

ਇਸ ਲਈ ਹਰ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਸੁੱਝ ਸਵੇਰ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਧਿਆਏ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਕਿ d ਅਤੇ f ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੱਤ ਕੀ ਹਨ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਸਥਿਤੀਆਂ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਾਮ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਹੈ। ਪਰਿਵਰਤਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਡੀ ਬਲਾਕ ਵਿੱਚ ਗਰੁੱਪ 3 ਤੋਂ ਗਰੁੱਪ 11 ਤੱਕ ਚੱਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਗਰੁੱਪ 1 ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗਰੁੱਪ 2 ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਅਤੇ ਕਿਸੇ ਸਮੇਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਗਰੁੱਪ 3 ਅਤੇ ਗਰੁੱਪ 11 ਤੱਕ ਆਉਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਡੀ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਡੀ ਬਲਾਕ ਦੇ ਤੱਤ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਗਰੁੱਪ 11 ਤੱਕ ਜਾਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਗਰੁੱਪ 12 ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਪੁੱਛਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਗਰੁੱਪ 12 ਦੇ ਤੱਤ ਕੀ ਹਨ, ਇਸ ਗਰੁੱਪ 12 ਦੇ ਤੱਤ ਦੀ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕੁਝ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਜ਼ਿੰਕ ਕੈਡਮੀਅਮ ਅਤੇ ਐਮ. mercury ਤਾਂ ਇਹ ਸਵਾਲ ਤੁਰੰਤ ਸਾਡੇ ਸਾਹਮਣੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅੰਦਰ ਗਰੁੱਪ 12 ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਜੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਤਬਦੀਲੀ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਨ। s ਬਲਾਕ ਅਤੇ p ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਇਸਲਈ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ s ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਹਨ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ p ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਥਿਤੀ s ਤੋਂ p ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ s ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ p ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਜਾਂ p ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਗਰੁੱਪ s ਤੋਂ p ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੀ ਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲ ਹਨ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੀ s ਤੋਂ p ਤੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲ ਹਨ ਤਾਂ ਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਕੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇਹਨਾਂ pr ਓਪਰੇਟੀਵਾਂ s ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਅਤੇ ਪੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੋਣਗੀਆਂ ਇਸਲਈ ਉਹ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਧਾਤੂ ਗੁਣਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਅਤੇ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਵਰਗੇ ace ਅਤੇ p ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਦੀਆਂ ਧਾਤੂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕੀ ਹਨ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਹਨ ਕੁਦਰਤ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਤੋਂ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਵੱਲ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤੂ ਤੱਤ ਵੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤੋਂ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ s ਬਲਾਕ ਦੇ ਤੱਤਾਂ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਮਿਲਦਾ ਜੁਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਵੀ ਐਸ ਬਲਾਕ ਵਾਂਗ ਬਣਦੇ ਹਨ। ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ s ਤੋਂ ਇਹਨਾਂ ਵੱਲ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਇਓਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਤੱਤ, ਹੈਲੋਜਨਾਂ ਸਮੇਤ, ਉਹ p ਬਲਾਕ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤੱਤ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਹ p ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਵੱਡੇ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਇਹਨਾਂ ਪੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਤੋਂ ਵੀ ਕੁਝ ਜਾਇਦਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇ ਅਤੇ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਡੀ ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਬਾਅਦ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਉਹ 1 ਇਹਨਾਂ p ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕੁਝ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਅੱਖਰ ਵੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ s ਬਲਾਕ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ p ਬਲਾਕ ਸੰਬੰਧਿਤ ਜਿਵੇਂ ਕਿ p ਬਲਾਕ ਦੇ ਤੱਤ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਂ ਵੱਡੇ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਸਹਿ-ਸੰਚਾਲਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ। ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲੜੀ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਅੱਖਰ ਦੇਣ ਲਈ ਵੀ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਕੀ ਲੱਭਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਹੜੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਭਾਵ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਚਾਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਤੱਤ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ s ਬਲਾਕ ਅਤੇ p1 ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਬਲਾਕਾਂ ਵਿੱਚ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਲਟੀਮੇਟ ਜਾਂ ਬਾਹਰੀ ਸੈੱਲ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਹੀਂ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਰ ਅੰਤਮ ਸੈੱਲ ਹੈ। ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅੰਤਮ ਸੈੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਸੈੱਲ ਦਾ ਵਿਸਤਾਰ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ s ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ p ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ d ਪੱਧਰ ਫੇਲ੍ਹ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ d ਸੈੱਲ ਫੇਲ੍ਹ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ 8 ਤੋਂ 18 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਆਰੂਪੈਂਸੀ ਤੱਕ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹਨਾਂ ਧਾਤਾਂ ਦੀਆਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਧਾਤੂਆਂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਧਾਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਿੱਕਲ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤਾਂਬਾ ਤਾਂ ਇਹ ਧਾਤਾਂ ਕੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਜੋ ਸਮਾਨ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਾਤੂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਚੰਗੇ ਸੰਚਾਲਕ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇਵਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਲਈ ਭਾਵ ਉਹ ਬਿਜਲੀ ਅਤੇ ਗਰਮੀ ਲਈ ਚੰਗੇ ਕੰਡਕਟਰ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਦੇ ਸਮੂਹ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਹ ਸਖਤ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਧਾਤੂ ਵਿਹਾਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲੋਹਾ ਲੋਹਾ ਵੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ d ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਸੁਧਾਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ah ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਜੋ ਧਾਤੂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨਾਲ ਮਜ਼ਬੂਤ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਉਹ ਨਮੂਨਾ ਵੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਜੋ ਕਿ y ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਭੌਤਿਕ ਸੰਬੰਧਿਤੀ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਹੋਰ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਮਿਸ਼ਰਤ ਮਿਸ਼ਰਤ ਵੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਇਹ ਸਮੂਹ ਅਸੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੇਗੀ ਜੋ ਉੱਥੇ ਹੋਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਹੋਣਗੀਆਂ। ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ d ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਤਾਂ d ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸੰਰਚਨਾ ਕੀ ਉਹ d ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸੰਰਚਨਾ ਇਹਨਾਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਇਸ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਨਾਲ ਕੁਨੈਕਸ਼ਨ ਰੱਖ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਥੇ ਇਹ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕੇ ਕਿ ਇਹ ਨਾ ਸਿਰਫ d ਬਲਕਿ ਇੱਕ ਵਿੱਚ f ਬਲਾਕ ਤੱਤਾਂ 'ਤੇ ਵੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰੇਗਾ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਫੈਸ਼ਨ ਇਸ ਅਧਿਆਇ ਦੇ ਅਖੀਰਲੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਲੱਭਾਂਗੇ ਕਿ ਉਹ f ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਕੀ ਹਨ, ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹ d ਤੱਤ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੀ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਤੱਤ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਪਰਮਾਣੂ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। d ਸਬ ਸੈੱਲ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ d ਸਬ ਸੈੱਲਾਂ ਦਾ ਕਬਜ਼ਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਇੱਕ ਅਧੂਰੇ d ਸਬ ਸੈੱਲ ਦੇ ਨਾਲ ਕੈਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ me cations ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ d ਸਬ ਸੈੱਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ, ਫਿਰ ਉਸ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਜਾਂ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੱਤ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਡੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਧੂਰੇ ਭਰੇ ਹੋਏ d ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ d ਸੈੱਲ ਜਾਂ d ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਪਾਵਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਅਧੂਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਭਰੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਅਧੂਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਭਰੇ ਹੋਏ d ਔਰਬਿਟਲ ਜਾਂ d ਸੈੱਲ ਆਪਣੀ ਜ਼ਮੀਨੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਇਸਦੀ ਕਿਸੇ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜ਼ਮੀਨੀ ਅਵਸਥਾ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤੌਰ 'ਤੇ ਭਰੇ ਹੋਏ d ਸੈੱਲ ਜਾਂ ਇਸਦੀ ਕੋਈ ਵੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਦੇਵੇ। ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਦੀ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ 'ਤੇ ਕਦੋਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਸਥਾਈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਅਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪਹੁੰਚਯੋਗ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਵੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਭਰੇ ਹੋਏ d ਸੈੱਲ ਹਨ ਜਾਂ ਨਹੀਂ। ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੋ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤੱਤ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੇ ਇੱਕ ਤਬਦੀਲੀ ਤੱਤ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਅਭਿਆਸ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਦਿਨਾਂ ਤੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਸਾਡੀ ਸਕੂਲੀ ਪੜ੍ਹਾਈ ਬਾਰੇ ਕਿ ਆਇਰਨ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ rn ਦੇ ਦੋ ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਲੋਹੇ ਦੇ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਫੈਰਸ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਮ ਨਾਮ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ, ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਫੇਰਿਕ ਆਇਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਕੋਈ ਵੀ ਜ਼ਮੀਨੀ ਅਵਸਥਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਫੈਰਸ ਅਵਸਥਾ ਜਾਂ ਫੇਰਿਕ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਧੂਰਾ ਭਰਿਆ d ਪੱਧਰ ਜਾਂ d ਸੈੱਲ ਜਾਂ d ਔਰਬਿਟਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਸਾਡੇ ਇਹ ਫੇ 2 ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਫੇ 3 ਪਲੱਸ ਦੇਵਾਂ ਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ

ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਡੀਰੀਵੇਡ ਆਇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਆਇਨ ਜਾਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਆਇਨ ਹਨ ਜੋ ਲੋਹੇ ਤੋਂ ਲਏ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਫੇ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ f ਬਲਾਕ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਗਰੁੱਪ ਹੁਣੇ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਗੱਲ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਤੋਂ ਚੱਲ ਰਹੇ ਹਨ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਲੈਬਨਮ ਅਤੇ ਐਕਟਿਨਾਈਡ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਲੈਬਨਮ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਪੇਜ਼ੀਸ਼ਨ ਐਕਟਿਨਾਈਡ ਦਾ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਲੈਬਨਮ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸੰਰਚਨਾ ਜਾਂ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦਗੀ, ਜੋ ਕਿ d ਜਾਂ f ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਆਕੂਪੈਂਸੀ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਕੁਝ ਮੰਨਿਆ ਜਾਵੇਗਾ। ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂਆਂ ਦੀ ਕਿਸਮ ਪਰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਕਬਜ਼ਾ d ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ f ਸੈੱਲ ਦਾ ਕਬਜ਼ਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ f ਸੈੱਲ ਲਈ ਕਬਜ਼ਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤੱਤਾਂ ਦਾ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਸਮੂਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅੰਦਰੂਨੀ ਸਮਝੇ ਜਾਣਗੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਕਿਉਂਕਿ d ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਕੋਈ ਅੰਤਮ ਸੈੱਲ ਨਹੀਂ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇਸ ਤਿੰਨ ਡੀ ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਇੱਕ ਅੰਤਮ ਸੈੱਲ ਹੈ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂਆਂ ਜਾਂ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਸਮੁੱਚੀ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਇੱਕ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਡੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਡੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਤੱਕ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਪਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ 20 ਹੈ ਅਤੇ ri ਉੱਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੂਰਵ-ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪੀਰੀਅਡ ਤਿੰਨ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੀਰੀਅਡ ਇੱਕ ਪੀਰੀਅਡ ਦੇ ਅਤੇ ਪੀਰੀਅਡ 3 ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪੀਰੀਅਡ 3 ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੇਵਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡੀ ਸੈੱਲ ਆਉਣ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਦੇ ਬਾਅਦ ਤੱਤ ਹੋਣ ਨਾਲ ਪਹਿਲਾ ਤੱਤ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਆਇਰਨ ਕੋਬਾਲਟ ਨਿਕਲ ਤਾਂਬਾ ਅਤੇ ਜ਼ਿੰਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਸ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸੂਚੀ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿੰਕ ਕੈਡਮੀਅਮ ਪਾਰਾ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਮੂਹ 12 ਤੱਤ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦੁਆਰਾ ਵਿਚਾਰ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਆਧੁਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਭਰੇ ਹੋਏ d ਸੈੱਲ ਜੋ ਜ਼ਿੰਕ ਨੂੰ ਆਪਣੀ ਜ਼ਮੀਨੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਇਸਦੀ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਜਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ 'ਤੇ ਲਾਗੂ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਜੋ ਜ਼ਿੰਕ 2 ਪਲੱਸ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਪੀਰੀਅਡ 4 ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਟੂ ਕਾਪਰ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਕੌਂਫਰਗੇਸ਼ਨ ਕੀ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਗੱਲ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਨਗੇ ਕਿ ਇਹ $3d$ ਪੱਧਰਾਂ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਜਾਂ 3 ਡੀ ਬਲਾਕ ਵੀ ਹਨ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਤੋਂ ਲੈ ਕੇ ਤਾਂਬੇ ਤੱਕ ਦੇ ਤੱਤ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਪੀਰੀਅਡ 'ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਪੀਰੀਅਡ 5 ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਐਟੀਅਮ ਤੋਂ ਜ਼ੀਰਕੋਨੀਅਮ ਨਾਈਬੋਰੀਅਮ ਤੋਂ ਲੈ ਕੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਚਾਂਦੀ ਅਤੇ ਕੈਡਮੀਅਮ ਤੱਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੀਰੀਅਡ 6 ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ 57 ਤੋਂ 71 ਇਹ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਹਨ। ਇਹ ਇੱਕ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟ ਤਦ ਹੀ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਆਕੂਪੈਂਸੀ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਫਿਲਿੰਗ ਨੂੰ ਡੀ ਲੈਵਲ ਤੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਕਿ ਹੌਪਨੀਅਮ ਹੈ, ਫਿਰ ਟੈਂਟਲਮ ਫਿਰ ਟੰਗਸਟਨ ਨੂੰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਸੋਨੇ ਵਿੱਚ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨਾਂ ਦਾ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਹਮਣਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਗਰੁੱਪ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਤੋਂ ਸੋਨੇ ਤੱਕ 79 ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਸਮੂਹ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਮੂਹ ਸਮਾਨਤਾ ਵੀ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਇਨ੍ਹਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਟ੍ਰਾਈਡ ਮੰਨਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸੱਤ ਸਮੇਂ ਲਈ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਤੱਤ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਸਿਰਫ ਕੁਝ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ। ਤੱਤ ਉੱਥੇ ਇਕੱਠੇ ਹੋ ਗਏ ਹਨ ਅਤੇ ਦਿਨ-ਬ-ਦਿਨ ਅਸੀਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਸਾਰੇ ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਭਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਸ 111 ਪਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ ਤੱਕ ਇਹ ਸਾਰੇ ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਭਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਪਰ ਟੀ. ਇਹ ਤਿੰਨ ਪੀਰੀਅਡ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੀਰੀਅਡ ਚਾਰ ਪੀਰੀਅਡ ਪੰਜ ਅਤੇ ਪੀਰੀਅਡ ਛੇ ਇਨ੍ਹਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕਰਨਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਕੱਠੇ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਤਿੰਨ ਡੀ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਜਾਂ 3 ਡੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਜਾਂ ਡੀ ਬਲਾਕ ਐਲੀਮੈਂਟਸ। ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਤੋਂ ਤਾਂਬੇ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਦਲ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਤੋਂ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਤੋਂ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਤੋਂ ਨਿਕਲ ਤੋਂ ਤਾਂਬੇ ਤੱਕ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਆਦ 4 ਤੋਂ ਪੀਰੀਅਡ 5 ਤੋਂ ਪੀਰੀਅਡ 6 ਤੱਕ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ $3d$ ਤੋਂ $4d$ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਾਂ। $5d$ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਗਰੁੱਪ ਚਾਰ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਗਰੁੱਪ ਪੰਜ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਗਰੁੱਪ ਛੇ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਅਤੇ ਗਰੁੱਪ ਸੱਤ ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਅਤੇ ਗਰੁੱਪ ਅੱਠ ਐਲੀਮੈਂਟਸ

ਇਸ ਲਈ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਗਰੁੱਪਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅੰਤਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਉਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਨਿੱਕਲ ਦਾ ਜੋ ਕਿ ਗਰੁੱਪ 10 ਐਲੀਮੈਂਟ ਹੈ ਅਤੇ $3d$ ਦਾ ਅਤੇ $4d$ ਦਾ ਇਹ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ $5d$ ਲਈ ਇਹ ਪਲੈਟੀਨਮ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂਆਤ $11y$ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਧਾਤੂ ਹਿੱਸੇ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਬਾਰੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਚਿੰਤਤ ਨਹੀਂ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦਾ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਹਿੱਸੇ ਜਾਂ ਮਿਸ਼ਰਤ ਬਣਤਰ ਨਾਲ ਸਬੰਧ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਕੱਢਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ s ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ,

ਇਸ ਲਈ s ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪਹਿਲਾਂ ਗੁਆ ਰਹੇ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ d ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸਦੇ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਰੂਪ ਲਈ ਬਚੇ ਹੋਏ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ni 2 ਪਲੱਸ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੋਂ ni 2 ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੈਲੇਡੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਲੈਟੀਨਮ 2 ਪਲੱਸ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ d ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਆਕੂਪੈਂਸੀ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਰਚਨਾ $3d$ ਕੁਝ ਸੰਖਿਆ, $4d$ ਕੁਝ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਫਿਰ $5d$ ਉਪ ਸੰਖਿਆ ਹੋਵੇਗੀ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਆਇਰਨ ਰੂਥੇਨੀਅਮ ਅਤੇ ਓਸਮੀਅਮ ਤੋਂ ਪਰ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਆਇਰਨ ਤੋਂ ਰੂਥੇਨੀਅਮ ਤੋਂ ਓਸਮੀਅਮ ਤੱਕ ਹੇਠਾਂ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਡੀਜ਼ਲ ਦਾ ਆਕਾਰ ਜਾਂ ਡੀ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦਾ ਆਕਾਰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਵੀ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਨ o ਅਗਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਕੈਂਡੀਅਮ 21 ਕਰੋ ਜਾਂ ਪਲੈਟੀਨਮ 78 ਕਰੋ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਕੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਚੰਗਾ ਵਿਚਾਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿੰਨੀ ਜਲਦੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਸਕੈਂਡੀਅਮ 0 ਲਈ ਅੰਤਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ। $4s2$ $3d1$ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪਹਿਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ $3d$ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬੇਰੇਕ $3d$ ਪੱਧਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ ਦੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਚਾਰ $s2$ $3d2$ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਗਰੁੱਪ 3 ਤੋਂ ਗਰੁੱਪ 11 ਤੱਕ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ $d1$ $d2$ $d3$ $d4$ $d5$ $d6$ $d7$ $d8$ ਅਤੇ $d9$ ਸਿਸਟਮ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਨੂੰ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰਨ ਜਾਂ ਰੱਖਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਛੇਤੀ ਹੀ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ। ਖਾਸ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਲੰਬੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਰੰਗ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੋਨੇ ਲਈ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮੂਹ ਇਸ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਨੁਸਾਰੀ s ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਹਨ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੀ ਬਲਾਕ ਹੈ ਇਸ ਪਾਸੇ ਦੇ ਤੱਤ ਅਤੇ ਫਿਰ ਆਹ ਗਰੁੱਪ ਜੋ ਕਿ ਅਤਿੱਕਾ ਹੈ, ਨੂੰ ਵੀ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਅਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਲੈਬਨਮ ਤੋਂ ਬਾਅਦ, ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ 10 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗੀ, ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ f ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ 14 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ। Lanthanum ਸਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਤੱਕ ਦੀ ਲੜੀ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੀਰੀਅਮ ਤੋਂ ਲੂਟਾਸੀਅਮ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲੈਬੈਨਾਈਡਸ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਕਟਿਨਾਈਡ ਦੇ ਬਾਅਦ ਜੋ ਵੀ ਤੱਤ ਹੈ, ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ 14 ਤੱਤ ਸੰਬੰਧਿਤ $5f$ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੇ, ਅਨੁਸਾਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਕਟਿਨਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਸਮੂਹ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਥੇ ਆਉਣਗੇ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਆਪਣੀ ਚਰਚਾ ਖਤਮ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਆਦਾਤਰ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ

ਹਾਂ ਖਾਸ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਪਹਿਲੀ ਤਬਦੀਲੀ ਲੜੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਰਤੀ ਦੀ ਛਾਲ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਖਣਿਜਾਂ ਅਤੇ ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਭਰਪੂਰਤਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਉਹ ਸਾਡੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਵੀ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ। ਕਿਉਂਕਿ ਆਇਰਨ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹਾ ਸਾਡੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਣਿਜੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਖਣਿਜੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਖਣਿਜੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਧਰਤੀ ਦੇ ਛਾਲੇ ਉੱਤੇ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਸਟੋਰ ਕਰਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਚਾਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਬਾਇਓ ਖਣਿਜੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਅਤੇ ਉਸ ਬਾਇਓ ਖਣਿਜੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਸਾਡੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਸਟੋਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵੀ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਅਤੇ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਵਰਗੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੱਤ ਇੰਨੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਦਿਲਚਸਪ ਗੁਣ ਹਨ। ਤੱਤ

ਇਸ ਲਈ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਗੁਲਾਬੀ ਤੱਤ ਲਈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ d ਪੱਧਰ ਅਤੇ f ਭਰੇ ਹਨ ਜਾਂ ਲੈਂਥਾਨਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਐਕਟਿਨਾਈਡਜ਼ ਲਈ ਇਹ ਦੇ ਸਮੂਹ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਭਰੇ ਹੋਏ f ਸੈੱਲ ਹਨ , ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਚਾਰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਸਮੇਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ, ਤਾਂ ਹੁਣੇ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਉਹ ਧਾਤਾਂ ਕੀ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਲਦੀ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਧਾਤਾਂ ਦੀਆਂ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਸਟੋਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਹੁਣੇ ਮੈਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹਾ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੇਖ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੇਖ ਜਾਂ ਲੋਹੇ ਦੇ ਬੀਜ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ।

ਇਸ ਲਈ ਆਇਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਕੋਈ ਅਜਿਹਾ ਆਇਰਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਰਨ ਫੇ 2 ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਫੇ 3 ਪਲੱਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਹੁਣ ਇਹ ਕਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਸਾਡੇ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਅਤੇ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਹੋਵੇਗੀ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਰਨਾਂ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਾ ਇਹ ਧਾਤਾਂ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲੋਹਾ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਸਾਡੇ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਕੋਲ ਕੁਝ ਗੁਣ ਹਨ d ਇਸ ਬਾਰੇ ਜਾਣਕਾਰੀ ਕਿ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੇਖ ਲੋਹੇ ਦੇ ਬੀਜ ਵਰਗੀ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗੀ ਪਰ ਇਹ ਕਿਹੜੀਆਂ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹੋਣਗੀਆਂ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੁਝ ਇਹ ਤੱਤ ਮਿਸ਼ਰਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਿਰਮਾਣ ਲਈ ਵੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵੇਰਵੇ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਲੋਹਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹਾ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਖਣਿਜਾਂ ਤੋਂ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਭ ਧਰਤੀ ਦੀ ਛਾਲ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਜੇ ਇਹ ਕੁਝ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੇ। ਅਤੇ ਸਾਡੀਆਂ ਸਾਰੀਆਂ ਰੀਡਿੰਗ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਫਿਰ ਪਿਛਲੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪਛਾਣ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਐਕਸ਼ਨਾਂ ਤੋਂ ਆਇਰਨ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਆਇਰਨ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮੁੜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਵਾਤਾਵਰਣ ਸਾਡੇ ਲਈ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਉਸ ਖਾਸ ਨੂੰ ਸਟੋਰ ਕਰਨਾ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਰਿਕਵਰੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤੂ ਵਿਗਿਆਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹੀ ਧਾਤੂ ਵਿਗਿਆਨ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਇਰਨ ਜੈੱਡ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ro ਪਰ ਇਹ ਲੋਹਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਲੋਹਾ ਕਿਹੋ ਜਿਹਾ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਲੋਹੇ ਦਾ ਪਾਊਡਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੂੜ ਦੇ ਕਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲੋਹੇ ਲਈ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੁਣ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਲੋਹੇ ਦਾ ਪਾਊਡਰ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਸ ਮਿਆਦ ਲਈ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ। ਚਾਰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਪਹਿਲੀ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਲਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਇਹ ਧਾਤੂ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਧਾਤੂ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਮੂਹ ਤੱਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੈਟਰੀ ਡਿਸ਼ 'ਤੇ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਦਾ ਧਾਤੂ ਰੂਪ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਇਹ ਗੈਨਿਊਲ ਹਨ , ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਧਰਤੀ ਦੀ ਛਾਲ ਤੋਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤ ਹੈ ਤਾਂ ਜਾਂ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਲਈ ਵੀ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ tio_2 ਉਸ ਲਈ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਉੱਥੇ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਸਿਰਫ

ਇਸ ਲਈ ਜਾਣਾ ਪਵੇਗਾ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਟੌਤੀ ਇਸ ਲਈ ਵਿਧੀ ਹੈ ਕਿ ਟਿਓ 2 ਤੋਂ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਨੂੰ ਧਾਤੂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗੈਨਿਊਲ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਟੀ ਦੇ ਨਾਲ hat ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੀ ਦੇਵੇਗੀ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸਦੀ ਚਮਕ ਹੈ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਤਾਕਤ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤੂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਲਈ ਵੀ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਵੀ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਆਹ ਰੰਗ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਕਿੰਨੀ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੇ ਸੁਭਾਅ ਤੋਂ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਦਾ ਰੰਗ। ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਧਾਤੂ ਕਲੱਸਟਰ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਤੁਰੰਤ ਪਛਾਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਕੈਂਡੀਅਮ ਹੈ ਇਹ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਏਹ ਇਕਾਈਆਂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗੈਨਿਊਲ ਗੈਨਿਊਲ ਇਹਨਾਂ ਗੈਨਿਊਲਸ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ। ਇਹ ਆਮ ਪਾਊਡਰ ਨਹੀਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੇ ਸਮਾਨ ਪਾਊਡਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਵੀ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਪਾਊਡਰ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਪਾਊਡਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪਾਊਡਰ ਵਾਲਾ ਰੂਪ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਧਾਤੂ ਕਲੱਸਟਰ ਕਿਸਮ ਦਾ ਅੱਖਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਪਾਊਡਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਆਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਹੈ ਪਾਈਰੋਲਿਸਿਸ ਹੋਣ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਹੁਤ ਅਮੀਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਾਈਨਿੰਗ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਲਈ ਮਾਈਨਿੰਗ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਉਦਯੋਗ ਜਿਸ ਉਦਯੋਗ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗਾ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਨੂੰ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਉਹ ਖਾਸ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਖਾਸ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਲਈ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਸਮੇਂ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ ਧਾਤ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਨ ਉਹ ਐਸਿਡਾਂ ਨਾਲ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਮੁਕਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਦੀ ਸਿੱਧੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਉਸ ਲੋਹੇ ਵਰਗੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਰਨ ਵਿੱਚ ਜਾਏਗੀ ਜਦੋਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਆਇਰਨ ਪਾਊਡਰ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪਾਊਡਰ ਪੈਟਰੀ ਡਿਸ਼ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਫੈਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਲੋਹੇ ਦਾ ਪਾਊਡਰ ਜਿਸ ਨੂੰ ਹੋਮੋਟਾਈਟ ਅਤੇ ਮੈਗਨੇਟਾਈਟ ਕੋਬਾਲਟ ਵਰਗੇ ਧਾਤੂਆਂ ਤੋਂ ਵੀ ਪਛਾਣਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਸਾਡੇ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਕੇਸ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਮਿਲਦਾ ਜੁਲਦਾ ਹੈ। ਆਮ ਚਮਕ ਵੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਆਮ ਗਲੋਬਿਊਲ ਦੀ ਸਾਇਨ ਦਿੱਖ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਸਿਆਨ ਦਿੱਖ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗੀ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਨਿਕਲ ਨਿਕਲ ਵੀ ਵੱਖਰੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦਾ ਹੈ ਮਤਲਬ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਰਾਜ ਤੋਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ। ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਭ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਹੋਣਾਂ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨੂੰ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹਨ। ਖਾਸ ਰੂਪ ਇਸ ਲਈ ਧਾਤੂ ਨਿਕਲ ਨੂੰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਤਾਂਬਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਾਂਬਾ ਵੀ ਆਖਰੀ ਟੁਕੜਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਅਧਾਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ

ਲਵਾਂਗੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਜੋੜ ਚਾਰ ਜੋੜ ਅੱਠ ਪਲੱਸ ਨੌਂ ਤੱਤ ਹਨ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਉੱਥੇ ਪਹੁੰਚੇ ਹਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਲਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ 3d 10 ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਿੰਕ ਗ੍ਰੈਨਿਊਲ ਜਿੰਗ ਪਾਊਡਰ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਤਬਦੀਲੀ ਤੱਤ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਪਰ ਜਿੰਕ ਇੱਕ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ। ਐਲੀਮੈਂਟ ਕਿਉਂਕਿ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਸਟੇਟ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਚਾਰ ਐਸ ਦੇ ਤਿੰਨ ਡੀ ਦਸ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੰਗਲ ਦੇ ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਤਾਂ ਚਾਰ ਐਸ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਿੰਨ ਡੀ 10 ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਨਾਲ ਪਿੱਛੇ ਛੱਡ ਕੇ ਇੱਕ ਚਾਰ s ਜ਼ੀਰੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇਣ ਲਈ ਤਾਂ ਕਿ 3d 10 ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਫੀਲਡ 3d ਲੈਵਲ ਦੇਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਜਿੰਕ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਮੰਨਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਨਾਮ ਦੁਆਰਾ ਅਨੁਮਾਨਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤਾਂ ਧਾਤੂਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਿਜਲੀ ਦੇ ਸੰਚਾਲਕ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਵੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤਾਂ ਵਜੋਂ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਵਿੱਚ ਸਾਡੀਆਂ ਕੁਝ ਅਗਲੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਫੇ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਫੇ 2 ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਫੇ 3 ਪਲੱਸ ਕਰੋ ਤਾਂ ਇਹ ਆਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਵੀ ਚੀਜ਼ਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਹੋਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਇਹ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੀਆਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹਨ। ਇਹ ਆਇਨ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਜੇ ਵੀ ਹੋਵੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਇਸ ਖਾਸ ਦੇ ਰੂਪਾਂ ਵਿੱਚ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ s ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਦੇ ਜਾਂ ਆਇਰਨ ਤਿੰਨ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਵਜੋਂ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਬਹੁਤ ਖਾਸ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਨਾ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤਾਂ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਧਾਤਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਕੋਲ ਬਿਜਲੀ ਦੇ ਚੰਗੇ ਕੰਡਕਟਰ ਹਨ ਤਾਂ ਲੋਹੇ ਦੀਆਂ ਤਾਰਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਦੀਆਂ ਤਾਰਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਲੋਹੇ ਦੀਆਂ ਤਾਰਾਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਿਜਲੀ ਦੇ ਚੰਗੇ ਸੰਚਾਲਕ ਹਨ। ਬਿਜਲੀ ਦੀਆਂ ਤਾਰਾਂ ਤਾਂਬੇ ਦੀਆਂ ਤਾਰਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਬਹੁਤ ਸੰਘਣੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉੱਚ ਘਣਤਾ ਅਤੇ ਉੱਚ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਅਤੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵੀ ਸਨ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕੀ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ, ਉਹ ਡੀ ਸੈੱਲ ਦੇ ਪ੍ਰਗਤੀਸ਼ੀਲ ਭਰਨ ਕਾਰਨ ਹੈ। ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਭਰਨ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਅੱਖਰ ਮਿਲਣਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਧਾਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜ਼ੀਰੋ ਫਾਰਮ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਆਇਰਨ ਜ਼ੀਰੋ ਜਾਂ ਨਿਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਆਮ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਵਿਚਾਰਾਂਗੇ ਪਰ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਵਿਚਾਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ 4s ਐਲੀਮੈਂਟ ਅਤੇ ਚਾਰ p ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਟਾਈਪੀਕਲ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਟਾਈਪੀਕਲ ਕੋਵੈਲੈਂਟ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅਸੀਂ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ d ਤੱਤ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਲਈ ਖਾਸ ਬੰਧਨ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਭਾਗੀਦਾਰੀ ਲਈ ਕੁਝ ਦਿਲਚਸਪ ਚੀਜ਼ ਵੀ ਲੱਭਣਗੇ ਜਦੋਂ ਉਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈਂਦੇ ਹਨ ਪਰ ਮੁਕਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਰੂਪ ਉਹ d ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਈ ਵੀ ਹਿੱਸਾ ਲੈਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸੇ ਕਰਕੇ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਧਦੇ ਹਨ ਉਹ 1 ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਕਸੁਰਤਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।

ਇਹਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਆਰਜ ਸੰਖਿਆ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਜਦੋਂ ਇਹ ਜਿੰਕ ਵਿੱਚ ਭਰ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੈਡਮੀਅਮ ਵਿੱਚ ਭਰ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪਾਰਾ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭਰ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ 10 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਆਮ ਸੰਕੇਤ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਪਾਰਾ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਨਹੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫੀਲਡ ਡੀ ਪੱਧਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਭ ਸਿਰਫ ਪਾਰਾ ਹੀ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ ਜਿੰਕ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ 3d ah conve ਭਰਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ 4 s 2 3 d 10 ਫਿਰ ਕੈਡਮੀਅਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। 5 s 2 4 d 10

ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਾਰਾ 5 s 2 6 d 10 ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਦੇ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਘੱਟ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲਾ ਬਿੰਦੂ ਘੱਟ ਹੈ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਵੀ ਘੱਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਪੂਰੇ d ਉਪ ਸੈੱਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਲੋਕਲੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਿੱਸਾ ਨਹੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹਨ। ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਸਾਂਝਾਕਰਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ dd ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਸੰਚਾਲਨ ਬੈਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਪਰ ਅਨੁਸਾਰੀ dd ਬੰਧਨ ਅਨੁਸਾਰੀ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਿੱਸਾ ਨਹੀਂ ਲਵੇਗਾ। ਅੱਖਰ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਪਾਰਾ ਦਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲਾ ਬਿੰਦੂ ਮਾਈਨਸ 38.83 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਜਾਂ ਮਾਈਨਸ 37.89 ਡਿਗਰੀ ਫਾਰਨਹੀਟ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਤਰਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੋਂ

ਇਸ ਲਈ ਭਰਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਧਾਤੂ ਗੁਣ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਉੱਥੇ ਪਰ ਇਸ ਦੀਆਂ ਹੋਰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਤਰਲ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੋਰ ਧਾਤੂ ਸੰਪੱਤੀ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਸੰਪੱਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਤੋਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲੀ 3d ਲੜੀ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੱਢਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਡੀ ਬਲਾਕ ਸੀਰੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਡੀ ਬਲਾਕ ਲੜੀ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦਿੱਖ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਕਿਉਂਕਿ ਹੁਣੇ ਹੀ ਅਸੀਂ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਤੋਂ ਜਿੰਕ ਤੱਕ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਹੁਣ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦੇ ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਇਸ ਲਈ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭੌਤਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਧਾਤੂ ਸਮੂਹ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ r ਉਹ ਇਹ ਸਭ ਕੰਡਕਟਰ ਹਨ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਤੁਹਾਡਾ ਐਸਿਡ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਐਸਿਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਰੰਤ ਉਭਾਰ ਦਿਓ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੂਣ ਦੀ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਿੰਕ ਨੂੰ ਧਾਤੂ ਜਿੰਕ ਜਾਂ ਜਿੰਕ ਰਾਡ ਨੂੰ ਆਪਣੀਆਂ ਪਿਛਲੀਆਂ ਰੀਡਿੰਗ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜਿੰਕ ਰਾਡ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਿੰਕ ਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਜਿੰਕ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਧਾਤੂ ਲੂਣ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਗਰੁੱਪ 3 ਤੋਂ ਗਰੁੱਪ 11 ਸਮੇਤ ਗਰੁੱਪ 12 ਤੱਕ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਵੱਖ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਅੰਤ ਵਿੱਚ 3d 10 ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ ਤੱਤਾਂ ਅਤੇ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕੁਝ ਚੰਗਾ ਵਿਚਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਕੈਂਡਿਅਮ ਤੋਂ z1 ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨਾ nc ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੰਭਾਵਨਾ ਬਾਰੇ ਵੀ ਕੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਇਹ ਜਾਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਿੰਕ, ਫਿਰ ਤਾਂਬਾ, ਫਿਰ ਨਿਕਲ ਜੋ ਕਿ 3d 10 ਤੱਤ ਹੈ, ਫਿਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ 4d ਫਿਰ 5d ਹੈ ਤਾਂ ਜਿੰਕ ਤਾਂਬਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਨਿਕਲ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਨਿਕਲ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੇਠਾਂ ਵੱਲ। ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪਲੈਟੀਨਮ ਵੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਲੋਹੇ ਦਾ ਲੋਹਾ ਤਿੰਨ d ਛੇ ਚਾਰ s ਦੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹੀ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੰਰਚਨਾ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ ਵੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਇਹ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖਣੀਆਂ ਪੈਣਗੀਆਂ ਪਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ 21 ਤੋਂ 30 ਤੱਕ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਭਰ ਕੇ 26 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੀ ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤਿੰਨ ਡੀ ਛੇ ਚਾਰ ਐਸ ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਇਰਨ ਜੇ ਤਿੰਨ ਡੀ ਛੇ ਅਤੇ ਚਾਰ ਐਸ ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗੁਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗੁਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਮੰਨਾਂਗੇ। ਟੀ ਵਿੱਚ ਕਬਜ਼ਾ ਉਸ ਦਾ ਖਾਸ ਪੱਧਰ ਤਾਂ ਕੀ ਸਟੇਟ ਲਿਖੇਗਾ ਕਿ ਇੱਕ 3d6 ਆਇਰਨ ਹੈ ਸੇ ਫੈਰਸ ਇੱਕ 3d6 ਆਇਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਕੇਸ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦੇ ਆਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਆਇਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਬਸ ਲਿਖਾਂਗੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਵੀ ਸਾਡੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਖੂਨ ਲਈ ਕਿ ਜਾਂ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਰਨ ਟੂ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਆਇਰਨ 3 ਪਲੱਸ ਹੈ ਜਾਂ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਜਾਂ ਫਿਰ ਇਸ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਘਟੇ ਹੋਏ ਰੂਪ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਫੇ ਥੀ ਪੀਸ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਕਿੰਨੇ ਸੌਖੇ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪਤਲਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਠੰਡਾ ਅਤੇ ਪਤਲਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਿ ਐਕੁਆਸ ਹੈ, ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਆਇਰਨ ਪਾਊਡਰ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਆਇਰਨ ਪਾਊਡਰ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਇਹ ਲੋਹੇ ਦਾ ਪਾਊਡਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਵਿਕਾਸ ਵੱਲ ਅਗਵਾਈ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਰਨ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਰਹਿਣਗੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮੌਜੂਦ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਚੀਜ਼ ਹੋਵੇਗੀ ਫੈਰਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਰੈਡੌਕਸ ਸੰਭਾਵੀ ਰੈਡੌਕਸ ਘੱਟ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੇਵਾਂ ਲਈ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਮੁੱਲ ਵੀ ਘੱਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਸੱਤ ਵੋਲਟ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਤਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ਹਵਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹਰ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸੰਭਾਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਸ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਲਈ ਮੌਜੂਦ ਪਾਣੀ ਜਾਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ 02 ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਹੈ ਤਾਂ 02 ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਹੈ ਤਾਂ 02 ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇ। ਫੇ ਥੀ ਪਲੱਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਫੇ ਤਿੰਨ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸੰਰਚਨਾ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਤਿੰਨ ਡੀ ਛੇ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕੱਢਣਾ ਪਏਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ 3d 6 ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ 3d ਫਾਈ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇਵਾਂ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ 3d6 ਹੈ ਆਇਰਨ ਅਤੇ 3d5 ਆਇਰਨ ਜੋ ਕਿ 3-d ਪੱਧਰਾਂ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ 3-d ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰੀਏ ਤਾਂ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਰਨ ਰੁਥੇਨੀਅਮ ਅਤੇ ਓਸਮੀਅਮ ਹਨ high 3d 4d ਅਤੇ 5d ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਹੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸਾਰੇ ਦੇ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਸਟੇਟ ਸਟੀਵਲ ਅਤੇ ਸਟੇਟ ਲਈ ਆਇਰਨ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਸਟੇਟ ਰੁਥੇਨੀਅਮ ਲਈ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਸਟੇਟ ਓਸਮੀਅਮ ਲਈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਕੌਂਫਿਗਰੇਸ਼ਨ ਜੋ ਕਿ ਆਇਰਨ ਲਈ 3d5 ਹੈ ਸੇ ਆਇਰਨ 3 ਪਲੱਸ 3d5 ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਜਾਣੇ ਬਿਨਾਂ ਜਾਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਚਿੰਤਾ ਕੀਤੇ ਬਿਨਾਂ ਕਿ ਰੁਥੇਨੀਅਮ ਲਈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਰੁਥੇਨੀਅਮ ਰੁਥੇਨੀਅਮ 3 ਪਲੱਸ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਆਇਰਨ 3 ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਇਰਨ 3 ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਡੀ ਫਾਈਵ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਰੁਥੇਨੀਅਮ ਥੀ ਪਲੱਸ ਵੀ ਚਾਰ ਡੀ ਫਾਈਵ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਓਸਮੀਅਮ ਓਸਮੀਅਮ ਥੀ ਪਲੱਸ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੰਜ ਡੀ ਫਾਈਵ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਰੱਖਣ ਵਾਲੇ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਆਵਰਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਦਾ ਇਹ ਫਾਇਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿੰਨੀ ਜਲਦੀ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਦੋਂ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੇ ਕਿਉਂਕਿ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਟੈਸਟ ਟਿਊਬਾਂ ਦੇ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਟੈਸਟ ਟਿਊਬਾਂ ਟੈਸਟ ਇੱਕ ਟੈਸਟ ਟਿਊਬ ਦੇ ਅਤੇ ਟੈਸਟ ਟਿਊਬ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਫੇਰੀ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਵਿੱਚ c ਆਇਰਨ ਟ੍ਰਾਈਵੈਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਰੁਥੇਨੀਅਮ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤਿਕੋਣੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਓਸਮੀਅਮ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਜਨਰਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ d ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਹਟਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਫੈਰਸ ਆਇਰਨ ਤੋਂ ਫੇਰਿਕ ਆਇਰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ d ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਆਸਾਨ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕੁਝ ਮਜ਼ਬੂਤ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਤਾਂ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਇਸਦੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਕੱਢਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਜਾਂ ਨਹੀਂ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਵੱਧ ਗਿਣਤੀ ਨੂੰ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਕੇ ਤਿੰਨ ਡੀ ਚਾਰ ਜਾਂ ਤਿੰਨ ਡੀ ਤਿੰਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੀਏ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਨੂੰ ਅਸਧਾਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਜਾਂ ਅਸਧਾਰਨ ਇੱਕ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਇਸਲਈ ਅਸਧਾਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤੋਂ ਪਰੇ 2 ਅਤੇ 3 ਉੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ 4 ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ 5 ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ 6 ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਪਰ ਸਾਰੇ ਇਕੱਠੇ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਸਾਡੇ ਕੋਲ 8 ਨੰਬਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ 2 s ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਅਤੇ 6 ਵਿੱਚ d ਪੱਧਰ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ s ਪੱਧਰ ਜਾਂ s1 ਅਤੇ d ਪੱਧਰ ਜਾਂ d ਸੈੱਲ ਤੋਂ ਹਟਾ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ d ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਕੁਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਅੱਠ ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ। ਇਹ ਆਇਰਨ ਲਈ ਸੰਭਵ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਇਹ ਹੋਰ ਸਾਰੇ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਸੰਭਵ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਲੱਸ ਦੇ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਫਾਈਵ ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਛੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੱਤ ਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲ ਤੱਤ

ਇਸ ਲਈ ਵੇਰੀਏਬਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੇ ਹਨ। ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੇਰੀਏਬਲ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਜਾਂ ਦੂਜੀ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਤੋਂ ਆਇਰਨ ਤੱਕ d ਪੱਧਰ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਭਰਾਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤਿੰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਪੜਾਅਵਾਰ ਭਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੰਜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ d ਪੱਧਰ ਜਾਂ d ਸੈੱਲ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਧਾਤੂ ਆਇਰਨਾਂ ਲਈ ਹੱਲ ਰਸਾਇਣ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੁਆਰਾ ਹਾਈ ਹੋਵੇਗਾ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਚੰਗੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਤੀਜੇ ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ 3d ਐਲੀਮੈਂਟਸ ਜਾਂ d ਬਲਾਕ ਲੜੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਦੂਜਾ d ਬਲਾਕ ਹੈ। ਲੜੀ ਜੋ ਕਿ y ਤੋਂ cd ਜਾਂ ਐਟੀਅਮ ਤੋਂ ਕੈਡਮੀਅਮ ਤੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਸਾਡੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ, ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਡੀ ਸੈੱਲ ਦੀ ਪ੍ਰਗਤੀਸ਼ੀਲ ਭਰਾਈ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ d 1 ਤੋਂ d 9 ਕਿਉਂਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ s ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਲੈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ 5 h2 ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੋ 3d 4d9 ਹੋਵੇਗਾ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਡੀ ਸੈੱਲ ਦੀ ਗ੍ਰੇਸਿਵ ਫਿਲਿੰਗ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਬਾਰੇ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਾਰ d6 s2 ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਖਣ ਦੀ ਬਜਾਏ ਵਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਰਜਾ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹਨ। ਪੱਧਰ d ਪੱਧਰ ਅਤੇ s ਪੱਧਰ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਤਾਂ ਜੋ ਸੰਰਚਨਾ ਹੁਣ $4d7 5s1$ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦੱਸੇ ਕਿ ਕੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿੰਗਲ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਹੈ। s ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਖਾਸ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਨਾਲ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਅਵਸਥਾ ਪੈਦਾ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਰੁਥੇਨੀਅਮ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਲੱਭ ਸਕਾਂਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ। ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਇਸ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਦੀ ਕੁਝ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਭਾਵ ਪਾਊਡਰ ਸਾਡੀ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਵਰਗੀਆਂ ਕੁਝ ਕਿਸਮਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਬੁੱਧੀ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। h ਉਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦਾ $3d$ ਕੰਟੇਨਰ ਨਿਕਲ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਿੱਕਲ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਨਿਕਲ 0 ਵਿੱਚ ਟੈਟਰਾ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਉਸ ਔਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੋਵੇਗੀ, ਅਸੀਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਨਿਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ, ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਜ਼ੀਰੋ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਜ਼ੀਰੋ ਨੂੰ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੀ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਨੂੰ ਦਬਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ d ਪੱਧਰ ਤੱਕ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਸਥਿਰਤਾ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹਫ ਫੀਲਡ ਸੈੱਲ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਪੰਜ s ਦੇ ਚਾਰ d ਚਾਰ ਦੀ ਬਜਾਏ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਚਾਰ d ਪੰਜ ਪੰਜ s ਇੱਕ ਤਾਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ s ਪੱਧਰ ਤੋਂ d ਪੱਧਰ ਤੱਕ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵਾਧੂ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਅੱਧਾ ਫੀਲਡ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਪੂਰਾ ਫੀਲਡ ਸੈੱਲ 1 ਤਾਂ ਉਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਕਿ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੀ ਇੱਕ ਪੂਰਤੀ ਅਵਸਥਾ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਉਸ ਪੂਰੇ ਹੋਏ d ਪੱਧਰ ਦੀ ਇੱਕ $4 d 10$ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਥਿਰ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ $5 d$ ਬਲਾਕ ਅਤੇ $5 d$ ਬਲਾਕ ਉਸ ਆਹ ਲੂਡਾਟਿਅਮ ਤੋਂ ਲੈ ਕੇ ਲੰਬਾਈ ਤੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਇਹ ਲੈਂਥਨਮ ਇਹ ਲੈਂਥਨਮ ਸੱਤਰ ਹੈ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਨਹੀਂ ਲੰਬਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ $1 a$ ਇਹ $1a$ ਤੋਂ ਆਹ ਇਸ ਸੇਨੇ ਤੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਇਕੋ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਅਤੇ d ਪੱਧਰ ਅਤੇ s ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਸੰਖਿਆ ਪਰ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਪੱਧਰਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਬਜ਼ਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪੱਧਰ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਸੀਂ $3d$ ਪੱਧਰ $4d$ ਪੱਧਰ ਅਤੇ $5d$ ਪੱਧਰ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਕੁਝ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪੀਰੀਅਡ ਦੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਬਜ਼ੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਪੀਰੀਅਡ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ $3d 4d$ ਅਤੇ $5d$ ਲਈ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ $5d$ ਤੱਤ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੈਟੈਨਿਕ ਅਵਸਥਾ ਹੁਣੇ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਆਸਮੀਅਮ ਆਇਰਨ ਵਰਗਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਆਇਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਰਥੇਨੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਓਸਮੀਅਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਓਸਮੀਅਮ ਲੋਹੇ ਦੇ ਸਮੂਹ ਦਾ ਸੰਯੋਜਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਸਮੂਹ ਨੰਬਰ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਭੁੱਲਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਵੀ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਓਸਮੀਅਮ ਅਤੇ ਓਸਮੀਅਮ ਪਲੱਸ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਲੋਹੇ ਦੀ ਪੰਜ ਡੀ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬੰਧਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਡੀ ਪੱਧਰਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਬਜ਼ੇ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਹੈ। ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ $3d 4d$ ਅਤੇ $5d$ ਤੱਤ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ $3d 4d$ ਅਤੇ $5d$ ਤੱਤ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ $3d 4d$ ਅਤੇ $5d$ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਇਸਦੀ ਮੂਲ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ, ਮਤਲਬ ਕਿ m ਵਿੱਚ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਅਵਸਥਾ

ਇਸ ਲਈ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੀ ਬਦਲ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਬਾਂਡ ਦੀ ਤਾਕਤ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਦੀ ਤਾਕਤ ਵੀ ਬਦਲਦੀ ਰਹੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਬਾਂਡ ਤਾਕਤ ਦਾ ਰੁਝਾਨ ਉੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵੱਡੇ ਅਤੇ ਵੱਡੇ ਡੀ ਪੱਧਰ ਜਾਂ ਡੀ ਸੈੱਲ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ। ਬਾਂਡ ਦੀ ਤਾਕਤ ਦੀ ਤਾਕਤ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜੇ ਇਸਦੇ ਲਈ ਇੱਕ ਉਲਟ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਣਾਅ ਇਸ ਰੁਝਾਨ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਮੁੱਖ ਸਮੂਹ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਲੱਭਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ s ਬਲਾਕ ਅਤੇ p ਬਲਾਕ ਤੱਤ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਮੁੱਖ ਲਈ ਕੀ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਗਰੁੱਪ ਐਲੀਮੈਂਟ ਇਹਨਾਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਵੱਖਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਟੰਗਸਟਨ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਮੋਲੀਬਡੇਨਮ ਅਤੇ ਟੰਗਸਟਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਮੋਲੀਬਡੇਨਮ ਅਤੇ ਟੰਗਸਟਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਖਾਸ ਵਿੱਚ ਕੇਸ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਛੇ ਅਣ-ਜੋੜ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੋਲੀਬਡੇਨਮ ਵਿੱਚ ਵੀ ਛੇ ਅਣ-ਜੋੜ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੰਜ $d4$ ਅਤੇ ਛੇ s ਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨੂੰ ਇਸਦੀ ਜ਼ੀਰੋ ਅਵਸਥਾ ਵਜੋਂ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਟੰਗਸਟਨ ਧਾਤੂ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਟੰਗਸਟਨ ਵਿੱਚ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਛੇ ਅਣ-ਜੋੜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉਹ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਜ਼ੋਰਦਾਰ ਹਿੱਸਾ ਲੈਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਡਬਲਯੂ. s ਪੱਧਰ ਜਾਂ p ਪੱਧਰ ਦੇ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਮੰਝਵ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਲਈ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉਪਲਬਧ ਹਨ, ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਟੰਗਸਟਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ। ਸਾਡੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਕੂਲੀ ਦਿਨਾਂ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਉੱਚ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲਾ ਬਿੰਦੂ ਅਤੇ ਉੱਚ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟੰਗਸਟਨ ਧਾਤੂ ਦੇ ਟੰਗਸਟਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲਾ ਅਤੇ ਉੱਚ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਬਲਬ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਫਿਲਾਮੈਂਟ ਤਾਂ ਇੰਕੈਂਡੀਸੈਂਟ ਲੈਂਪਾਂ ਲਈ ਬਲਬ ਫਿਲਾਮੈਂਟਸ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਬਲਬ ਫਿਲਾਮੈਂਟਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟੰਗਸਟਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੋ ਸਕੇ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਅਨਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖ ਸਕੀਏ ਕਿ ਕੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਰੁਝਾਨਾਂ ਬਾਰੇ ਵੀ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਤੋਂ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਤੋਂ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਮ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਵਿੱਚ ਲਿਟਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਵੀ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ 100 ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇਹ 1000 ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹਜ਼ਾਰਾਂ ਬਾਰੇ ਅਫਸੋਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ 1000 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਉਹ 3000 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੱਕ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਮੁੱਲ 1539 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਸਕੈਂਡੀਅਮ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਲਈ ਵੱਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਵੈਨੇਡੀਅਮ ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਲਈ ਵਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਘੱਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ

ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਜੋ ਉਥੇ ਹਨ ਪਰ ਫੀਲਡ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਹ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਧਾਤੂ ਬੰਧਨ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਇੱਥੇ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਪੱਧਰ ਕਿੱਥੇ ਭਰੇ ਹੋਏ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਪਿਘਲਣ ਦਾ ਬਿੰਦੂ ਮਿਨੀਮਾ ਇੱਥੇ ਲੱਭ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਲਈ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲਾ ਬਿੰਦੂ ਮੈਕਸਿਮਾ ਇੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਇਹ ਨਹੀਂ ਭੁੱਲਾਂਗੇ ਕਿ ਸਾਰੇ ਹਨ ਤੱਤ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਟਾਈਟੇਨੀਅਮ ਧਾਤੂ ਸਕੈਂਡੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਉੱਚ ਪਿਘਲਣ ਬਿੰਦੂ ਉੱਚ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਵਰਤੋਂ ਧਾਤੂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਹਨ c ਰਾਜ ਤਾਂ ਅਗਲੇ ਦਿਨ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਉਪਲਬਧਤਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ।