੈਟਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਈ ਗੁੰਜਾਇਸ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਕੁਝ ਪਰ ਉੱਥੇ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਈਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਤੱਤ ਖਣਿਜਾਂ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦਾ ਸਬੰਧ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਭੂ-ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ਾਲ ਵਿਸ਼ਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਲੋਕ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਧਾਤੂਆਂ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀਆਂ ਲਈ ਇਹ ਭੂ-ਰਸਾਇਣ ਅਧਿਐਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਚਾਰ f ਤੱਤਾਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਚਾਰ f ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਉਹ ਆਪਣੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਲਈ ਦਿਲਚਸਪ ਹਨ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਏਸੀ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਭੂ-ਰਸਾਇਣ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੁਦਰਤ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕੁਦਰਤ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਰੋਤ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਧਰਤੀ ਦੀ ਪਰਤ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਆਮ ਨਹੀਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲੋਹਾ, ਜ਼ਿੰਕ, ਨਿਕਲ ਆਦਿ, ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦੁਰਲੱਭ ਧਰਤੀ ਦੇ ਤੱਤ ਜਾਂ ਅਸਲ ਧਰਤੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਉਹ ਜਦੋਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੇ ਪਾਇਆ ਕਿ ਉਹ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਕੇ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਇਕੱਠੇ ਪਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਉਨ੍ਹਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਦੁਰਲੱਭ ਧਰਤੀ ਦੇ ਤੱਤ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬਸ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤਿੰਨ ਡੀ ਚਾਰ ਡੀ ਅਤੇ ਪੰਜ ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦੀਆਂ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਅਤੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਚਾਰ f ਅਤੇ ਪੰਜ f ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਕੀ ਮਿਲਣਗੇ, ਇੱਕ ਲੈੱਥਨਮ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੈੱਥਨੋਇਡਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਐਕਟਿਨੋਇਡਜ਼ ਹੈ। ਐਕਟੀਨਾਮ ਤੋਂ ਬਾਅਦ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ 5d 'ਤੇ 3d ਅਤੇ 4d ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹੋਰ ਔਰਬਿਟਲ ਜੋ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਉਹ ਉਰਜਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹਨ, ਉਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪੰਜ f ਅਤੇ ਚਾਰ f ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਣਗੇ। ਕਿ ਕਈ d ਅਤੇ s ਜਾਂ ਵਾਇਟਲ ਵੀ ਹੋਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ 4 f ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ d ਅਤੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ 5 f ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ d ਅਤੇ s ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਕਬਜ਼ੇ ਬਾਰੇ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਸਟੇਟ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਲੰਮੀ ਬਾਂਹ ਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਸੀਰੀਜ਼ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਧਾਤੂ ਜਾਂ ਤੱਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ 3 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਦੇ ਨਾਲ ਲੈੱਥਨਮ 3 ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ 3 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ s ਨੂੰ s ਅਤੇ d ਪੱਧਰਾਂ ਤੋਂ ਗੁਆਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ 5d ਜਾਂ 4d ਉਹ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਭਰ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ

ਇਸ ਲਈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਅੰਦਰੂਨੀ ਕਿਸਮ ਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਦੇ ਲੜੀਵਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੁਣੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਲੈੱਥਨੋਇਡਜ਼ ਅਤੇ ਐਕਟਿਨੋਇਡ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ ਲੜੀ ਵਿੱਚ 14 ਤੱਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਹਨ । ਹਮੇਸ਼ਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪੈਟਰਨ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੁਣੇ ਸਾਡੀ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ d ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਤਾਂ d ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ 10 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ d ਪੱਧਰਾਂ ਜਾਂ d ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੇ ਹੋਏ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਜੇ ਕਿ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ d 0 ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਪਰ ਤੱਤ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਇਹ d 0 ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਸਗੋਂ ਆਇਓਨਿਕ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਹ ad zer ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। o ਸਾਡੇ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਸੱਤ ਪਲੱਸ ਸੱਤ ਵਰਗੀ ਸਥਿਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਇਹ ਜਾਣਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਕੀ ਹਨ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਉਹ ਸਾਰੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਬਾਇਓ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਬਿੰਦੂ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਜੋ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ d ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਲਈ ਆਮ ਨਹੀਂ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ d ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਲੱਸ ਟੂ ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਥ੍ਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਚਲਿਤ ਹਨ ਪਰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਪੋਜ਼ਿਟਿਵ ਆਇਨ ਹਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ f ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਛੂਹਣ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ s ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਦੇ ਅਤੇ ਇੱਕ d ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੱਤ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ fm ਪੱਧਰ ਲਈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸੰਰਚਨਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ d ਪੱਧਰ ਲਈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹਾਂ, n ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਜਾਂ f ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਲਈ m ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨਗੇ। ਆਇਓਨਿਕ ਅਵਸਥਾ ਜਾਂ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਅਵਸਥਾ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ f ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ 4 f 0 ਤੋਂ 4 f 14 ਤੱਕ ਅਤੇ ਸਾਡੇ d ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਜਾਂ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੁਝ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ। ਇਹ ਆਮ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਜੋ ਜਾਣਨਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਮ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀਆਂ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੋਈ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਕੋਈ ਵੀ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਜਾਂ 3 ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਵਰਗੇ ਕੁਝ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪੈਟਰਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ 3 ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦੇ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ 4 f ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦੇ ਨਾਲ 3 ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਲਈ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਸਾਡੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਵਰਗੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦਾ ਫਿਰ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਸਿਲੇਬਸ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ organometallic ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਮ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਜੇਕਰ yo ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਬਹੁਤ ਹੀ ਜਾਣੀ-ਪਛਾਣੀ ਚੀਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਮਿਥਾਇਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਫਿਨਾਇਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਥਾਇਲ ਜਾਂ ਫਿਨਾਇਲ ਹੈ ਜੋ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਧਾਤੂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਕਾਰਬਨ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਧਾਤੂ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੰਨੇ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਗੁਣ ਹਨ ਜਾਂ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੱਤ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਧਾਤੂਆਂ ਤੋਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਕਰਾਂਗੇ ਮੈਨਾਜ਼ਾਈਟ ਵਰਗੇ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਅਤੇ ਜਾਣੇ-ਪਛਾਣੇ ਆਹ ਧਾਤੂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਮੈਨਾਜ਼ਾਈਟ ਸਾਡੇ ਪਾਈਰੂਲੋਸਾਈਟ ਵਰਗਾ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹੈਮੇਟਾਈਟ ਮੈਗਨੇਟਾਈਟ ਧਾਤੂਆਂ ਵਰਗਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਲੈੱਥਨੋਇਡ ਚਾਂਦੀ ਦੀ ਚਿੱਟੀ ਨਰਮ ਧਾਤ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇ ਅਸੀਂ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਖਰਾਬ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਕੁਝ ਆਕਸਾਈਡ ਪਰਤ ਹੈ ਉੱਥੇ ਕੁਝ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਹਵਾ ਨਾਲ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ, ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਆਹ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਨਮੀ ਨਾਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ 1 ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ e f t ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਤੱਤ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਜਾਂ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਕਠੋਰਤਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਧਦੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸਾਮਰੀਅਮ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਕਿ ਲੜੀ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਾਮਰੀਅਮ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਮਰੀਅਮ ਅਜੇ ਵੀ ਸਖ਼ਤ ਧਾਤ ਵਾਂਗ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਹਨ। ਸਮਰੀਅਮ ਕੇਸ ਲਈ ਵੀ ਵਧਦਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ 1623 k ਕੇਲਵਿਨ ਹੋਵੇਗਾ, ਜੋ ਕਿ ਸਾਡੇ ਹਜ਼ਾਰਾਂ ਅਤੇ 1200 ਡਿਗਰੀ k

ਨਾਲੋਂ ਹੋਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਾਂ ਹੋਰ ਧਾਤਾਂ ਲਈ ਵੱਧ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਿਘਲਣ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਥਿੰਦੂ ਅਤੇ ਕਠੋਰਤਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਕਿਉਂਕਿ ਕਈ ਵਾਰ ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਪਦਾਰਥਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਅਤੇ ਹੋਰ ਸਾਰੇ ਵਿਵਹਾਰ ਜੋ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵੀ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਭੌਤਿਕ ਸਮਝਦਾਰੀ ਨਾਲ, ਜੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੁਝ ਲਈ ਕਠੋਰਤਾ ਵਧਾਉਣ ਜਾਂ ਕੁਝ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ। ਹੋਰ ਸੰਪੱਤੀ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇੱਕ ਇਸ ਆਹ ਲੈਂਥੇਨਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨ ਤੋਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਲੈਂਥੇਨਾਈਡ ਲੜੀ,

ਇਸ ਲਈ ਲੈਂਥੇਨਮ ਤੋਂ ਲੂਟੇਟੀਅਮ ਤੱਕ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਸਾਰੇ ਤੱਤ ਮਿਲਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਬੁਨਿਆਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਾਰੇ ਨਾਮ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਦੀ ਕੋਈ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਕਈ ਵਾਰ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਾਰੇ ਮੈਡਲ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਨਹੀਂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਪਰ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹਨ। ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡਾ ਪਰਮਾਣੂ ਨੰਬਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੀਰੀਅਮ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੀਰੀਅਮ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਆਹ ਧਾਤੂ ਲੂਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲੇਵਟਰੀ ਵਿੱਚ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈ ਸੈਰਿਕ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਿਲਿਕ ਸਲਫੇਟ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਹੋਰ ਲੂਣ ਵਰਗਾ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਡਬਲ ਲੂਣ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਵੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਅਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੈਲਿਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਸਲਫੇਟ ਦਾ ਸਲਫੇਟ ਰੂਪ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਰੇਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਲਈ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਾਂ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਲੂਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਚਾਰ f ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਜਿਸ ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਲੈਂਥੇਨਾਈਡ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਜਿੱਥੇ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਤੱਤ ਹਨ, ਸੈਰੀਅਮ ਦਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ s ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ d ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ f ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਖਾਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਯਾਦ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਇੱਕ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਾਰੇ ਤਿੰਨ ਪੱਧਰਾਂ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਆਪਣੇ ਊਰਜਾ ਅੰਤਰਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਗੈਡੋਲਿਨੀਅਮ ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ f7 ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ gadolinium ਸਥਿਤੀ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ f1 ਦੀ ਬਜਾਏ f7 d1 ਅਤੇ s2 ਹੈ ਅਤੇ ਲੂਟੇਟੀਅਮ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ 14 d 1 ਅਤੇ s 2 ਵੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਉੱਥੇ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ s d ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਹਟਾ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ 6 s ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਿਕੋਣੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਮਿਲਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਸੀਰੀਅਮ ਥ੍ਰੀ ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੇਰੀਅਮ ਥ੍ਰੀ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ f one ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜੇ ਵੀ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ। f ਪੱਧਰ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਰੈਡੋਕਸ ਸੰਭਾਵੀ ਮੁੱਲ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਕੀ ਅਸੀਂ ਅਜੇ ਵੀ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ f ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਫੋਰਸ ਖੇਤਰ ਦੀ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਹੀ ਅਰਥਾਂ ਵਿੱਚ ਸੀਰੀਅਮ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸੀਰੀਅਮ ਪਲੱਸ ਫੋਰ ਦੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਖਾਸ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਮੀਥੀਅਮ ਪ੍ਰੋਮੀਥੀਅਮ ਲਈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਟੈਰਬੀਅਮ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਸਥਿਤੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ah ਨਹੀਂ ਭਰਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਚਾਰ f ਜ਼ੀਰੋ ਵਰਗੀ ਸਥਿਰਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚਾਰ f ਜ਼ੀਰੋ ਸਥਿਤੀ ਸਾਨੂੰ ਉੱਥੇ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਮੀਥੀਅਮ ਅਤੇ ਟੈਰਬੀਅਮ ਲਈ ਵੀ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਚਾਰ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਾਧੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕੱਢਦੇ ਹਾਂ f ਅੱਠ ਸਥਿਤੀਆਂ ਇਹ ਫਿਰ ਤੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਗੈਡੋਲਿਨੀਅਮ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਾਰ f ਸੱਤ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੋਣਗੀਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਅੱਧੇ ਬਿਲਡ ਮੈੱਲ ਲਈ ਕੁਝ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਵਿੱਚ d5 ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। larly ah for this special one for the Terbium ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਖਾਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਚਾਰ f 7 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪੁਜ਼ੀਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਯਾਦ ਕੀਤੇ ਬਿਨਾਂ ਸਾਰੀ ਲੜੀ ਦੀਆਂ ਪੁਜ਼ੀਸ਼ਨਾਂ ਹਨ, ਅਸੀਂ ਸੀਰੀਅਮ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਿਉਂ ਹੋਵੇਗੀ? ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਕੁਝ ਅੱਧੀ ਭਰੀ ਸਥਿਤੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਬਾਇਵੈਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜੇ ਵੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ f 8 ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਬਜਾਏ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ad 1 ਸਥਿਤੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ d 1 f 7 ਸਥਿਤੀ ਬਾਇਵੈਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ gadolinium ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸ਼ਰਤ ਕੀ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਉੱਚਤਮ ਸੰਭਾਵੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਲਈ ਕਿੰਨੇ ਚੰਗੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਭਾਵਿਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਸਿਰਫ ਪੰਜ ਨੂੰ ਹੀ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੀਰੀਅਮ ਪ੍ਰੋਮੀਥੀਅਮ ਅਤੇ ਨਿਓਡੀਮੀਅਮ ਅਤੇ ਟੈਰਬੀਅਮ ਅਤੇ ਡਿਸਪ੍ਰੋਸੀਅਮ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹੋਏ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਹੋ ਸਕੇ। ਕਿਉਂਕਿ f ਜ਼ੀਰੋ ਸਥਿਤੀ ਜਾਂ f ਸੱਤ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਸ f ਸੱਤ ਦੇ ਨਾਲ ਸਾਡੇ ਕੋਲ f ਅੱਠ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ah the si ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ze ਸੇ ਰੇਡੀਅਸ ਜਾਂ ਆਇਓਨਿਕ ਆਕਾਰ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਾਰ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਆਇਓਨਿਕ ਆਕਾਰ ਹਨ ਤਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਾਰ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਿਉਂ ਹਨ ਉਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਿਉਂ ਹਨ ਸਾਨੂੰ ਆਪਣੇ ਆਪ ਤੋਂ ਪੁੱਛਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਨੁਸਾਰੀ d ਪੱਧਰਾਂ ਦੀ ਬਜਾਏ ਚਾਰ f ਪੱਧਰ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਤਰੰਗ ਪੱਧਰ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਆਹ ਔਰਬਿਟਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਜੇਕਰ ਉਹ ਸਪੇਸ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਫੈਲੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਕੀ ਅਸੀਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਕੁਝ ਵੱਡਾ ਆਕਾਰ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਾਰਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਅਤੇ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਵਿਚਕਾਰ ਆਕਾਰ ਦੇ ਅੰਤਰਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਉਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜੋ 3d ਤੱਤ ਲਈ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਅਲਾਇੰਗ ਹੈ ਕਿ ਪਿੱਤਲ ਸਾਨੂੰ ਪਿੱਤਲ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਅਲੌਇੰਗ ਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਉਸ ਖਾਸ ਅਲਾਇੰਗ ਗਠਨ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਆਕਾਰ ਉੱਥੇ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਆਕਾਰ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿਚਾਰ ਤੋਂ ਮੇਲ ਖਾਂਦੇ ਹਨ ਕਿ ਸਾਨੂੰ s ਵਿੱਚ ਆਕਾਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਲਈ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। o1id ਅਵਸਥਾ ਦਾ ਢਾਂਚਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਬਣਤਰ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਕਾਰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਾਰ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੜੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਥਿੰਦੂ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਸਾਡੇ ਤਿੰਨ d ਨਾਲੋਂ ਵੱਡਾ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਛੋਟਾ। ਜਾਂ ਪੰਜ ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਠੋਸ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਾਰਾਂ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਏਹ ਆਇਓਨਿਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਜਾਂ ਦੇ-ਪੱਖੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਲੈਂਥੇਨਮ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਇਓਨਿਕ ਸਥਿਤੀ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਆਇਓਨਿਕ ਆਕਾਰ ਵੀ ਸਾਡੇ

ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਾਰਾਂ ਵਾਂਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਆਇਓਨਿਕ ਆਕਾਰਾਂ ਬਾਰੇ ਵੀ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਕਿ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਾਰਾਂ ਤੋਂ ਕਿੰਨੇ ਵੱਖਰੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਕਾਰ ਵੀ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਘੇਰੇ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਤਾਬ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਓਨਿਕ ਘੇਰੇ ਬਾਰੇ ਦੱਸੇਗੀ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਆਕਾਰ ਲਈ ਕੁਝ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਣੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣ। d ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਉਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਉਹ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਡੇ ਹੋਣ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਵਰਗੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਬਾਰੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਗੋਲਾਕਾਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਫੇਰਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫੇਰਿਕ ਆਇਨ ਨੂੰ ਘੁਲਦੇ ਹਾਂ। ਪਾਣੀ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹੈਕਸਾ ਐਕਵਾਫੇਰਿਕ ਆਇਨ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਇਸਲਈ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਧਾਤ ਦੇ ਲੂਣ ਦੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਲਿਗੈਂਡ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਬਣ ਰਹੀਆਂ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਆਇਨ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਆਕਾਰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਵੀ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਲੈਬਨਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ। ਪਲੱਸ ਟੂ ਪਲੱਸ 3 ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਫੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਇਹ ਮੁੱਲ ਵੀ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ x ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਵਾਂਗ ਸਹੀ ਮੁੱਲ ਨਹੀਂ ਪਤਾ ਆਇਰਨ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਖਿਆ ਛੇ ਹੈ ਪਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਲੈਬਨਾਈਡਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ x ਦਾ ਵੱਖਰਾ ਮੁੱਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਚਾਰਜ ਵੀ ਜੇ m ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਲਈ fm ਸੰਰਚਨਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਕ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇੱਥੇ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਕਾਰ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਜੇਕਰ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਕਮੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਉਸ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗੀ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਘਟਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਇਓਨਿਕ ਆਕਾਰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੜੀ ਦੇ ਨਾਲ ਘਟਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਖੁਆਉਣਾ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਪਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੱਤ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਆਇਓਨਿਕ ਘੇਰੇ ਜਾਂ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੱਤ ਦੀ ਆਇਓਨਿਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਨਹੀਂ ਪਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਆਕਾਰ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਘਟਦਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਹ ਆਹ ਲੈਬਨਮ ਲੋਨ ਪੇਅਰ ਅਤੇ ਆਹ ਸੋਰੀ ਲੈਬਨਮ ਔਰਬਿਟਲਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ 'ਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੋਣਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਵਾਧੇ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਹੇ ਈਕੋ ਆਇਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕੇਸ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਕੇਸ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਵਿਚਾਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਕਾਰਾਂ ਲਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਲੈਬਨਮ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਮੈਟਲ ਆਇਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਸੀ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਲੈਬਨਮ ਲੜੀ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਆਇਓਨਿਕ ਹਨ ਫਿਰ ਡੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਖਾਸ ਬਾਂਡ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਧਾਤੂ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਕਿਸੇ ਲਈ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ। ਹੋਰ ਸੰਪੱਤੀ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਤਾਂ ਜੋ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤੂ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਵਿਵਹਾਰ ਨੂੰ ਵੀ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰੇ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕੀਏ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਸਾਡੇ ਆਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੈਬਨਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਆਕਾਰ ਘਟ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਲੈਬਨਮ ਤੋਂ 187 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਤੋਂ ਐਟਰਬੀਅਮ ਜਾਂ ਲੂਟੇਕੀਅਮ ਤੱਕ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਆਕਾਰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ 173 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਤੱਕ ਘਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੇ ਆਕਾਰ ਲਈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਲੈਬਨਮ ਥੀ ਪਲੱਸ ਲਈ ਲੈਬਨਮ ਥੀ ਪਲੱਸ ਜੋ ਕਿ 106 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵੱਲ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਲੂਟੇਕੀਅਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਲੂਟੇਕੀਅਮ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਈਟਰਬੀਅਮ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 86 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ, ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਕਹਿ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਛੋਟਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਆਕਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਛੋਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਥੀ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਅਲ ਥੀ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਥੇ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਇਕ ਹੋਰ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਵਿਚ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਆਕਾਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ i ਇਹ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚਾਰਜ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਇਓਨਿਕ ਚਾਰਜ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਪਰ ਆਕਾਰ ਅਨੁਪਾਤ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰਜ ਦਾ ਆਕਾਰ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਰਸਾਇਣ ਲਈ ਵਿਚਾਰਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਵੀ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਆਕਾਰ ਵੀ pka ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਮੋਡਿਊਲ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਂਦੇ ਹਨ। ਇਹ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਇੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮੋਟਾ ਵਿਚਾਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਗੈਰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਹੈ ਇੱਕ ਤਬਦੀਲੀ ਤੱਤ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ lanthanoid ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਐਕਟਿਨੋਇਡਜ਼ ਲਈ ਆਪਣੇ ਅਧਿਐਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਾਂਗੇ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਆਕਾਰ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਠੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪੈਟਰਨ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਦਲ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਬਹੁਤ ਛੋਟਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 53 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਾਈਡਿੰਗ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਵੱਖ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਲੋਹ ਹੋਲ ਥੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲੋਹ ਹੋਲ ਥੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਸ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਤਿੰਨ ਤਾਲਮੇਲ ਹੈ। ਜਾਂ ਤਿੰਨ ਆਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਫੇ ਥੀ ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਰੰਤ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ pka ਮੁੱਲ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ pk ਮੁੱਲ ਵੀ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਆਕਾਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਆਕਾਰ ਬਹੁਤ ਛੋਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਲਿਗਾਂਡਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀਆਂ ਪਿਛਲੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਕਈ ਵਾਰ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਕਿ ਲਿਗਾਂਡਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜੋ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੇ ਹੋਏ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਅਤੇ ਰੇਖਾਗਣਿਤ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਅਸਟਰੋਡੂਲ ਹੈ ਜਾਂ ਕੁਝ ਵਿਗੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਵੇਗਾ। pk ਮੁੱਲ ਜਾਂ ਐਸਿਡਿਟੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਹਿਲੂ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਨ ਦਾ ਆਕਾਰ ਛੋਟਾ ਹੈ ਤਾਂ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡਾ pk ਮੁੱਲ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਐਸਿਡਿਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ h ਪਲੱਸ ਵਜੋਂ ਬਾਹਰ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਲੂਟੇਕੀਅਮ ਜਾਂ ਲੈਬਨਮ ਦਾ ਕੀ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਹੈ? ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਸਮਾਨ ਸਮਾਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਉਹੀ ਨਿਯਮ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ pk ਮੁੱਲਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਲਈ ਉਸੇ ਤਰਕ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਕਾਰ ਵਧ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਲਿਗਾਂਡਾਂ ਨੂੰ ਬੰਨ੍ਹਣ ਦੀ ਇੱਕ ਕੁਦਰਤੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨ ਲਈ ਸਾਡੀ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪਾਵਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹ ਗੋਲਾ ਵਰਗਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਲਈ ਇੱਕ ਗੋਲੇ ਵਰਗਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਲੈਬਨਮ $1n - 3$ ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉੱਥੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲੋਹੇ ਦਾ ਇੱਕ ਅਸਟਰੋਡੂਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਉਂ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਕਾਰ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਕੋਈ ਹੋਰ ਥਾਂ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਾਰ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਬਾਂਡ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਕਿਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪਿੰਨ ਕੁਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪਿੰਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿੰਨੀਆਂ ਪਿੰਨਾਂ ਨੂੰ ਉਸ ਖਾਸ ਪਿੰਨ ਕੁਸ਼ਨ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਖਾਸ ਕੇਂਦਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੀ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਦੱਸ ਸਕੇ ਤਾਂ ਇਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੀ ਵੇਖੇ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਾਰ ਬਹੁਤ ਵੱਖਰਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਆਕਾਰ ਲਗਭਗ ਦੁੱਗਣਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਾਰ ਨੂੰ ਦੁੱਗਣਾ ਕਰਨਾ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਲਈ ਜਾਣ ਦੀ ਆਗਿਆ ਨਹੀਂ ਦੇਵੇਗਾ। ਛੇ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਕੋਲ ਬਹੁਤ ਉੱਚ ਕੋਆਰਡੀਨੇਸ਼ਨ ਨੰਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਲੈਬਨੋਇਡਜ਼ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰਸਾਇਣ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਉੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਬਾਰਾਂ ਤੱਕ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਉਸ ਦੀ ਮੰਗ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦਿਓ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਉੱਚ ਕੋਆਰਡੀਨੇਸ਼ਨ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਬਾਰਾਂ ਸੇ ਸੀਰਿਕ ਅਮੋਨੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕੇਸ ਦੇਖਣਗੇ ਕਿ ਸੀਰੀਅਮ ਸੈਂਟਰ ਉੱਥੇ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਉੱਥੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਛੇ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸੀਰੀ ਅਮੋਨੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਲਈ ਸਮੁੱਚਾ ਚਾਰਜ ਦੇ ਘਟਾਓ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਛੇ AH ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਸਮੂਹ ਇਸ ਸੀਰੀਅਮ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਘੇਰ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬਾਰਾਂ ਦੀ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਰੀਆਂ ਆਕਸੀਜਨਾਂ ਅਤੇ ਸਾਰੀਆਂ ਆਕਸੀਜਨਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟਜ਼ ਲਈ ਆਕਸੀਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਹੋਰ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਣ ਦਾ ਰਸਤਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੀਰੀਅਮ ਸੈਂਟਰ ਲਈ ਇੱਕ ਚੇਲੇਸ਼ਨ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਛੇ ਵਿੱਚ ਦੇ ਤਾਂ ਛੇ ਵਿੱਚ ਦੇ ਅਜਿਹੇ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚ ਬਾਰਾਂ ਦੀ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਣਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਾਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੀਰੀਅਮ ਦਾ ਆਕਾਰ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਡਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਸਮੂਹ ਦੇ ਜੈਲੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾਣ ਦੀ ਆਗਿਆ ਵੀ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰੀ ਡਰਿੰਕ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ। 3d 4d ਅਤੇ 5d ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦੇ ਦੂਜੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਰੇ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਕੇ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਕੇਂਦਰ ਹਨ ਅਤੇ ਆਕਾਰ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਏਹ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਾਰ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਲੰਬਾਈ ਬਾਂਹ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਇਹ 106 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਤੋਂ 686 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਤੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਾਰ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਠੋਸ ਰਾਜ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਤਾਲਮੇਲ ਵਿਵਹਾਰ ਨੂੰ ਵੀ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਸ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਦੀ ਅਸੀਂ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਬਸ ਪਲਾਟ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇੱਕ ਨੂੰ ਪਲਾਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਸਕੇਲ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ 86 ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 106 ਹੈ। ਇਸਲਈ 106 ਤੋਂ 86 ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮੈਨੋਟੋਨਸ ਕਮੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੋਟੋਨੀਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ 1a3 ਪਲੱਸ ਤੋਂ 1u3 ਪਲੱਸ ਤੱਕ ਘਟ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਬਾਰੇ ਕੀ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਉਸ ਸੀਰੀਅਮ ਅਤੇ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਸੇ ਸੇਰੀਅਮ ਫੋਰ ਪਲੱਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕੀ ਉਹ ਲਗਭਗ 92 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਕਰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ 92 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਦੇ ਆਕਾਰ ਦਾ ਵੀ ਉਸ ਖਾਸ ਲਈ ਕੁਝ ਆਹ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਆਹ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਜਾਂ ਆਇਰਨ ਲਈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਗੱਲਬਾਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਬਾਰਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਉੱਚ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸੀਰਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਇੱਕ ਉਪਯੋਗੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ ਸਾਡੇ ਆਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਅਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਟੈਟਰਾਵ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਵੱਖ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਲਈ ਖਾਸ ਸਥਿਰਤਾ ਹਨ ਅਲੈਟ ਸਟੇਟ ਜਾਂ ਚੇ-ਪੱਖੀ ਅਵਸਥਾ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਇੱਕ ਆਮ ਟਾਪੂਆਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਇੱਥੇ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਸਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਵੱਲੀ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇੱਕ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ, ਸਮਰੀਅਮ ਲਈ ਸਮਾਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਮੇਰੀਅਮ ਇੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤਿਕੋਣੀ ਅਵਸਥਾ ਤੋਂ ਦੁਵੱਲੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਬਦੀਲੀ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸੇਗੀ ਕਿ ਕੀ ਤਾਲਮੇਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਿਹਾਰ ਇਹ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਉਹ ਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਪਯੋਗੀ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੇਵਲ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਉਹ ਤ੍ਰਿਵਿਅਕਤੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਉਹ ਚੇ-ਪੱਖੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਸ਼ਬਦ ਘਟਾਓ ਹਮੇਸ਼ਾ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪੁੱਛਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਲੈਨਥਾਨਾਈਡ ਸੰਕੁਚਨ ਬਾਰੇ ਕੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਮੀ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ sys ਨੂੰ ਫੀਡ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। tem ਪਰ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਜਿਸਦੀ ਅਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ 4a ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ 4 f ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਮਾੜੇ ਸ਼ੀਲਡਿੰਗ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮਾੜੇ ਬੀਜਾਂ ਦੁਆਰਾ ਵਿਆਖਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਲੈਨਥਾਨਾਈਡ ਸੰਕੁਚਨ ਕਿਵੇਂ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਲੈਨਥਾਨਾਈਡ ਸੰਕੁਚਨ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਸਿਰਫ਼ ਚਾਰ f ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਮਾੜੇ ਸ਼ੀਲਡਿੰਗ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਾਰਨ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚਾਰ f ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੁਰੱਖਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਬਾਹਰਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉੱਚ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਤੋਂ ਵਧੇਰੇ ਆਕਰਸ਼ਕ ਬਲ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਕਰਾਰਨਾਮਾ ਤਾਂ ਕਿ ਸੰਕੁਚਨ ਵੀ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਲਈ ਕੁਝ ਸਥਿਰਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਜਿਆਦਾਤਰ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਲੱਸ ਥ੍ਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਉਹ ਲੈਨਥਾਨੋਡਸ ਜਾਂ ਲੈਨਥਨ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦ ਛੇ ਦੁਆਰਾ ਦਬਦਬਾ ਹੈ। s ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਫੋਟੋਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਖਤਮ ਹੋ ਗਏ ਹਨ ਅਤੇ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਇਸਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਜੈਨੋਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐੱਸ. ਟੇਬਲ ਜ਼ੇਨਨ ਸੰਰਚਨਾ ਅਤੇ ਚਾਰ f ਲੈਵਲ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਚਾਰ fm ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਾਰ fm ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਉੱਥੇ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਚਾਰ f ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉੱਪਰ ਵੱਲ ਖੇਤਰ

ਇਸ ਲਈ ਸੀਰੀਅਮ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜੈਨੋਨ ਵਰਗੀ ਸੰਰਚਨਾ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਇਸਦੀ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਹਾਰਡ ਸੀਰੀਅਮ ਦੀ ਸਮਾਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਪਲੱਸ 3 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸੀਰੀਅਮ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜੇ ਵੀ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਚਾਰ f one m ਮੁੱਲ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਸੇਰੀਅਮ ਫੋਰ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿੰਨੀ ਚੰਗੀ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਕਿੰਨੀ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸੀਰਿਕ ਆਇਨ ਕਿੰਨਾ ਵਧੀਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸੀਰਿਕ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੀਰੀਅਮ ਆਇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਸੀਰੀਅਮ ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਥ੍ਰੀ ਵਿਚ ਸੀਰੀਅਮ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿੰਨੇ ਚੰਗੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਾਤਰਾ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਵੀ ਜਾਂਚ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿੰਨੀ ਜਲਦੀ ਉਸ ਸਟੀਰਿਕ ਆਇਨ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਸੇਰੇਸੀਓਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿਚ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਉੱਥੋਂ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਪਲੱਸ ਥ੍ਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਉੱਥੇ ਹਨ ਅਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੰਕੁਚਨ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੈਨਥਾਨਾਈਡ ਸੰਕੁਚਨ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ AH 5 5 d ਦੇ d ਪੱਧਰਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਭਰ ਰਹੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਉਸ ਖਾਸ ਸੰਕੁਚਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪਾਉਣਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਆਕਾਰ ਵੀ ਜੋੜ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਕੁਝ ਆਕਾਰ ਵਧਣ ਕਾਰਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਜੋੜ, ਪਰ ਇਹ ਸੰਕੁਚਨ ਇਹਨਾਂ ਪੰਜ ਡੀ ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸੀਰੀਅਮ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸੀਰੀਅਮ ਫੋਰ ਪਲੱਸ ਪ੍ਰੋਮੀਥੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਪ੍ਰੋਮੀਥੀਅਮ ਫੋਰ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਟੈਰਬੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਸਟਾਰਵੀਅਮ ਫੋਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੀ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਆਇਰਨ ਹੋਮੋਟਾਈਟ ਏ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। nd ਮੈਗਨੇਟਾਈਟ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਾਂ ਤਾਂ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਪਲੱਸ ਟੂ ਜਾਂ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ

