

ਸ਼ੁਭ ਸਵੇਰ, ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਦੀ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਥਿਊਰੀ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਦੀ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਵਿਧੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਵਿਧੀ ਵੀ ਇੱਕ ਕੁਆਂਟਮ ਮਕੈਨੀਕਲ ਢੰਗ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੁਆਂਟਮ ਮਕੈਨੀਕਲ ਵਿਧੀ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਮੌਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਬੰਧਨ ਵਿਧੀ um in valence bond method ah ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਜੋੜਾ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਂਗ ਉਹ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਬਣਾਏ ਗਏ ਬੰਧਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਥਿਊਰੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਅੰਤਰ ਦੇਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਮਾਰਗ ਸਾਂਝੇ ਕੀਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮਾਰਗ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਥਿਤ ਹਨ ਜਿੱਥੋਂ ਤੱਕ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਵਿਧੀ ਦਾ ਸਬੰਧ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਪਸੀ ਹੈ। ਮੌਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਥਿਊਰੀ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਾਂਝਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਣੂ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਉਹਨਾਂ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਜਾਣੂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟਾ. ਕੀ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਠੀਕ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਾਹਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਉਸ ਸ਼ਰੇਣਿੰਗਰ ਸਮੀਕਰਨ ਲਈ ਬਿਲਕੁਲ ਹੱਲ ਹੋ ਗਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰ ਠੀਕ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਔਰਬਿਟਲ p ਔਰਬਿਟਲ d ਔਰਬਿਟਲ f ਔਰਬਿਟਲ ਮਿਲਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨਾਂ ਜਾਂ ਗਣਿਤਿਕ ਫੰਕਸ਼ਨ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨਾਂ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਕਿਉਂਕਿ ਵੇਵ ਮਕੈਨਿਕਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਰੰਗ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਸਕ੍ਰੇਡਿੰਗਰ ਸਮੀਕਰਨ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਲਈ ਸਕ੍ਰੇਡਿੰਗ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਲਈ ਬਿਲਕੁਲ ਹੱਲ ਹੋ ਗਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰਾਂ ਅਤੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਲੱਭ ਲਿਆ ਸੀ sp d ਓਰਬਿਟਲ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਅਣੂ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਹੀਲੀਅਮ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um ਤੁਹਾਡਾ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਥੇ ਹਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਸਰੀਰ um p ਹੈ ਰੇਬਲਮਜ਼ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਬਿਲਕੁਲ ਹੱਲ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਲਗਭਗ ਉਸੇ ਤਰੀਕੇ ਲਈ ਗਏ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਉਸੇ ਤਰੀਕੇ ਨੂੰ ਅਪਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨ ਲਈ ਸਮੀਕਰਨ ਸਮੀਕਰਨ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਹੱਲ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਸਹੀ ਹੱਲ ਨਹੀਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅੰਦਾਜ਼ਨ ਹੱਲ ਲੱਭਣ ਲਈ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਐਟਮ ਉੱਚੇ ਐਟਮਾਂ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਬਾਹਰੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਬਾਹਰੀ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਬਣਾ ਸਕੋ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨੂੰ ਫਿਕਸ ਕਰਕੇ ਅਣੂ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਨਿਊਕਲੀਅਸ a ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ b ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਅਣੂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਜੋੜਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਣੂ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲਸ ok ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜੋ ਅਣੂਆਂ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਅਣੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। r ਔਰਬਿਟਲ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਬੀਟਾ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਾਰਮ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਇਹ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਔਖਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਬਿਲਕੁਲ ਹੱਲ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ um ਉਰਜਾ ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਲੱਭਣ ਲਈ ਇੱਕ ਅੰਦਾਜ਼ਨ ਵਿਧੀ ਲਈ ਜਾਣਾ ਪਵੇਗਾ। ਅੰਦਾਜ਼ਨ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦਾ ਰੇਖਿਕ ਸੁਮੇਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ $lcao$ ਵਿਧੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰਾਂ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਮੂਲ ਤਰਕ ਕੀ ਹੈ, ਆਓ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਦੇਖੀਏ। ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ h ਟੂ ਪਲੱਸ ਵੇਖੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ a ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਬੀ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਹੁਣ ਵੇਵ ਮਕੈਨਿਕਸ ਐਟਮਿਕ ਔਰਬਿਟਲਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਐਟਮਿਕ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜੋ ਵੇਵ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਏ ਗਏ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ phi a ਅਤੇ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਰੰਗ ਫੰਕਸ਼ਨ phi b now um ਦੁਆਰਾ ਵਰਣਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਟਾਈਪ ਡਾਇਓਮੋਨਿਕ ਡਾਇਟੋਮਿਕ ਅਣੂ ਹੈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਅਣੂ
ਇਸ ਲਈ ਦੋ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਨੇ ਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਦੋ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਬਾਡੀ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਤਾਲਮੇਲ ਸਮੀਕਰਨ ਬਿਲਕੁਲ ਹੱਲ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ m go for m ਲਈ ਜਾਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਨੁਮਾਨਿਤ ਵਿਧੀ ਲਈ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਹੀ ਮੁੱਲਾਂ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਉਹ ਅਨੁਮਾਨਿਤ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ um ਰੇਖਿਕ ਸੁਮੇਲ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਇਸ ਰੇਖਿਕ ਸੁਮੇਲ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਮੂਲ ਵਿਚਾਰ ਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਟਾਈਪ ਅਣੂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ a ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ b ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਵੀ ti 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ। ਮੈਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜਾਂ ਪੂਰੇ ਅਣੂ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਵਰਣਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ a ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ um ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਵਿਵਹਾਰ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ b ਦੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਵਰਣਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਿਤੇ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ hb ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਤੇ ਵਿਚਕਾਰ। ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤਾਂ ਇਸ ਅਣੂ ਬਾਰੇ ਸਥਿਤੀ ਠੀਕ ਹੈ um ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ va ਅਤੇ phi b ਮੈਂ psi phi a ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਮਾਇਨਸ phi b ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਵਰਣਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਜਾਂ OK ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਐਟਮ a ਅਤੇ ਐਟਮਿਕ ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ b ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਿਤੇ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬੀਜਗਣਿਤ ਜੋੜ ਠੀਕ ਹੈ ਫਾਈ ਏ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਘਟਾਓ ਫਾਈ ਬੀ ਆਈ s ਨੂੰ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦਾ ਰੇਖਿਕ ਸੁਮੇਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਸਮੀਕਰਨ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ phi a ਪਲੱਸ 5 b ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਤਰੰਗ ਸਮੀਕਰਨਾਂ phi a $minus$ phi b ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸਨੂੰ a ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਲੀਨੀਅਰ ਮਿਸ਼ਰਨ
ਇਸ ਲਈ ਦੋ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦਾ ਰੇਖਿਕ ਸੁਮੇਲ ਦੋ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਜੋੜ ਦਿੱਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਇੱਕ ਦੇ ਇਸ ਸੁਮੇਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ psi ਠੀਕ ਬਰਾਬਰ v va ਪਲੱਸ phi b ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦਾ ਐਟਮਿਕ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ a ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ b ਦਾ ਐਟਮਿਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮਿਕ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ psi psi psi ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਫੀਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਫੀਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ psi ਬਰਾਬਰ phi a $minus$ phi b ਹੁਣ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਾਪਦੰਡ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਹੈ ਨਾਰਮਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਕੰਸਟੈਂਟ ਕੀ ਹੈ ਸਧਾਰਣਕਰਣ ਸਥਿਰਤਾ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਪਰਮਾਣੂ ਬਣਤਰਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਉੱਚ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਪੜ੍ਹ ਰਹੇ ਹੋਵੋਗੇ, ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ ਨਾਰਮਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸਥਿਰਾਂਕ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਨਾਰਮਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸਥਿਰ n ਜੋੜਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਅੰਦਾਜ਼ਨ ਤਰੰਗ ਫੰਕਸ਼ਨਾਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ।
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕਿ um ਸਟੀਕ ਉਰਜਾ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਅੰਦਾਜ਼ਨ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਸਥਿਰਤਾ ਜੋੜਨੀ ਪਵੇਗੀ ਜਿਸਨੂੰ ਸਧਾਰਣ ਸਥਿਰਤਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਲੱਭਣਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ um 1 ਹੈ, ਕਿਤੇ ਇਹ ਕਿਤੇ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਨਾਰਮਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਕੰਸਟੈਂਟ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਸਮੇਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਾ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਈ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਧਾਰਣ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਬਿਨਾਂ ਤਰੰਗ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ψ ਬਰਾਬਰ ਫਾਈ ਏ ਪਲੱਸ ਫਾਈ ਬੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਥਿਤੀ ψ ਬਰਾਬਰ ਹੈ $\phi - a - \psi - b$ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬਾਂਡਿੰਗ b ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨਾਂ ਨਾਲ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਐਂਟੀ ਬਾਂਡਿੰਗ $\psi - \psi$ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ a ਇਹ $\psi - b$ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਜੇ ਸਾਨੂੰ ਸਪਸ਼ਟ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਝਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੀ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਊਰਜਾ ਦਾ ਪੱਧਰ ਘੱਟ ਕਿਉਂ ਹੈ ਇੱਕ ਊਰਜਾ ਦਾ ਪੱਧਰ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਲਈ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਲਈ ਪ੍ਰੋਬੇਬਿਲਟੀ ਫੰਕਸ਼ਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ a ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ah ਘਣਤਾ ਫੰਕਸ਼ਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵੀ ਘਣਤਾ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਐਟਮ a ਨੂੰ ਐਟਮ b ਦੁਆਰਾ ਪਹੁੰਚਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਵੀ ਉਹੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਸੰਭਾਵੀ ਘਣਤਾ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਟਮ b ਠੀਕ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਐਟਮ b ਠੀਕ ਹੈ ਤਰੀਕੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਰੰਗ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਤਰੰਗ ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਅਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਦੋਵੇਂ ਖੇਤਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੋ ਤਰੰਗਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਰਚਨਾਤਮਕ ਦਖਲਅੰਦਾਜ਼ੀ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਨਾਲ ਹੀ ਵਿਨਾਸ਼ਕਾਰੀ ਦਖਲਅੰਦਾਜ਼ੀ ਲਈ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਲਹਿਰ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਲਹਿਰ ਹੈ ਇੱਕ ਲਹਿਰ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਲਹਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਲਹਿਰ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਆਉਣ ਵਾਲੀ ਲਹਿਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਲਹਿਰ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਲਹਿਰ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਨਤੀਜੇ ਵਾਲੀ ਤਰੰਗ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਐਂਪਲੀਟਿਊਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਤੀਜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਨਤੀਜਾ ਤਰੰਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਰਚਨਾਤਮਕ ਦਖਲਅੰਦਾਜ਼ੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇੱਕ ਤਰੰਗ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇੱਕ ਤਰੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਰਿਣਾਮੀ ਵੇਵ ਵੇਵ ਇੱਕ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਨਤੀਜਾ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਇੱਕ ਤਰੰਗ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਐਟਮ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਟਮ b ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਜੋੜਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਦਖਲ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹ ਦਖਲ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਰਚਨਾਤਮਕ ਅਤੇ ਵਿਨਾਸ਼ਕਾਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਉਂ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ va ਪਲੱਸ ਵੀਬੀ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ va ਮਾਇਨਸ 5 ਵੀਬੀ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਨਿਰਮਾਣ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਉਹ ਰਚਨਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਖਲ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅੰਤਰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਹੈ ਧੁਰਾ ਇੱਥੇ ਐਟਮ ਹੈ a ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ b ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਧੁਰਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ um ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਬਿਆਨ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਐਟਮ ਹੈ a ਇਹ ਐਟਮ b ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਇੱਕ ਨਿਰਮਾਣ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਐਟਮ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਘਣਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਨਿਰਮਾਣ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਲਡਅੱਪ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਨਿਰਮਾਣ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਥੇ ਮੈਕਸਿਮਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਟਮ ਬੀ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਮਿਲਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਐਟਮ a ਐਟਮ b ਵਿੱਚ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੰਨੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੰਨੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਜੇਕਰ ਉਹ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਵਿਨਾਸ਼ਕਾਰੀ y ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਤਾਂ ਕਿ ਨਤੀਜਾ ਇੱਕ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਇੱਥੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ b ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ah ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਘਣਤਾ ਜੋ ਕਿ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਐਟਮ a ah ਦਾ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਐਟਮ b ਦਾ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਉਹ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਨਿਰਮਾਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਬਿਲਡਅੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਤੋਂ ਇਸ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਇਹ ਪਰਮਾਣੂ ਇਸ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਉਲਟ ਜੇ ਕਿ ਇਸ ਐਟਮ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ, ਇਸ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਠੀਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਨਿਰਮਾਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਗ੍ਰਾਫ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਉੱਥੇ m ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਬਰਾਉ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ah ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ a ਅਤੇ b ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਹੈ ਭਾਵ ਜੇਕਰ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਢਾਲ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੁਆਰਾ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬੀ ਘਣਤਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ b ਇੱਥੇ ਇਸਦੇ ਪਿੱਛੇ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਥੇ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਵੱਲ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ $b - y$ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਖੋਜੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਵਰਣਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਕੋਈ ਆਕਰਸ਼ਣ ਆਪਸੀ ਖਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਦੀ ਊਰਜਾ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਬੰਧਨ ਸਥਿਤੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਨਿਊਕਲੀ ਊਰਜਾ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਉੱਚ ਤਾਂ ਜੋ ਸਥਿਤੀ ਐਂਟੀਬੰਡਿੰਗ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬੰਧਨ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਇਹ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਸਥਿਤੀ ਓਕੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਓਕੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ $\psi - a$ ਅਤੇ $\psi - \phi - b$ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ va ਅਤੇ vb ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਰੱਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਇਸ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਨੂੰ ਜੋੜ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਆਪਸੀ ਹਮਲਾ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਉੱਚ ਊਰਜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਹੈ ਇਹ ਵੱਧ ਹੈ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੁਣ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਫਿਰ ਵੀ ਇੱਕ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਮਾਨਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਚਿੱਤਰ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਐਟਮ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ b ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਊਰਜਾ ਦਾ ਪੱਧਰ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਊਰਜਾ ਦਾ ਪੱਧਰ ਉੱਚਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰ ਠੀਕ ਹੈ ਜਾਂ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਹੈ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਫਾਈ ਏ ਪਲੱਸ ਫਾਈ ਬੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਫਾਈ ਏ ਮਾਇਨਸ ਫਾਈ ਬੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੈ ਇਹ ਬੰਧਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ

ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਏਕਤਾ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਏਕਤਾ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਜੇ ਇੱਥੇ ਇਕੱਲੇ ਵੱਸੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਜੇ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਟੋਮਿਕ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇਣ ਲਈ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਬਾਂਡਿੰਗ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬਾਂਡਿੰਗ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਐਂਟੀਬਾਂਡਿੰਗ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਉੱਤੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਔਰਥਿਟਲ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਦੋ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇਣ ਲਈ ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇੱਕ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਹੈ ਦੂਸਰਾ ਹੈ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਦੇ ਨਾਲ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੇ ਸੁਮੇਲ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਔਰਥਿਟਲ ਨੂੰ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲਾਂ ਦੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸੁਮੇਲ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਮ ਓਕੇ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਹੈ ਫਿਰ ਇਹ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਭ ਤੋਂ ਹੇਠਲੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰਨਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਇਸ ਹੇਠਲੇ ਉਰਜਾ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਹੇਠਲੇ ਉਰਜਾ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦੇ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਇਹ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ um ਫਿਲਿੰਗ ਅਪ ਉਸੇ ਸਿਧਾਂਤ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਭਰਨ ਲਈ ਅਪਣਾਇਆ ਗਿਆ ਸੀ ਪਰਮਾਣੂ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅੱਧੇ ਸਿਧਾਂਤ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਕੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੌਲੀ ਐਕਸਕਲੂਜ਼ਨ ਸਿਧਾਂਤ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸਦਾ ਅਧਿਕਤਮ ਗੁਣਾ ਦਾ ਨਿਯਮ ਹੈ ਬਹੁਲਤਾ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਸਿਧਾਂਤਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਉਹੀ ਸਿਧਾਂਤ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਥੇ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਭਰਨ ਲਈ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਸਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਕ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਜਾਣਗੇ ਇਸਦੀ ਉਰਜਾ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਦੋਵੇਂ ਇਸ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਆ ਜਾਣਗੇ ਜੇ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਉਹ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਜਾਣਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪੱਧਰ ਅਤੇ ਇਸ ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਠੀਕ ਹੈ। ਡੈਲਟਾ e ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਉਰਜਾ ਹੈ ਡੈਲਟਾ e ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਉਰਜਾ ਬਾਂਡ ਉਰਜਾ ਹੈ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਦੀ ਉਰਜਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਮਿਲਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਉਰਜਾ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੇਖੀ ਹੈ। ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਡਲ ਉਰਜਾ ਮਾਡਲ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਐਨਰਜੀ ਰੀਲੀਜ਼ ਦੀ ਉਹੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਗਿਣਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜੋ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਹ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲਾਂ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ। ਕੀ ਉਹ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਹਨ ਜੇ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਤੋਂ ਹਨ ਨਾ ਕਿ ਵੈਲੈਂਸ ਬਾਂਡ ਥਿਊਰੀ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹੀ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਪਰ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਵਰਤ ਕੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਥਿਊਰੀ ਐਟੋਮਿਕ ਔਰਥਿਟਲ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਟਮਾਂ ਤੋਂ ਮਿਲਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅੰਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਔਰਥਿਟਲ ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ ਸਿਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਔਰਥਿਟਲ ਨੂੰ ਐਂਟੀ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ pi ਔਰਥਿਟਲ pi ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡੈਲਟਾ ਔਰਥਿਟਲ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਣ ਨਹੀਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ $1s$ $2s$ $2p$ ਵਰਗਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਗਮਾ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ pi pi ਤਾਰਾ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹਨ ਉੱਥੇ ਠੀਕ ਹੈ, ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਪੌਲੀ ਦੇ ਬੇਦਖਲੀ ਸਿਧਾਂਤ ਅਤੇ ਅਧਿਕਤਮ ਗੁਣਾਂ ਦੇ ਹੁਨਸ ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਕੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰਾਂ ਨੂੰ ਭਰਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਚਿੱਤਰ ਲਈ ਜੋੜਿਆ ਹੈ, ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਐਟਮ ਦੀ ਏਕਤਾ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੀ ਏਕਤਾ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ। ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਦਿਓ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਰ ਥਾਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦਾ ਵੇਵ ਚਿੰਨ੍ਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਜੋ ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਧੁਰੇ ਬਾਰੇ ਸਿਲੰਡਰ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਮਿਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਨ ਹੈ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਨ ਫਾਈ ਮਾਇਨਸ ਫਾਈ ਬੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਮਾਇਨਸ ਐਟਮੀ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦਾ ਇੱਕ ਓਰਥਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨੂੰ ਇਸ ਬਾਰਡਰ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਇਸ ਬਾਰਡਰ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਨੇੜੇ ਰੱਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਨ, ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਕੋਈ ਨਿਰਮਾਣ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਨੋਡ ਨੋਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਜਿੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਲੱਭਣਾ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਨੋਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੰਧਨ ਵਿਰੋਧੀ ਬੰਧਨ ਔਰਥਿਟਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਨੋਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਨੋਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਨੋਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨੋਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਸ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਲੱਭਣਾ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਤਾਂ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ b ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦੇਣਾ ਪਵੇਗਾ ਇਹ ਹੈ ਪਲੱਸ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਜੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦਾ ਚਿੰਨ੍ਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦਾ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਆਹ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇਸ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਥਿਟਲ ਵਰਗਾ ਦਿਸਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਰਿਪਲ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਔਰਥਿਟਲ ਦੀ ਉਰਜਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲੇ ਮੂਲ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਿੰਨਾ ਹੈ ਘਟਿਆ ਹੈ ਕਿ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵਾਧਾ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਕੁੱਲ ਉਰਜਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਇੰਨੀ ਕਮੀ ਨਾਲ ਇੱਕੋ ਪੱਧਰ ਦਾ ਵਾਧਾ ਸੰਭਵ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਉਹ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਅਸੀਂ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਾਂਗੇ। ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋਵੋਗੇ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਸਿਗਮਾ ਔਰਥਿਟਲ ਦਾ ਗਠਨ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੇ ਬੰਧਨ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਏਕਤਾ ਔਰਥਿਟਲ ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ s ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਹ ਹਾਂ ਹੈ ਮਾਇਨਸ s ਸੇ ਦੇ ਸੰਜੋਗ ਰੇਖਿਕ ਸੁਮੇਲ s ਪਲੱਸ ss ਘਟਾਓ a ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਇੱਕ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੇ ਦੋ ਔਰਥਿਟਲ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਹ wa ਦੇਣ ਲਈ ਲੀਨੀਅਰ ਮਿਸ਼ਰਨ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਓਕੇ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ve ਫੰਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਜੋ ਕਿ ਹਨ ਅਤੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਨ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ p ਔਰਥਿਟਲ ਨੂੰ ਵੀ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ um ਵਰਗਾ um Oneness orbital ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ p ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੋ zpz ਔਰਥਿਟਲ $2pz$ ਔਰਥਿਟਲ ਕਰੀਏ। ਜੇ pz ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਟੁਕੜੇ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦਾ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਲਗਭਗ ਇਸ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲ um ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਤਾਂ ਹੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ um ਹੇਠ ਲਿਖੀਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਸੁਮੇਲ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਸਮਾਨ ਜਾਂ ਲਗਭਗ um ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਬਰਾਬਰ ਉਰਜਾ ਲਗਭਗ ਬਰਾਬਰ ਉਰਜਾ ਜਾਂ ਸਮਾਨ ਉਰਜਾ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਹੀ ਉਹ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼ਰਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਠੀਕ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਏਕਤਾ ਔਰਥਿਟਲ ਏਕਤਾ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਔਰਥਿਟਲ ਏਕਤਾ ਔਰਥਿਟਲ ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਸਕਦਾ ਠੀਕ ਦੇ s ਔਰਥਿਟਲ ਨਾਲ ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਸਕਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ s ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਔਰਥਿਟਲ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਉਹ ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਔਰਥਿਟਲ ਇੱਕ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇਣ ਲਈ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਬਸ਼ਰਤ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਉਰਜਾ ਜਾਂ ਅਲਮ ਹੋਵੇ ost um ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ $2s$ ਔਰਥਿਟਲ ਨਾਲ ਏਕਤਾ ਔਰਥਿਟਲ ਨੂੰ ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ $2s$ ਔਰਥਿਟਲ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੰਨੇ ਭਿੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇਣ ਲਈ ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਸਕਦੇ ਠੀਕ ਇਸਲਈ ਉਰਜਾ ਇੱਕੋ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਰਜਾ ਲਗਭਗ ਬਰਾਬਰ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਬਰਾਬਰ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਹੈ ਇੱਕ

ਸਮਰੂਪਤਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ px p ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ px px ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਸਕਦਾ Okay px pz ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਸਕਦਾ ਇਹ ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਸਮਰੂਪਤਾ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਉਹ ਓਵਰਲੈਪ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ px x ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ axis pz z ਪੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਨਹੀਂ ਆ ਸਕਦੇ ਸਮਰੂਪਤਾ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਜੋੜ ਨਹੀਂ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਮਰੂਪਤਾ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਉਰਜਾ ਦੇ ਸੁਮੇਲ ਲਈ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਸੰਖੁਕਤ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਲਈ ਲਗਭਗ ਬਰਾਬਰ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੀਜਾ ਇੱਕ ਹੈ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ um the ਬੰਧਨ ਠੀਕ ਹੈ ਬੰਧਨ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਵੱਡਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਬਣਨਾ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਓਵਰਲੈਪ ਬਾਂਡ ਦੀ ਤਾਕਤ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ, ਓਵਰਲੈਪ ਵੱਧ ਬੱਝ ਦੀ ਤਾਕਤ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਸ਼ਰਤਾਂ ਹਨ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਸੁਮੇਲ ਲਈ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਬਣਾਈਆਂ ਜਾਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜੋੜ ਸਕੋ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ ਬੋਨਸ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ p ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ pz ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ um ਪੁਰੇ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਐਕਸਿਸ ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਇੰਟਰਨਿਊਕਲੀਅਰ ਪੁਰੀ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਡਾਇਗਰਾਮ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਪੀ.ਸੀ. ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਪੀਸੀ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਓਕੇ ਡਾਇਗਰਾਮ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਿੰਦੀਆਂ ਵਾਲੀਆਂ ਲਾਈਨਾਂ ਜਾਂ ਠੋਸ ਰੇਖਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਦੇ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ। ਉਰਜਾ ਦੇ ਪੱਧਰ ਬਣਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਜੋੜ ਸਕਣ ਕਿਉਂਕਿ ਸਮਰੂਪਤਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਰਜਾਵਾਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿਰ-ਆਨ ਓਵਰਲੈਪ ਟੀ ਦੁਆਰਾ ਓਵਰਲੈਪ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ਹੈਟ ਅਸੀਂ ਕੱਲ੍ਹ um ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ um ਨੂੰ pc ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਰਣਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਟਮ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ pz ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਹ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਜੋ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦਾ ਸਾਈਨ ਹੈ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ p ਪਲੱਸ p ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਨੋਡ ਹੈ ਦੇ ਨੋਡਸ ਇੱਥੇ ਦੇ ਨੋਡ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਂਟੀਨਾ ਠੀਕ ਹੈ ਕੁਝ ਐਂਟੀਬਿੰਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ p ਮਾਇਨਸ p ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨੋਡ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਇਹ ਹੈ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਬੀਟਾ ਜੋ ਕਿ pr ਬੀਟਾ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਈ ਗਈ ਐਂਟੀ-ਬਿੰਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਂਟੀਬਿੰਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਬਿੰਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਨੋਡ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਹੈ ਦੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਨੋਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ 1 p ਔਰਬਿਟਲ ਐਂਟੀਬਿੰਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਬਿੱਟ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਗਏ p ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੁਆਰਾ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ss ਪਲੱਸ ss ਮਾਇਨਸ spz ਮਾਇਨਸ pz ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ p z ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ਓਕੇ ਦੇਵੇਂ pr ਬੀਟਾ ਪੀਪੀਸੀ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਸਾਂਝੇ ਰੇਖਿਕ ਸੁਮੇਲ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਕੀ ਹੈ? px ਅਤੇ ਜਾਂ py ਉਹ ਪੰਜ ਕੋਲੇ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਲਗਭਗ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ px ਇੱਕ ਹੋਰ pyp x ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ py ਜਾਂ py ਪਲੱਸ py ok pi ਬਾਂਡ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ py ਪਲੱਸ py ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਕਰੀਏ ਉਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ap x ਔਰਬਿਟਲ ਜਾਂ py ਔਰਬਿਟਲ px ਜਾਂ py ok ਹੈ ਇਹ $pxrpy$ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਬਣਦੇ ਹਨ ਦੇ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਬਣਦੇ ਹਨ ਇਹ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਐਟਮ ਦੂਜੇ ਐਟਮ ਦਾ ਇਹ ਐਟਮੀ ਕਾਰਬਨ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ। ਦੇ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇਣ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜੋ um ਪੇਰੈਟ ਐਟਮਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਹ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ pi pi ਸਟਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ pi ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ p x ਜਾਂ py ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅੰਤਰ ਪਰਮਾਣੂ ਪੁਰਾ ਐਟਮ ਹੈ a ਠੀਕ ਹੈ nd ਇਸ ਵਿੱਚ apx ਔਰਬਿਟਲ ਇਹ ਪਲੱਸ ਇਹ ਘਟਾਓ $pxrpy$ ਠੀਕ ਹੈ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਟਮ b ਨਾਲ ਜੋੜਨਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਦਾ ਔਰਬਿਟਲ px ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਜੋੜ ਘਟਾਓ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਹ ਹੈ ਇਹ b ਇਸ ਇੰਟਰ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨੂੰ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਉੱਪਰ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਇਸ ਸਮਤਲ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਬੱਦਲ ਹੈ, ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੱਦਲ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ, ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉੱਥੇ ਵੇਵ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦਾ ਚਿੰਨ੍ਹ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅੰਤਰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਪੁਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨੋਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਰਿਵਰਸ ਵਿੱਚ ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ px ਪਲੱਸ px ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਨ ਲਓ p ਇਹ ਇੱਕ ਇਸ ਪਲੱਸ ਮਾਇਨਸ px rpy ਮਾਇਨਸ ਨਿਊਕਲੀਅਸ b ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ $apax$ ਔਰਬਿਟਲ ਪਲੱਸ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਇਹ px ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੰਟਰ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਪੁਰਾ ਇਹ ਐਟਮ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਵਰਗਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਕਿੰਨੇ ਨੋਡ ਹਨ ਉੱਥੇ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪੁਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨੋਡ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਅੰਤਰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਪੁਰੀ ਦੇ ਲੰਬਕਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨੋਡ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਵਾਧੂ 1 ਨੋਡ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਓਕੇ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਗਏ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਇਸ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਉਸ ਸਮਤਲ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਘਣਤਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ um ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਘਟਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉੱਚ ਅੰਤ ਦੀ ਉਰਜਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਪਾਈ ਸਟਾਰ ਬੀਟਾ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਨ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ pi pi ਸਟਾਰ ਸਿਗਮਾ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੁਣ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਥਿਊਰੀ um ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਥਿਰਤਾ ਆਇਨ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਐਂਟੀਬਿੰਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਆਧਾਰ ਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਇੱਕ ਐਟਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ b ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਆਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ o ਇੰਨੀ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਲਈ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ। ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਸਿਗਮਾ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਬਾਂਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਓਕੇ ਦੀ ਸੰਖਿਆ nb ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਬਿੰਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਠੀਕ nb ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਂਟੀਬਿੰਡਿੰਗ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ na ਤਦ ਅਸੀਂ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਬੰਡ ਆਰਡਰ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਨਾਮਕ ਧਾਰਨਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਗੁਣਨਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਸਿਰਫ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਅੰਤਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲ ਬੰਧਨ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਔਰਬਿਟਲ ਘਟਾਓ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਐਂਟੀਬਿੰਡਿੰਗ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਸਥਿਰ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ b ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਯੋਜਕ ਹੈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ OK ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਠੀਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੇਵਲ ਅਣੂ ਸਥਿਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਥਿਰ ਅਣੂ ਲਈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਜ਼ੀਰੋ ਜਾਂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਅਣੂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਅਸਥਿਰ ਅਣੂ ਅਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ

ਇਹ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ ਕੀ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਅਣੂ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਜਾਂ ਅਣੂ ਆਰਬਿਟਲ ਚਿੱਤਰ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸਥਿਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖ ਕੇ ਅਣੂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬੱਡ ਆਰਡਰ ਨਾਮਕ ਇੱਕ ਧਾਰਨਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ, ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਠੀਕ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦੋ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਉੱਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਨੂੰ ਉੱਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਫਿਰ ਬਾਂਡ ਸੈਂਸਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਰਿਸ਼ਤਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕਲੇ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਤੀਹਰੀ ਬਾਂਡ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕਲੇ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਤੀਹਰੀ ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੀ ਅਣੂ ਲਈ ਉਸੇ ਅਣੂ ਲਈ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਦੋ ਮੁਕਾਬਲੇ ਐਟਮ ਉੱਚੇ ਹਨ ਜਾਂ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਦੂਰੀ ਨਾਲੋਂ ਲੰਬੀ ਹੈ ਜਾਂ ਤੀਹਰੀ ਬਾਂਡ ਦੂਰੀ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਵੱਧ ਹੈ ਭਾਵ ਮਲਟੀਪਲ ਬਾਂਡ ਮਲਟੀਪਲ ਬਾਂਡ ਡਿਸੈਟਸ ਸਿੰਗਲ ਬੱਡ ਦੂਰੀ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਘੱਟ ਹਨ ਹੁਣ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਲਈ ਆਉ ਅਸੀਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੀਏ

ਇਸ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੀ ਦੋ ਘਟਾਓ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਹੈਂਡੀ ਬਾਂਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਜ਼ੀਰੋ ਨੂੰ ਦੋ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਹ ਬਾਂਡਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਦਾ ਸਿਰਫ਼ ਅੱਧਾ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੰਨੇ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਓਕੇ ਜ਼ੀਰੋ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ

ਇਸ ਲਈ ਓਕੇ ਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਇੱਕ ਹੈ ਅਣੂ ਸਥਿਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਥਿਰ ਅਣੂ ਸਥਿਰ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੀਲੀਅਮ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਸਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਤੋਂ ਵੇਖਣ ਦਿਓ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਲਈ ਹੀਲੀਅਮ ਐਟਮ ਇੱਕ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਹੈ ਉੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹੀਲੀਅਮ ਐਟਮ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਮੇਲ ਖਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰਾ ਇਹ ਹੀਲੀਅਮ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਹੀਲੀਅਮ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਭਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੇਠਲੇ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰ ਤੋਂ ah ਨਾਲ ਮੁਰੂਆਤ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨੀਵਾਂ ਊਰਜਾ ਪੱਧਰ ਹੈ ਦੋਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਵਾਂਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸਿਰਫ਼ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਵੀ ਅਨੁਕੂਲਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਪਿਨ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਉਲਟ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੌਲੀ ਐਕਸਕਲੂਜ਼ਨ ਸਿਧਾਂਤ ਹੈ ਉਹੀ ਸਿਧਾਂਤ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਥੇ ਸੁਪਰ ਮੈਕਸ ਅਧਿਕਤਮ ਗੁਣਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ity ਪੌਲੀ ਐਕਸਕਲੂਜ਼ਨ ਸਿਧਾਂਤ ਤਾਂ ਹੋਰ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਐਂਟੀ ਬਾਂਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ 'ਤੇ ਜਾਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬੰਧਨ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਇਹ ਐਂਟੀ ਬਾਂਡਿੰਗ ਸਿਗਮਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਣੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਵਾਪਸੀ ਸਿਗਮਾ ਵਨਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਸਿਗਮਾ ਤਾਰੇ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ। $oneness\ orbital$ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ $he2$ ਹੁਣ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਲਈ ਇੱਕ ਅਣੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਆਰਡਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਘਟਾਓ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਦੋ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਦੋ ਹੀਲੀਅਮ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੀਲੀਅਮ ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਸੱਚ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਸਾਰ ਵਿੱਚ ਕੋਈ $he2$ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਦੋ ਹੀਲੀਅਮ ਪਰਮਾਣੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਆਓ ਆਪਾਂ ਹੀਲੀਅਮ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਵੇਖੀਏ $ve\ lithium\ li\ 2$ ਆਓ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ, ਲਿਥੀਅਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਵਿੱਚ $1s\ 2\ 2s\ 1$ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਏਕਤਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਜੋੜਨਾ ਪਏਗਾ ਤਾਂ ਆਓ ਇੱਥੇ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਏਕਤਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਇੱਕ ਹੀਲੀਅਮ ਐਟਮ ਦਾ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਹੀਲੀਅਮ ਐਟਮ ਦਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਆਰਬਿਟਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਪਰ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਊਰਜਾ ਵਧਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਊਰਜਾ ਵਧਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ $um\ 2s$ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ $2s$ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਹੈਂਡੀ ਬਾਂਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਬਿੰਦੀ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਈ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਲਿਥੀਅਮ ਐਟਮ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਲਿਥੀਅਮ ਐਟਮ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ $li2$ ਅਣੂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਦੇ ਹਨ ah ਹੁਣ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਥੇ ਦੋਵੇਂ ਇੱਥੇ ਜਾਣਗੇ ਇੱਥੇ ਦੋ ਹੋਰ ਇੱਥੇ ਜਾਣਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋਵੇਂ ਆਇਨ ਬੰਧਨ ਅਣੂ ਕੈਪੀਟਲ ਵਿੱਚ ਜਾਣਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਹੈ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਹੈ $ma\ sigma\ star$ ਹੁਣ ਮੌਲੀਕਿਊਲਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਕੌਂਫਿਗਰੇਸ਼ਨ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਲੇ ਏਨਨੇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਫਿਰ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਲੇ ਵਨਨੇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ s ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਈ ਗਈ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਤਾਂ ਕੁੱਲ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਲਿਥੀਅਮ ਐਟਮ ਇੱਕ ਲਿਥੀਅਮ ਐਟਮ ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਟੋਟ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ li ਦੇ ਵਿੱਚ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਦੋ ਜੋੜ ਦੇ ਜੋੜ ਦੇ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਣੂ ਬਣਾਉਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਬਣਾਉਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਣੂ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੁਣ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨੀ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਇਹ ਬੰਧਨ ਇਸ ਦੇ ਵਿਰੋਧੀ ਬੰਧਨ ਦੁਆਰਾ ਰੱਦ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਐਂਟੀਬੌਂਡਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਰ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਰੱਦ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਕੰਮ ਹੈ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡਿੰਗ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਦੋ ਘਟਾਓ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਜ਼ੀਰੋ ਨੂੰ ਟੀ ਦੁਆਰਾ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। wo ਬਰਾਬਰ

ਇਸ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਤ ਦੇ ਲਿਥੀਅਮ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੋਂ ਤੱਕ ਅਣੂ ਆਰਬਿਟਲ ਬਿਉਰੀ ਦਾ ਸਬੰਧ ਹੈ ਧੰਨਵਾਦ