

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਇਹ ਖੋਜ ਕਰੀਏ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਅਗਲੇ ਅਣੂ ਲਈ c2 ਅਣੂ ਲਈ ਇੱਕ ਕੇਸ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ, ਬੇਰਾਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ c2 ਅਣੂ ਹੈ, ਉੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ism ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਇੱਕ 12 12 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ 12 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਥੇ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ, ਭਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਦੋ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਡੀਜਨਰੇਟ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਡੀਜਨਰੇਟ ਹਨ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਉਰਜਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਬਰਾਬਰ ਉਰਜਾ ਹੋਣ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਬਾਕੀ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਤੀ ਕਾਰਬਨ c2 ਦੇ ਦੋ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਉੱਥੇ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਦੋ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ-ਇੱਕ ਕਰਕੇ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਗੁਣਾ ਦੇ ਨਿਯਮ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਦੇ ਸਿੱਟੇ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਚਿੱਤਰ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ c2 ਇੱਕ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਇਮੈਗਨੈਟਿਕ ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਚਿੱਤਰ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਢੁਕਵਾਂ ਚਿੱਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਕੁਝ ਅਣੂਆਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦਾ ਨਿਰੀਖਣ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ b2 ਅਤੇ c2 ਫਿਰ ਸੰਪੱਤੀ ਨੂੰ ਸਮਝਾਉਣ ਲਈ ਸਹੀ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਕੀ ਹੈ, ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਹੀ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਖਿੱਚੀਏ, ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਸਹੀ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਕੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਸੰਭਵ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਸ਼ਰਤਾਂ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਸਮਰੂਪਤਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ns ਲੋੜੀਂਦੇ ਹਨ OK ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਉਰਜਾਵਾਂ ਠੀਕ ਹਨ ਉਰਜਾਵਾਂ ਸਮਾਨ ਹਨ ਅਤੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਜੇ ਮਿਕਸ ਕਰ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਉਹੀ ਸਮਰੂਪਤਾਵਾਂ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸ਼ਰਤਾਂ ਪੂਰੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਠੀਕ ਮਿਕਸਿੰਗ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੂਜੇ ਐਟਮ ਦੀ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਐਟਮ ਦੇ AH ਦਾ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋ ਐਨਰਜੀ ਲੈਵਲ AH ਸਮਾਨ ਜਾਂ ਬਰਾਬਰ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ ਮਿਕਸਿੰਗ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇਹ ਵੀ ਜੇਕਰ ਉਰਜਾ ਇੰਨੀ ਵੱਡੀ ਹੈ ਪਰ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਰਜਾ ਦਾ ਪੱਧਰ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ ਉਰਜਾ ਦਾ ਅੰਤਰ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਉੱਥੇ um ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਨਜ਼ਦੀਕੀ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਤੱਤਾਂ ਲਈ 1 ਦੇ ਓਕੇ ਲਈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਲਿਥੀਅਮ ਦੇ ਲਿਥੀਅਮ ਦੇ ah n ਦੇ ਮੇਲ ਲਈ ਕੀ ਹੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਲਿਥੀਅਮ ਟੀ ਅਤੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਬ੍ਰੂਕਲਸ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਐਟਮ ਦੇ ਅੰਦਰ ਇੱਕ ਐਟਮ ਦੇ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਗੱਲਬਾਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਉਲਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਸ gz ਸਟਾਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇ ਅਸਲ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜਾਂ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਠੀਕ ਹੋਵੇ। ਚਾਰਜ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਵਧਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਲਿਥੀਅਮ ਤੋਂ ਫਲੋਰਾਈਡ ਤੱਕ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਜੋ ਕਿ z ਸਟਾਰ ਹੈ ਵਧਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਵਧਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਵੱਲ ਖਿੱਚਣ ਦੀ ਸ਼ਕਤੀ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਲਿਥੀਅਮ ਤੋਂ ਫਲੋਰਾਈਡ ਤੱਕ ਵਧਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਵਧਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਵੱਲ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਬਾਅਦ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਠੀਕ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦਾ ਇਹ ਔਰਬਿਟਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵੱਲ ਖਿੱਚੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਜਾਂ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ um ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੱਦਾਂ ਤੱਕ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਵੱਲ ਖਿੱਚੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਸਥਿਤ ਤੱਤਾਂ ਲਈ 2s ਅਤੇ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ li 2 n 2. ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ o2 'ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਪਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਵਧ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਮਿਕਸਿੰਗ ਘੱਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ 2s ਅਤੇ 2p ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੋ ਪਾੜੇ 'ਤੇ 2s ਅਤੇ 2p ਦਾ ਪਾੜਾ ਵੱਡਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੇ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਕੋਈ ਮਿਕਸਿੰਗ ਮਿਕਸਿੰਗ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਜਾਂ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਵਿੱਚ 2s2p ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਕੋਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਉਰਜਾ ਦਾ ਪਾੜਾ ਵਧੇਰੇ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਰਜਾ ਦਾ ਪਾੜਾ ਵਧੇਰੇ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ er ਠੀਕ ਹੈ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਪਾੜਾ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਰਜਾ ਅੰਤਰ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਕੋਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਸਥਿਤ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਤੱਤ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਸਥਿਤ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉੱਥੇ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਘੱਟ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਦੇ s ਅਤੇ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਓਨੇ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿੰਨਾ ਓਕੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਓਨਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਮਿਕਸਿੰਗ 2s ਔਰਬਿਟਲ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਉਲਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਸਿਰਫ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਖਿੱਚਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ। ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਐਟਮ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਉਹ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ ਬਣਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਆਮ ਵਾਂਗ ਠੀਕ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਓਕੇ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ pi r ਬੀਟਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਚਿੱਤਰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਿਖਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਓ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦਿਖਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਹੁਣ ਠੀਕ ਹੈ ਕੁਝ 2s ਅਤੇ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਹੈ ਇਹ ਮਾਫ ਕਰਨਾ ਸਿਗਮਾ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਵਾਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਸਥਿਤ ਤੱਤਾਂ ਲਈ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਪਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ 2 s ਅਤੇ 2 p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿਚਕਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਬਣਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਣ ਨਾਲ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਮਿਕਸਿੰਗ ਠੀਕ ਹੈ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਫਾਰਮੂਲਾ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਗਏ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਮਿਕਸਿੰਗ ਠੀਕ ਹੈ ita1 ਉਹ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਦਾ ਪੱਧਰ ਇਹ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਵਧਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਹੇਠਲੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦੇ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਉਰਜਾ ਘਟਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਵਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਆਕਾਰ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉਲਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੌਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਜੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਠੀਕ ਰੱਖੋ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਖੁੱਲ੍ਹੇ ਹੋਣ ਇਸਲਈ ਇਸ ਇੱਕ ਦੇ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਚਿੱਤਰ ਖਿੱਚੋ ਇਹ ਦੇ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਦੇ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ 1s ਔਰਬਿਟਲ ਮਾਫ ਕਰਨਾ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ 2s ਔਰਬਿਟਲ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਣ ਕਾਰਨ ਇਹ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਓਕੇ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਉਸਦੇ ਨਾਲ ਮਿਲਾਉਂਦਾ ਹੈ ah ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਪੀ ਟੂ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦਾ ਹੈ s ਔਰਬਿਟਲ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤ ਹੈ ਇਹ

ਉੱਪਰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਉਲਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਉੱਪਰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਇਹ ਇੱਥੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ i ਇੱਥੇ ਇੰਟਰੈਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਕਮੀ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਮਿਕਸਿੰਗ ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਪਾਈ ਆਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਹੈ ਜਾਂ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਉਲਟਾ ਹੈ ਮੌਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਜਦੋਂ ਕੋਈ ਮਿਕਸਿੰਗ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਤਾਂ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਮਿਕਸਿੰਗ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਦੇ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇ s ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਦਿਖਾਉਣਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਦੇ ਦੇ ਦੇ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਦੇ s ਅਤੇ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਅਤੇ pi ਔਰਬਿਟਲ ਐਨਰਜੀ ਲੈਵਲ ਦੇ ਅੱਖਰ ਠੀਕ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਔਰਬਿਟਲ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਲੇਅਰ ਐਨਰਜੀ ah ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ mo ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਹਨ ਹੁਣ ਇਹ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਮੌਜੂਦ ਤੱਤਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਹੈ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੋਰਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਭਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਹੀ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਉਸ ਅਣੂ ਦੇ ਸ਼ਾਨਦਾਰ ਨਿਰੀਖਣ ਕੀਤੇ um ਗੁਣ ਦਾ ਸਮਰਥਨ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ b2 ਸੰਖਿਆ 10 ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ 4 ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਖਪਤ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚਿੱਤਰ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਵਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਬੋਰਾ ਦਾ ਓਮ ਏਨੇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਦੇਈਏ ਕਿ b2 ਲਈ ਇੱਕ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣਾਓ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ 1s ਹੈ ਔਰਬਿਟਲ ਏਨੇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਉਹ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਐਨਰਜੀ ਓਕੇ ਐਨਰਜੀ ਲੈਵਲ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਸ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਓਕੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ ਠੀਕ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ e of um ਮਿਕਸਿੰਗ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲੇ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਠੀਕ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਇਸ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ pi ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੈ। ਸਿਗਮਾ ਦਾ ਔਰਬਿਟਲ ਇਹ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ 2p ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਉੱਥੇ ਦਿਖਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ b 2 ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 10 ਇੱਥੇ 2 2 ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਇੱਥੇ ਉਹ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਗਣਨਾ ਦੇ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਥੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਦੇ ਇੱਥੇ ਚਲੇ ਗਏ ਦੇ ਇੱਥੇ ਚਲੇ ਗਏ ਹੁਣ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬੋਰਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਇੱਕ s ਦੇ ਇੱਕ ਦੇ ਦੇ s ਦੇ ਦੇ ਹੈ p ਇੱਕ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਿਕਸ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦਸ ਹੈ ਹਰੇਕ ਬੋਰਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਦੋਵੇਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਅਤੇ ਦੇ ਡੀਜਨਰੇਟ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਪਹਿਲਾਂ ਤਾਂ ਦੋਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕੋ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਜਾਣਗੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਔਰਬਿਟਲ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਉਰਜਾ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਡੀਜਨਰੇਟ ਔਰਬਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਐਨਰਜੀ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਦੇ ਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਹੀਂ ਹੋਣਗੇ। ਉਸੇ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਜਾਓ ਓਕੇ ਅਧਿਕਤਮ ਗੁਣਾ ਦੇ ਸ਼ਿਕਾਰ ਨਿਯਮ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਉੱਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਇੱਕ ਕਰਕੇ ਹਰੇਕ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਅਣੂ ਬੀਟਾ ਤਾਂ ਦੇ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਡੀਜਨਰੇਟ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਫਿਰ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਉਹੀ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ OK ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਇੱਕ ਹੈ ਪਰ ਅਣੂ ਦੀ ਅਣੂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਬਦਲ ਗਈ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਅਣਜੋੜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਕ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਪਾਈ ਆਰਬਿਟਲ ਬਣਿਆ ਹੈ ਓਕੇ ਦੁਆਰਾ ਇਹ pi ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ px ਅਤੇ py ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਦੇ p ਸਿਗਮਾ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ pz ਔਰਬਿਟਲ s ਹੈ ਓ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੈ ਇੱਕ ਅਣੂ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਹੁਣ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ b2 ਦੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਦੇਖੀ ਗਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ c2 ਲਈ b2 ਲਈ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਭਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 12 ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 12 ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਸ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਦਸ ਨੂੰ ਭਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਫਿਰ ਦੇ ਹੋਰ ਇੱਥੇ ਜਾਣਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਭਰੋਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਹੈ ਇਹ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਇਸਨੇ ਸਮਝਾਇਆ ਕਿ c2 is ਇੱਕ ਡਾਇਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ c2 ਹੈ c2 ਡਾਇਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਉਦੇਸ਼ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਦੇ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਹਨ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੋ ਚਾਰ ਘਟਾਓ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਓਕੇ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੇ ਲਈ ਹੈ c2 ਹੁਣ ਇਹ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ c2 ਦੀ ਅਸਲ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਡਾਇਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਲ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਹੀ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ um c2 ਜਾਂ b2 ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨੂੰ ਸਮਝਾਉਣ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਵੀ ਭਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। n2 ਲਈ ਚਿੱਤਰ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 14 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਕੀ ਹਰੇਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਤੋਂ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਥੇ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਹਟਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਹੁਣ ਚੌਦਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਹੁਣ ਚੌਦਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਦੇ ਦੇ ਗਿਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅੱਠ ਠੀਕ ਦਸ ਬਾਰਾਂ ਚੌਦਾਂ ਚੌਦਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਹੁਣ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਲਈ n ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਬੌਂਡਿੰਗ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਇਸਲਈ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਮਲਟੀਪਲ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਛੇ ਘਟਾਓ ਜ਼ੀਰੋ ਨੂੰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਟ੍ਰਿਪਲ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ n2 nnn ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਅਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਮੌਜੂਦ ਬਾਂਡ ਡਾਇਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹਨ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਇੱਥੇ ਜਿੱਥੇ ਅਣੂ ਡਾਇਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੁਣ ਕੁਝ um ਹੈ ਇਹ ਤੱਤ ਲਈ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਹੈ um ਇਸ ਤੋਂ ਤੱਤ ਲਈ ਇੱਕ ਢੁਕਵਾਂ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਚਿੱਤਰ ਹੈ 1i 2 n2 ਹੁਣ ਅਸੀਂ o2 ਲਈ o2 ਲਈ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਮ ਵਾਂਗ ਤੁਸੀਂ 1s ਔਰਬਿਟਲ 1s ਔਰਬਿਟਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਬਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਠੀਕ ਹੈ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦਾ ਪੱਧਰ ਹੈ। ਬਣ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ um pi ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਫਿਰ pi ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ pi ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ pi ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ah phi ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਵੀ ਪੰਪ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ao ਇੱਥੇ ਹੈ o ਇਹ ਹੈ o ਇੱਥੇ ਇਹ o2 ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਟ੍ਰੌਨ ਕੀ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਥੇ ਕੁੱਲ ਸੇਲਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਦੇ ਇੱਥੇ ਦੇ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਪਹਿਲਾ ਔਰਬਿਟ ਨਤੀਜਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਆਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਬਣਦਾ ਹੈ um 2p ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ ਪੀਅਰ ਬੀਟਾ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਈ ਗਈ ਇੱਕ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਪਾਈ ਆਰ ਬੀਟਾ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਰੱਖਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਚਾਰਜ o2 ਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਦੇ s ਅਤੇ 2 p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਮਿਸ਼ਰਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਮਿਕਸਿੰਗ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕੋਈ ਮਿਕਸਿੰਗ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿਰਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਪਾਈ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਘੱਟ ਊਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ um ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਭਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਸ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਭਰੋ ਤਾਂ 18 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋਣ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਭਰੋ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਥੇ ਜਾਣਗੇ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਹ ਦੇ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰ ਹਨ ਇਹ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਦੇ ਪੀ ਔਰਥਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਜੋ um two p ਔਰਥਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਸੋਲਾਂ ਦੇ ਦੇ ਤੋਂ ਅੱਠ ਉਮ ਅੱਠ ਦਸ ਆਹ 12 14 16 16 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਆਹ ਇੱਥੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਜਾਂ ਦੇ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੇ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰ ਡੀਜਨਰੇਟ ਔਰਥਿਟਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਬੀਟਾ ਹਨ ਇੱਕ ਉੱਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਅਨਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਤਾਂ o2 ਠੀਕ ਹੈ ਦੇ ਅਣਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਅਨਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਅਨਪੇਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ o ਦੇ ਇੱਕ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਹਾਂ ਇਹ ਸਹੀ ਹੈ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਜਾਓ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਕੁਦਰਤ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਇਹ ਪਤਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸਦੀ ਸਥਿਤੀ ਕੀ ਹੈ ਜਿੱਥੋਂ ਤੱਕ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਦਾ ਸਬੰਧ ਹੈ, ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਜਦੋਂ ਦੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੇ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ ਦੇ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਫਾਇਰ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਨੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਡਾਈਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਵਾਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ o2 ਇੱਕ ਡਾਈਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ val ਵਿੱਚ ਤਣਾਅ ence ਬੱਡ ਥਿਊਰੀ ਪੇਅਰਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ 'ਤੇ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਵੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਦੇ ਦੇ ਨੰਬਰ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ah ਸੰਤੁਲਿਤ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਦਾ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸੰਕਲਪ ਹੈ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਨੇ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਈਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡਾਈਮੈਗਨੈਟਿਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਅਣੂ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਵੈਲੈਂਸ ਬੈਂਡ ਥਿਊਰੀ ਦੀਆਂ ਅਸਫਲਤਾਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਥਿਊਰੀ ਇਹ ਥਿਊਰੀ ਹੈ ਜੋ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਥਿਊਰੀ ਹੈ। ਵਿਕਸਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਜੋ ਇਹ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਚਾਨਕ ਕੀ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਬਿੰਦੂ ਸਿਧਾਂਤ o2 ਨੂੰ ਇੱਕ ਡਾਈਮੈਗਨੈਟਿਕ ਪੈਰਾਮੀਟਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸਿਰਫ ਮੈ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਦੁਆਰਾ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਰੇਕ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਇਸ ਲਈ o2 ਇੱਕ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਆਰਥਿਟਲ ਥਿਊਰੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ i ਕੀ ਹੈ s ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਾਂਡਿੰਗ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲੋੜੀਂਦਾ ਹੈ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਥਿਊਰੀ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਾਫੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ c ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਾਫੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਾਫੀ ਹੈ ਪਰ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਅੰਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪੇਸ਼ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਹੈ। ਹੋਮੇ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਲੂਮੂ ਹੋਮੇ ਕੀ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਬਿਰਾਜਮਾਨ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਬਜ਼ੇ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਲੂਮੇ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਬੇਕਾਬੂ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਤਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਲਈ ਇੱਥੇ ਹੋਮੇ ਲੂਮੇ ਕੀ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਬਜ਼ੇ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਪੰਜ ਤਾਰਾ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਔਰਥਿਟਲ ਕੀ ਹੈ? ਲੂਮੇ ਸਭ ਤੋਂ ਨੀਵਾਂ ਅਣਉਚਿਤ ਅਣੂ ਹੈ ow ਤੁਸੀਂ ਪਛਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੋਮੇ ਕਿਹੜਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਲੂਮੂ ਹੋਮੇ ਹੈ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ok o2 ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਬਜ਼ਾ ਕੀਤਾ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ 5 ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਓਰਥਿਟਲ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ ਲੂਮੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਨੀਵਾਂ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ। ਇਸ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹਨ ਇਸ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹਨ ਜੋ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਦਿਖਾਏ ਗਏ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲਾ ਅਣਕੁਪਾਈਡ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਓਪਰੇਟਰ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਨੀਵਾਂ ਅਣਕੁਪਾਈਡ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਬੀਟਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਬਜ਼ੇ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਧਾਤ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਖਾਲੀ ਅਣਉਚਿਤ ਅਣੂ ਹੈ ਔਰਥਿਟਲ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਲੂਮੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਲੂਮੇ ਹੈ ਇਹ o2 ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਮੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਕਬਜ਼ੇ ਦੇ ਅਧਾਰ 'ਤੇ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਹਰ ਅਣੂ ਲਈ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੁਣ ਲੂਮੇ ਕਿਹੜਾ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਹੋਮੇ ਹੈ। ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹਨ ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ o2 ਲਈ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਭਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ um f ਦੇ ਓਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਦਾ i ts ਅਠਾਰਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਹਰੇਕ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਤੋਂ 9 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਬਾਕੀ ਬਚੇ 2 ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਹਨਾਂ ਦੇਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਣਗੇ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੁਣ 1 ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ um ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੀਮਾ ਸੰਖਿਆ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਦੇ um ਲਈ ਭਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਕੋਲ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਦੇ ਓਕੇ ਨਿਰੋਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਅਣੂ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ o2 2 ਮਾਇਨਸ o2 ਮਾਇਨਸ ਅਤੇ o2 ਪਲੱਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਇੱਥੇ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਗਏ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ a0 ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ o ਦੇ ਦੇ ਘਟਾਓ ਇਹ ਇੱਕ ਪਰਾਅਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ o2 ਬਾਂਡ ਲਈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ um ਠੀਕ ਹੈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ 2 ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 121 ਮੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ o2 ਨੂੰ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ f ਲਈ ਹੈ ound ਕਿ ਬਾਂਡ ਜੋੜਨ ਵਾਲਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਹੈ 149 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ 2 ਘਟਾਓ ਤਾਂ 2 ਘਟਾਓ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ 2 ਘਟਾਓ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਕਿੱਥੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿੱਥੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬੋਤਲ ਦਾ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ o2 ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਿੰਦੇ ਹੋ, ਉਹ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਆਰਥਿਟਰ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਓਕੇ ਵਿੱਚ ਜਾਣਗੇ ਜੋ ਕਿ ਕਬਜ਼ੇ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਔਰਥਿਟਲ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕਲੇ ਕਬਜ਼ੇ ਵਿੱਚ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਪੇਸ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਦੋਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋਣਗੇ। ਇਸ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ 'ਤੇ ਜਾਓ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਓ ਤੋਂ ਦੇ ਘਟਾਓ ਲਈ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਮੈਂ ਸਿਰਫ um ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਬਾਹਰੀ ਸਭ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਸੰਰਚਨਾ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ p ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ p ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਵਜੋਂ m ਹੈ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ pi ਔਰਥਿਟਲ pi ਔਰਥਿਟਲ ਸਿਰਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਓਕੇ ਹੈ ਦੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਹ ਓ ਹੈ 2 2 ਘਟਾਓ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ism 18 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਠੀਕ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ o2 ਵਿੱਚ o2 ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇੱਕ 16 ਹੈ, ਤਾਂ o2 ਵਿੱਚ ah ਵਿੱਚ 2 ਘਟਾਓ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਲਈ 16 ਪਲੱਸ 2 ਬਰਾਬਰ 18 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਜਾਵੇਗਾ। ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭਰਿਆ ਗਿਆ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭਰਿਆ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੰਧਨ ਦੇ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ o2 ਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਔਰਥਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਛੇ ਠੀਕ ਸੰਖਿਆ ਹੈ। ਫਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਇਹ ਇੱਕ ਪਾਈ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਗਮਾ ਸਟਾਰ ਜਾਂ ਬੀਟਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੌਂਡਿੰਗ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਦੀ ਛੇ ਠੀਕ ਸੰਖਿਆ ਕੁੱਲ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਚਾਰ ਨੂੰ ਦੇ ਠੀਕ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਠੀਕ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਬਾਇ ਦੇ ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਨੂੰ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ o ਦੇ ਦੇ ਘਟਾਓ ਠੀਕ ਹੈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ 1 ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 149 ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਸੁਰੂਆਤੀ o2 ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਘੱਟ ਹੋਵੇ ਤੁਸੀਂ ਕਦੇ o2 ਵਿੱਚ ਪਾਏ ਗਏ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੋ ਇਹ 121 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਹੁਣ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 149 ਤੱਕ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਔਰਥਿਟਲ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਔਰਥਿਟਲ ਬੱਡ ਲੰਬਾਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਘੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਘਟਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਘਟਦਾ ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਵਧਦੀ ਹੈ ਲੰਬਾਈ ਵਧਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੇ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੈ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਜਦੋਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੀ ਲੰਬਾਈ ਠੀਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ 121 ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਬਾਂਡ 1 ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਜਾਂ ਘਟਾਉਣ ਦਾ ਕ੍ਰਮ 149 ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ o2 ਮਾਈਨਸ ਸੁਪਰਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬੁਮ ਲਈ ਮਾਇਨਸ ਲਈ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਮਾਇਨਸ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ। ਇੱਕ

ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਔਰਬਿਟਲ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਛੇ ਘਟਾਓ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਨੂੰ o ਤੋਂ ਘਟਾ ਕੇ ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇਗਾ। ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਤਿੰਨ ਗੁਣਾ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਦੇ ਬਰਾਬਰ o ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਲਈ ਅਤੇ ਵੇਲਵੇ ਦੂਰੀ 126 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਪਾਈ ਗਈ ਸੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਓਕੇ ਓ2 ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ $o2$ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚੇ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ o ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ o ਦੇ ਪਲੱਸ ਅਣੂ o ਦੇ ਪਲੱਸ ਅਣੂ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ o ਦੇ ਦੋ ਮੁਕਾਬਲੇ ਘੱਟ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਵੀ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਡੀਜਨਰੇਟ ਹਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਛੇ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਹੈ ਜੋ ਪੰਜ ਗੁਣਾ ਦੇ ਹੈ ਜੋ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ $o2$ ਲਈ 2.5 ਠੀਕ ਹੈ, ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ 6 ਘਟਾਓ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲ 1 ਨੂੰ 2 5 ਦੁਆਰਾ 2 ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੈ ਤਾਂ ਓ ਦੋ ਪਲੂ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਦੂਰੀ ਤੋਂ ਵੱਧ s ਇੱਕ ਇੱਕ ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਸਾਰ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਸਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ $o2$ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ $o2$ ਪਲੱਸ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ $o2$ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ $o2$ ਹੈ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ $o2$ 2 ਘਟਾਓ ਠੀਕ ਹੈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ 2.5 ਹੈ ਇਹ 2 ਇੱਥੇ ਹੈ 1.5 ਇੱਥੇ ਇਹ 1 ਹੈ ਤਾਂ ਹੀ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ 1 1 2 ਹੈ ਇਹ 121 126 ਹੈ 149 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਇਹ ਵਧਦਾ ਹੈ ਇਹ ਘਟਦਾ ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਘਟਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਇਹ ਘਟਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਘਟਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਵਧਦਾ ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਘਟਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ $o2$ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੇ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਓਕੇ ਓ ਤੋਂ ਦੋ ਘਟਾਓ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ। ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਇੱਕ 41 49 ਹੈ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 121 1.5 ਦੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਵੀ 121 ਅਤੇ 149 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 126 ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ 126 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉੱਚਤਮ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ $o2$ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਰਡਰ ਘੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ $o2$ ਤੋਂ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ $o2$ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਔਰਬਿਟਲ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਵਧਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ $o2$ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ 2.5 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਰਨਿੰਗ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਔਰਬਿਟਲ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਘਟਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਓ ਤੋਂ 2 2 ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ 1 ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਲੰਬੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਲੱਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਮਾਇਨਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਟਾਓ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪਲੱਸ ਦਾ ਜੋੜ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਭਾਵ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਘਟਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਚਿੱਤਰਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਟਮ ਲਿਥਿਅਮ ਲੀ-2 ਅਤੇ ਦੋ ਲਈ ਏਹ ਲਈ ਵਰਤਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਔਰਬਿਟਲ ਵਨਨੇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ। 2s ਔਰਬਿਟਲ ਇਹ 2s ਔਰਬਿਟਲ ਔਰਬਿਟਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਦੋ s ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ s ਅਤੇ ਦੋ s ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ pi ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਦੋ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਇਹ ਦੋ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ ਇੰਟਰੈਕਟ ਅਤੇ ਉਹ ਰਿਟਰੈਕਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੰਟਰੈਕਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਲਾਈਨ ਖਿੱਚਣੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ pi ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾਸ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਚਿੱਤਰ ਹੈ li 2 ਤੋਂ n2 ਤੱਕ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਵਾਂਗ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਬੀਟਾ ਹੈ ਪਰ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਉੱਚ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ pi ਔਰਬਿਟਲ ਊਰਜਾ ਦਾ ਪੱਧਰ ਘੱਟ ਹੈ ਇਹ ਪਾਈ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਹੈ ਤੱਕ ਅਣੂ ਲਈ orbital o ਤੋਂ ਦੋ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਚਿੱਤਰ ਵਰਤਣਾ ਪਵੇਗਾ ਇਹ ਦੋ ਸਾਲ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਸਾਲ ਹੈ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੋ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੋ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ pi ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਹੈ $o22$ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ li to n2 ਲਈ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਹ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮਿਲਾ ਕੇ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਹੀ ਨਤੀਜਾ ਨਹੀਂ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਪੈਰਾਮੈਗਨੈਟਿਕ ਅਣੂ ਡਾਇਮੈਗਨੈਟਿਕ ਵਿਆਸ ਦੀ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਉਲਟ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