ਅਵਸਥਾ ਸਥਿਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਸਲਫਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਸਭ ਚੀਜ਼ ਲਈ ਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਦੁਰਲੱਭ ਧਰਤੀ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਇਹ ਹੈ। ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਕੇਸ ਜਿੱਥੇ \ln ਨੂੰ ਕੁਝ ਐਨਾਇਨ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡੀ ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਨਹੀਂ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫਾਸਫੇਟ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਚਾਰਜ ਤਿੰਨ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ $\ln p_0$ ਚਾਰਜ ਜੋ ਕਿ ਮੋਨਾਗਾਈਟ ਲਈ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਭਾਰਤ ਵੀ ਬਹੁਤ ਅਮੀਰ ਹੈ। ਮੋਨਾਰਕੀਡ ਰੇਤ ਵਿੱਚ ਮੋਨਾਜ਼ਾਈਟ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੱਖਣ ਭਾਰਤ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਉੱਥੇ ਮੱਠ ਵਾਲੀ ਰੇਤ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਬੰਧਿਤ ਹੋਰ ਦੁਰਲੱਭ ਧਰਤੀ ਦੇ ਤੱਤ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਈ ਵਾਰ ਐਕਟਿਨਾਈਡਸ ਵੀ ਥੋਰੀਅਮ ਵੀ ਉਪਲਬਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਆਰ ਮੋਨਾਜ਼ਾਈਟ ਆਰ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਹੋਰ ਹੈ *bustnessite* ਤਾਂ *burstnessite* ਉੱਥੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ *Lanthanoids* ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ *AH d* ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਧਾਤ ਨੂੰ ਬਾਇਓਲੋਟ ਦੇ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੀਮਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਸਪੀਸੀਜ਼

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਕੁਝ ਫਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਲੂਣ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਦੇ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਹੈ, ਫਿਰ ਇਹ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਹੈ, ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀ ਖਾਸ ਇੱਕ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਲਈ ਵਰਤਦੇ

ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਕਰਨ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈਲਾਈਡ

ਤੁਹਾਡੇ ਫੋਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਆਕਸਾਈਡਾਂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਆਕਸਾਈਡਾਂ ਲਈ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹਨ

ਲੈਥਾਨਾਈਡਸ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਲੜੀ ਦੇ ਸਾਰੇ ਆਰ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ

ਆਰ ਫਲੋਰਾਈਡ ਫਲੋਰਾਈਡ ਵਰਗੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਲਈ ਆਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਫਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਜਾਂ ਛੋਟਾ ਐਨਾਇਨ

ਜੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵੱਡਾ ਜਾਂ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਡਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਤਾਲਮੇਲ

ਸੰਖਿਆ ਨੌਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਸੰਖਿਆ r ਵੀ ਉੱਚਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਨੌਂ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਸੱਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਅਤੇ

ਸੀਰੀਅਮ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸੀਰੀਅਮ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਇਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਐਥਲਪੀ ਜੋ ਚੌਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਲਈ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ

ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੈ। $i = 4$ ਲਈ i ਤਿੰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੀਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਚੌਥਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਚੌਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਮੁੱਲ ਘੱਟ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਨੋਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਿਕ ਕੌਂਫਰਮੇਸ਼ਨ

ਸੀਰੀਅਮ ਦੀ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸੀਰੀਅਮ ਫੋਰ ਪਲੱਸ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਲਿਕਾਓਕਸਾਈਡ ਸੀਈ2 ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੋਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ

ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਵੀ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਯੂਰੇਪੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਸਾਨੂੰ ਸਥਿਰਤਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕੀਤੀ ਜਾ

ਸਕੇ। ਇੱਕ $d5$ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਵਾਲੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਦਾ ਪਲਾਟ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਭਾਵ ਇੱਕ ਬਾਇਓਲੋਟ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਦੂਜਾ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ

ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਲੈਥੋਨੋਇਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਸਥਿਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ 3 ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ

ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸੀਰੀਅਮ ਫੋਰ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਯੂਰੇਪੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਹੈ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੋ

ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ $ah e$ ਜ਼ੀਰੋ ਮੁੱਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋ। *redox* ਸੰਭਾਵੀ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ *redox* ਸੰਭਾਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਸੇਰਿਕਸ ਸੀਰਿਸ ਜੇੜੇ ਲਈ $e = 0$ ਮੁੱਲ 1.74 ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ

ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਸਾਡੇ k ਮੀਨੂ 4 ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਕਿੰਨੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਇੱਕ ਵੋਲਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸਾਡੀ ਪਾਣੀ ਦੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਭਾਵੀ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਔਨ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਅਤੇ ਨੇੜੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ

ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ

ਅਰਥ ਹੈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਨੂੰ ਵਿਕਸਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਪਾਣੀ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਧਿਐਨ ਜਾਂ ਖੋਜ

ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਖੇਤਰ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਣ *ular cerium so cerium* ਅਧਾਰਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਸ $e0$ ਮੁੱਲ

ਲਈ *ceric* ਅਤੇ *seras ion* ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਸੀਰੀਅਮ 4 ਦਾ

ਗਠਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੀ ਉੱਤਮ ਗੈਸ ਸੰਰਚਨਾ ਦੁਆਰਾ ਪੱਖਪਾਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ *xenon* ਸੰਰਚਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਚੌਥਾ ਪਲੱਸ ਅਸੀਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੇਨੋਨ ਸੰਰਚਨਾ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਖਾਸ ਕਮੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤੱਤ ਅਵਸਥਾ

ਲਈ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਦੂਜੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਪਲੱਸ 3 ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਫੋਰ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ

ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਸਟੇਟ ਵਿੱਚ ਲੈਥੋਨੋਇਡਸ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇਹ ਐਕਵਾ ਸਟੇਟ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ

ਲੈਥੋਨੋਇਡਸ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਕਿ ਉਹ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਟੌਤੀਆਂ ਲਈ ਕਿੰਨੇ ਚੰਗੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੇਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਘਟਾਓ 2.2 ਤੋਂ 2.4 ਦੀ ਰੇਂਜ ਵਿੱਚ ਇੱਕ

ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵੀ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵੀ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਭ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਰੇਡੌਕਸ ਗਤੀਵਿਧੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੇਡੌਕਸ ਗਤੀਵਿਧੀ ਬਹੁਤ ਵੱਖਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ t

ਤੁਹਾਡੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੇ ਉਲਟ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਦੇ ਉਲਟ ਜੋ ਅਸੀਂ $3d$ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਸਿਰਫ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਵਿੱਚ ਮਾਇਨਸ

2.0 ਵੋਲਟ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਰੇਂਜ

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਵਿਚਾਰ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਚੰਗਾ ਵਿਚਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਸੀਂ *ah the d* ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਤੋਂ f ਐਲੀਮੈਂਟਸ f ਬਲਾਕ

ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਵੱਲ ਕਿਉਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ f ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਕੁਝ ਵਧੀਆ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਵੀ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ

ਸਪੈਕਟ੍ਰੋਸਕੋਪਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਲਈ ਸਪੈਕਟਰਾ ਨੂੰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਪੈਕਟ੍ਰੋਸਕੋਪਿਕ

ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ f ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ f ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ f ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ

ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਮਾਈ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਜੇਕਰ ਉਹ ਕੁਝ ਨਿਕਾਸ ਪੈਟਰਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਨਿਕਾਸੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਸੇਡੀਅਮ ਫਲੇਮ

ਟੈਸਟ ਲਈ ਸਾਡੇ ਪਰਮਾਣੂ ਸਪੈਕਟਰਾ ਪਰਮਾਣੂ ਨਿਕਾਸ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਨਿਕਾਸ ਪੈਟਰਨ ਜੋ ਇਹ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜੋ ਕੁਝ ਵਿਹਾਰਕ ਉਦੇਸ਼ਾਂ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋ

ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਮ ਗਿਆਨ ਦੀ ਕਿਸਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਨਿਓਡੀਮੀਅਮ ਸੇ ਨਿਓਡੀਮੀਅਮ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹਨ ਜਾਂ ਲੇਜ਼ਰਾਂ ਅਤੇ ਸਾਮਗੀਆ

ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਡੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਗਿਣਤੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਅਨੁਕੂਲ ਕਰਨ ਲਈ

ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੱਤ ਔਰਬਿਟਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਾਰੇ ਸੱਤ ਔਰਬਿਟਲ ਅਹ ਇਕੱਲੇ ਵਿਅਸਤ ਹੋਣ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ

ਸੰਰਚਨਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸੱਤ ਅਨਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਅਨਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਣਪੇਅਰਡ

ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗਿਣਤੀ ਅਸੀਂ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਮੀਨੀ ਅਵਸਥਾ ਆਰ ਚੁੰਬਕੀ ਪਲ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਚੁੰਬਕੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਨਹੀਂ

ਮੰਨਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਪਰ $3d$ ਤੱਤਾਂ ਦੀਆਂ ਚੁੰਬਕੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ n ਮੁੱਲਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣ ਕੇ ਚੁੰਬਕੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸਲਈ ਜਿੰਨੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਅਣਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਹੋਵੇਗੀ, n ਦਾ ਮੁੱਲ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਬੋਰਡ ਮੈਗਨੈਟਿਕ ਮੋਮੈਂਟ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਚੁੰਬਕੀ ਪਲਾਂ ਨੂੰ

ਵੀ ਬਹੁਤ ਉੱਚਾ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਇਹ ਚੁੰਬਕੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ

ਇਸ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਮੇਰੀਅਮ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ ਚੁੰਬਕੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਚੁੰਬਕ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ic ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਕੁਝ ਸਥਾਈ ਚੁੰਬਕਾਂ ਦੀ ਚੁੰਬਕੀ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਜਲ ਰਸਾਇਣ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਤਾਬ ਤੋਂ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪੈਟਰਨ ਨੂੰ ਕਿੰਨੀ ਜਲਦੀ ਯਾਦ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਸਲਾਈਡ ਕਰੋ ਕਿ ਉਹ ਆਪਣੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੇ ਚੰਗੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਲੈਬਨੋਇਡਜ਼ ਦੀਆਂ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਫਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਉਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਤੱਤ ਰੂਪ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਗੰਧਕ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਸਾਡੀਆਂ 3d ਧਾਤਾਂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਕਸਾਈਡ ਵੀ ਦੇ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਸਲਫਾਈਡ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਕਾਰਬਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਹੈਲਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਓਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਕਾਫ਼ੀ ਚੌੜੀ ਹੈ f ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਜਾਂ ਸਲਫਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਕੁਝ ਲਾਭਦਾਇਕ ਵਰਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਆਰਟ ਕ੍ਰਸਟ 'ਤੇ ਕੁਝ ਉਪਲਬਧਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤੱਤ ਰੂਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਗੁਣ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਆਇਓਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਭਾਵ ਆਇਓਨਿਕ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਵੀ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਉਹਨਾਂ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਐਕਟੀਨੋਇਡਜ਼ ਵੱਲ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਦੂਜਾ ਐਕਟੀਨੋਇਡ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਕਟੀਨੋਇਡਸ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਸਿੱਧਾ ਸਬੰਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਐਕਟੀਨੋਇਡ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਐਕਟੀਨੋਇਡ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਕਟੀਨੋਇਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਐਕਟੀਨੋਇਡਸ ਲੈਵਲ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਪੰਜ f ਹੈ ਇਸਲਈ ਪੰਜ s ਪੱਧਰ ਸਾਡੇ ਚਾਰ f ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਲੈਬਨੋਇਡਸ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ 5 f ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਜਾਂ ਪੱਧਰਾਂ ਜਾਂ 5 ਤਰੰਗ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਮੌਜੂਦਗੀ 'ਤੇ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। 7s ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਅਤੇ 6d ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੜੀ ਦੇ ਨਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤੱਤ ਵੀ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਾਰਜ ਵੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲੜੀ ਚਾਰ f ਲੜੀ ਕੀ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਅੱਜਕਲ੍ਹ ਉਰਜਾ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਰੇਡੀਓਐਕਟਿਵ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਰੇਡੀਓਐਕਟਿਵ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਕਿਰਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਖਾਤਮੇ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਿਰਨਾਂ ਇਹ ਦੇ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਕਿਰਨਾਂ ਇਹ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ਇਹ ਐਕਟੀਨੋਇਡਸ ਜਾਂ ਐਕਟੀਨੋਇਡਸ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਨਾਲ -ਨਾਲ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਖੇਤਰ ਜੋ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਹੈ ਪਲੱਸ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਨੂੰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਟਿਕਲ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਤੱਤ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗੁਣਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਕੇ ਭਰਪੂਰ ਬਣਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਰੇਡੀਓਐਕਟਿਵ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਲੜਾ ਬੀਟਾ ਗਾਮਾ ਕਿਰਨਾਂ ਉਹ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਡਾਕਟਰੀ ਅਭਿਆਸ ਲਈ ਵੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹਨ ਕਿ ਕਿਰਨਾਂ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹਨ ਗਾਮਾ ਕਿਰਨਾਂ ਕੁਝ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ਇਲਾਜ ਤਾਂ ਕੈਂਸਰ ਦਾ ਇਲਾਜ ਪੇਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਕਿਰਨਾਂ ਉਪਯੋਗੀ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਿਰਨਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਲਈ ਵੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਰੇਡੀਓਐਕਟਿਵ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇਹ ਪੂਰੀ ਲੜੀ ਰੇਡੀਓਐਕਟਿਵ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਦਾ ਮਤਲਬ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਥੋਰੀਅਮ ਅਤੇ ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਯੂਰੇ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਸੋ ਥੋਰੀਅਮ ਅਤੇ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਜਿੱਥੇ ਉਹ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਆਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਥੋਰੀਅਮ ਅਤੇ ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਸਿਰਫ਼ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖਣਿਜਾਂ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਉਹ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਜੀਵਿਤ ਨਹੀਂ ਹਨ ਕੁਦਰਤੀ ਸਰੋਤ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਭੂ-ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਥੋਰੀਅਮ ਅਤੇ ਯੂਰੇਪੀਅਮ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਸਾਡੀ ਮਦਦ ਨਹੀਂ ਕਰਨਗੇ। ਥੋਰੀਅਮ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਖਣਿਜਾਂ ਤੋਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣੇ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮੱਠ ਦੀ ਰੇਤ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਮੱਠ ਦੀ ਰੇਤ ਵਿੱਚ ਥੋਰੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਬਹੁਤ ਲੰਬੇ ਹਨ ਤਾਂ ਛੱਡ ਦਿਓ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਉੱਥੇ ਨਹੀਂ ਹਨ ਤਾਂ ਹੋਰ ਤੱਤ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਹ ਉਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਰੇਡੀਓਐਕਟਿਵ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਉਹ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਉਹ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਜੀਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਸਮੱਗਰੀ ਵਿੱਚ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਕੁਝ ਅੱਧਾ ਜੀਵਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅੱਧਾ ਜੀਵਨ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅੱਧੇ ਜੀਵਨ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੜਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਰਮਾਣੂ ਬਾਲਣ ਵਜੋਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਬਾਲਣ ਹਨ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਅਤੇ ਪਲੂਟੋਨੀਅਮ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਬਾਲਣ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਅਤੇ ਉਹ ਪਲੂਟੋਨੀਅਮ ਦੇ ਕੁਝ ਅੱਧੇ ਮੁੱਲ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਈਸੋਟੋਪ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। ਕਿ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਲਈ ਇਹ 235 ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਜਾਂ 238 ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ 235 ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਅਤੇ 230 ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਦੇ ਕੁਝ ਖਾਸ ਟੀ ਅੱਧੇ ਮੁੱਲ ਹੋਣਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਟੀ ਅੱਧੇ ਮੁੱਲ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਉਹ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ 1 ਹੇਠਾਂ ਜਾਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਰੇਡੀਓਐਕਟੀਵਿਟੀ ਇੱਕ ਅਧਿਆਏ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਰਸਾਇਣ ਅਧਿਆਏ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੜਨ ਵਾਲੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਤੱਕ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਖਣਿਜਾਂ ਦੇ ਅੰਦਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਅੰਦਰ ਕੁਝ ਸੜਨ ਵਾਲੇ ਉਤਪਾਦ ਵੀ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਖਾਸ ਖਣਿਜ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅੱਧਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉਸ ਯੂਰੇਨੀਅਮ 235 ਅਤੇ ਯੂਰੇਨੀਅਮ 238 ਲਈ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਉੱਚਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਯੂਰੇਨੀਅਮ 235 ਲਈ ਇਹ 7.04 ਵਿੱਚ 10 ਦੀ ਸ਼ਕਤੀ 8 ਸਾਲ ਹੈ ਅਤੇ ਯੂਰੇਨੀਅਮ 238 ਲਈ ਇਹ 4.47 ਵਿੱਚ 10 ਵਿੱਚ ਹੈ। ਪਾਵਰ 9 ਸਾਲ ਜੋ ਕਿ ਕਾਫ਼ੀ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਸਾਡੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਬਾਲਣ ਲਈ ਵੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਲੂਟੋਨੀਅਮ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਦੇ ਨਾਲ ਸਾਡੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਈਧਨ ਦੇ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਨੂੰ ਦੱਸੇਗੀ। ਸਾਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਉਪਯੋਗੀ ਉਪਯੋਗ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕੁਝ ਹੈ ਜੋ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਦਾਇਰੇ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਹੱਲ ਰਸਾਇਣ ਜਾਂ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰੇਡੀਓਐਕਟੀਵਿਟੀ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਵੱਖਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਰੇਡੀਓਐਕਟਿਵ ਤੱਤ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪਰਮਾਣੂ ਉਰਜਾ ਜਾਂ ਬਿਜਲੀ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਉਰਜਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਖੁਹਾਂ ਤੋਂ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਪੁਰਾਣੇ ਮੈਂਬਰਾਂ ਦੀ ਮੁਕਾਬਲਤਨ ਲੰਮੀ ਅੱਧੀ ਉਮਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣੇ ਹੀ ਅਸੀਂ ਇਸ ah ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਅਤੇ ਹੋਰ ਸਾਰੇ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਕਟੀਨੋਇਡ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਥੋਰੀਅਮ ਐਹ ਹੈ ਫਿਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਕਟੀਨੋਇਡ ਥੋਰੀਅਮ ਅਤੇ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਹੋਰ ah ਚਾਰ f ਤੱਤ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਸਥਿਰੀਕਰਨ ਪੈਟਰਨ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਅੱਧਾ ਫੀਲਡ ਪੱਧਰ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿਚਾਰ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿਕੋਣੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ah ਧਾਤੂ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕੋਰਿਅਮ ਲਈ ਤਿਕੋਣੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਧਾਤ ਪੰਜ f ਸੱਤ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਐਕਟੀਨੀਅਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਲੈਂਥਨਮ ਐਕਟੀਨੀਅਮ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਕਿ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ n ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰੇਡੀਆਈ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਬਦੀਲੀ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਲੈਂਥਾਨਾਈਡ ਆਰ ਲੈਂਥਾਨਾਈਡ ਸੰਕੁਚਨ ਵਾਂਗ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਭਾਵੇਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਸਮਾਨ ਜਾਂ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਐਕਟੀਨਾਈਡ ਸੰਕੁਚਨ ਵੀ ਹੋਵੇ ਪਰ ਐਕਟੀਨਾਈਡਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖੇ ਕਿ ਟੈਰਾਵੈਲੈਂਟ ਸਟੇਟ ਲਈ 111 ਜਾਂ 103 ਤੋਂ 98 ਤੱਕ ਬਦਲਾਅ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਸਟੇਟ ਲਈ ਇਹ 99 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਤੋਂ 86 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਰੁਝਾਨ ਉੱਥੇ ਹੈ ਭਾਵ ਇਹ ਹੇਠਾਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਰੁਝਾਨ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ। ah ਸਾਡੇ ah lanthanides ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਦੁਬਾਰਾ ਅਸੀਂ s ਅਤੇ d ਉਪ ਸੈੱਲਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਵੇਰੀਏਬਲ ਆਕੁਪੈਂਸੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤਿੰਨਾਂ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਊਰਜਾ ਮੁੱਲ ਹੋਣਗੇ ਉਹ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ s ਪੱਧਰ ਜਾਂ d ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਜਾਂ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਪੰਜ f ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਰੰਗ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਕੋਣ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਚਾਰ f ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਰਗਾ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੋਣੀ p ਨੂੰ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ ਕਲਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ f ਜਾਂ $vitals$ ਦੇ ਹਨ ਉਹ ਚਾਰ f orbitals ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੰਨੇ ਲੁਕੇ ਹੋਏ ਨਹੀਂ ਹਨ ਅਤੇ ਉਸਦੇ ਫੋਟੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡੇ ਲਹਿਜ਼ੇ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਚਾਰ f orbitals ਅਤੇ ਪੰਜ ਵੇਵ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹੀ ਅੰਤਰ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੱਦ ਤੱਕ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਨੂੰ ਕੁਝ ਗੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਹੈਕਸਾ ਵੈਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਹੈ ਇਹ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਛੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਯੂਰੇਨਿਲ ਆਇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਯੂਰੇਨਿਲ ਆਇਨ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈਰਾਨੀਅਮ ਆਇਨ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸੀਜ਼ੀਅਮ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਲੱਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਯੂਰੇ ਦੇ ਸੀਐਲ ਫੋਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਉੱਥੇ ਹੈ ਜੋ ਡਾਇਓਕਸਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਸਕਣ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਲੋੜੀਂਦੀ ਚੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ h ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਥੇ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਂ ਨੂੰ ਕੁਝ ਹੋਰ ਲਿਗੈਂਡਸ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਵਰਗਾ ਕੋਈ ਓ ਕਿਸਮ ਦਾ ਲਿਗੈਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਂ ਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਕੁਝ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਚਾਰਜ ਦੇਣ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਲਈ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇੱਥੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਸੀਟੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸਦਾ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ AH ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ 'ਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਚਾਰਜ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਉਸ ਹੋਰ ਆਰ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਏਰ ਲੈਂਥਾਨਾਈਡਜ਼ ਲਈ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਇੱਕ ਵੱਡੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਉਹ ਰਾਜ ਜੋ ਪੰਜ f ਸੱਠ ਅਤੇ ਸੱਤ s ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਲਈ ਹਿੱਸਾ ਲੈਂਦੇ ਹਨ, ਤੁਲਨਾਤਮਕ ਊਰਜਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਮਿਲ ਕੇ ਪੰਜ f ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ $6d$ ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਕੱਢੋ ਜਾਂ ਅਸੀਂ $7s$ ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਅਸੀਂ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਤੇ ਵਧੇਰੇ ਵੱਖਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਵੇਰੀਏਬਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੈ। ਖੱਬੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਲਈ ਨੈਪਟੂਨੀਅਮ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਰ ਪਲੂਟੋਨੀਅਮ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕੇਸ ਅਤੇ ਅਮੇਰੀਸ਼ੀਅਮ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਏਰ ਥੇਰੀਅਮ ਤੋਂ ਬਰਕੇਲੀਅਮ ਆਰ ਤੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਬੋਲਡ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਛੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸਥਿਰ ਹਨ ਪਰ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵਧਦੇ ਹੋ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ Ir larynxian ਜਾਂ nobelium ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜੋ ਤੁਲਨਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਟੀ ਅੱਧੇ ਮੁੱਲਾਂ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਈਸੋਟੋਪ ਵੀ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਵਿਘਨ ਲਈ ਸੜਨ ਵਾਲੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਟੀਟੀ ਅੱਧੇ ਮੁੱਲਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਨੋਬੇਲੀਅਮ ਅਤੇ ਲਾਰੇਂਸੀਅਮ ਦੇ ਇਸ ਲਈ 259 ਨੋਬੇਲੀਅਮ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ 256 ਲਾਰੇਂਸੀਅਮ ਜੋ ਅਸੀਂ 102 ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਨੰਬਰ ਅਤੇ 103 ਦੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਨੰਬਰ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅੱਧੇ ਮੁੱਲ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਘੰਟਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੇਸ ਇਹ 28 ਹੈ ਦੂਜਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਰੰਤ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਨੈਨੋਗ੍ਰਾਮ ਪੱਧਰ ਜਾਂ ਪਿਕੋਗ੍ਰਾਮ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਸਾਰੇ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ, ਇਹ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਤੋਂ ਪਰੇ ਸਾਰੇ ਤੱਤ ਟਰਾਂਸ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਤੱਤ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਜਾਂ ਸਥਿਰਤਾ 'ਤੇ ਟਿੱਪਣੀ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਰੇ ਟ੍ਰਾਂਸਯੂਰੇਨੀਅਮ ਤੱਤ ਧਰਤੀ 'ਤੇ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਉੱਥੇ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਨਕਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਨ। ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸੰਪੱਤੀ ਅਧਿਐਨਾਂ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਭ ਕੁਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਪਰੇ ਵੀ ਜੋ ਸੁਪਰ ਭਾਰੀ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਅਧੀਨ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪਿਚ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੁਦਰਤੀ ਸਰੋਤ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਹੈ, ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਐਮਨੋ ਟੂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਾਈਰੂਲੋਸਾਈਟ ਐਮਨੋ ਟੂ ਸਾਡਾ ਪਾਈਰੂਲੋਸਾਈਟ ਸੀ ਜੋ ਪਲੱਸ 4 ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕੀ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਥਿਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ 8 ਤੋਂ 2 ਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਬਣਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ 16 ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਤਾਂ 16 ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਨੂੰ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਹੈਕਸਾਵੈਲੈਂਟ ਅਤੇ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੁਆਰਾ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਹੈਕਸਾਵੈਲੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਸ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਈਥਨ ਦੇ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਲਈ ਸਾਡਾ ਸਰੋਤ ਹੈ। ਗੈਰ-ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਫਿਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੈਧ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੀ Fe_3O_4 ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਗਨੇਟਾਈਟ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋਨੋਂ ਲੋਹਾ ਹੈ। o ਅਤੇ ਆਇਰਨ ਤਿੰਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਲਈ ਵੀ ਕਿ U_3O_8 ਵਿੱਚ ਹੈਕਸਾਵੈਲੈਂਟ ਅਤੇ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਅਤੇ ਹੈਕਸਾਵੈਲੈਂਟ ਦੋਵੇਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਛੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਇਸ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜੋ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਮੋਲੀਬਡੇਨਮ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਟੰਗਸਟਨ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ

ਵਿੱਚ ਮੇਲੀਬਡੇਨਮ ਵੀ ਡਾਈਓਸੋਫਾਰਮ ਟੰਗਸਟਨ ਡਾਈਓਕਸੋਫਾਰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਵੀ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੇਲੀਬਡੇਨਮ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਧਾਤੂ ਕੰਪਲੈਕਸ ਵੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇਹ ਦੇਖਣਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਤੋਂ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਹੋਣ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮਿਲੇਗਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਿਯਮਤ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਿਯਮਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਲੂਣ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਧਾਤੂ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਯੂ f6 ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਲੂਣ ਹੈਕਸਾਵੈਲੈਂਟ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਮਿਸ਼ਰਣ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਹੈਕਸਾਫਲੋਰਾਈਡ ਵਜੋਂ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਜੋਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਸਾਡੀ ਅਗਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਯੂਰੇਨੀਅਮ ਦੇ ਤਾਲਮੇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਉਂਕਿ ਫਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਫਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਲਿਗੈਂਡ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk