

તેથી બધાને નમસ્કાર શુભ સવાર
તેથી અમે

હજુ પણ d અને બ્લોક તત્વો સાથે ચાલુ રાખીએ છીએ અને આજે અમે અમારી
ચર્ચા આયનીકરણ એન્થાલ્પીઓથી શરૂ કરીશું જ્યાં અમે ફક્ત એ જોવા માંગીએ છીએ કે કેવી રીતે સામાન્ય
આયનીકરણ પ્રક્રિયા અનુરૂપ રાજ્યોને સોંપવામાં મદદરૂપ થઈ શકે છે જે અમે ચર્ચા કરી રહ્યા છીએ.

m થી

ઘાતુના અણુઓની રચના માટે દૂર જે જથ્થાબંધ જથ્થામાં હાજર
છે લોખંડને લોખંડના સળિયા તરીકે લોખંડને લોખંડના પાવડર તરીકે તેની અણુ અવસ્થામાં કહો પછી તેની વિવિધ આયનીય
અવસ્થાઓ જ્યાં આપણે જાણતા નથી કે n કેવી રીતે લાક્ષણિક મૂલ્યો શું છે.

ઘણા ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર થઈ શકે

છે અને વિવિધ ઓક્સિડેશન જણાવે છે કે તમે શું મેળવી શકો છો અને દેખીતી રીતે આ બધા

દ્રાવણમાં રચાશે એટલે કે જલીય માધ્યમમાં આપણે કેવી રીતે

અનુરૂપ વિવિધ ઘાતુના આયનોની રચના વિશે વિચારી શકીએ છીએ અને જેમ આપણે સંબંધિત દરેક વસ્તુની ચર્ચા કરી રહ્યા

છીએ ઘાતુઓ જેથી આપણે એક સમયે માત્ર વિવિધ ઘાતુના આયનો સુધી પહોંચી

જઈશું અને વિવિધ ઘાતુઓ માટે આપણે જેની વાત કરી રહ્યા છીએ તે ગુણધર્મો oms અને હવે આપણે

જોઈશું કે ઘાતુના અણુના ન્યુક્લિયસ પર રહેલ પરમાણુ ચાર્જને અનુરૂપ ચાર્જમાંથી આયનીકરણના વિવિધ કિસ્સાઓ કેવી રીતે વિચારી શકે
છે

જેથી આપણે શું જોઈએ છીએ કે આ ફેરફારો જેનો

અર્થ છે કે આ આયનીકરણ એન્થાલ્પી કરે છે તે ડાબેથી અને જમણે બદલી શકે છે જ્યાં

પરમાણુ ચાર્જમાં વધારો થવાને કારણે આપણે સ્કેન્ડિયમથી તાંબામાં જઈને પરમાણુ ચાર્જને કેવી રીતે બદલી શકીએ છીએ અમે

વિવિધ ભ્રમણકક્ષાને ભરી શકીએ છીએ અને આમાંના મોટાભાગના કિસ્સાઓમાં આ આંતરિક ભ્રમણકક્ષા છે કારણ કે

જો આપણે અનુરૂપ $3d$ ઓર્બિટલ્સ વિશે વાત કરીએ તો વન સ્તર શું ત્યાં છે

તેથી આપણે

આંતરિક ભ્રમણકક્ષા છે તે અનુરૂપ d સ્તરથી ઇલેક્ટ્રોનને પછાડવું પડશે અને આપણે જોઈએ છીએ કે જ્યારે

આપણે સ્કેન્ડિયમથી ટાઇટેનિયમ તરફ વેનેડિયમ તરફ આગળ વધીએ છીએ અને અંતે તાંબા અને જસતનો

પરમાણુ ચાર્જ કહીએ છીએ જે આપણે અત્યાર સુધી જોયું છે.

અગાઉના વર્ગો કે જે પરમાણુ

ચાર્જ ખૂબ જ વધશે અને તે સાથે આયનીકરણ એન્થાલ્પી વધે છે જે

હવે આપણે જોઈએ છીએ એટલે કે આયનીકરણ e નું મૂલ્ય $nthalpy$ મૂલ્યો પણ વધશે અને તે

ખાસ વલણ શું છે જો આપણે ફક્ત

$4d$ શ્રેણી માટે $3d$ શ્રેણી માટે અને $5d$ શ્રેણી માટે અનુરૂપ ઘાતુઓ અથવા ઘાતુના અણુઓની તુલના કરીએ તો આપણે જોઈશું કે આ દરેક

શ્રેણી માટે તેઓ શ્રેણી સાથે બદલાય છે.

આ સંક્રમણ તત્વોમાંથી ડાબેથી જમણે

અને મહત્વની બાબત એ છે કે શા માટે આપણે આ મૂલ્યોને બદલવું જોઈએ કારણ કે પરમાણુ

ચાર્જ વધી રહ્યો છે અને તે ઇલેક્ટ્રોન પરનું આકર્ષણ તે પરમાણુ ચાર્જ દ્વારા

જે હકારાત્મક રીતે ચાર્જ થાય છે તે વધુ હશે

તેથી તેને પછાડવું મુશ્કેલ બનશે

તે d ભ્રમણકક્ષામાંથી ઇલેક્ટ્રોનને બહાર કાઢો

તેથી આપણે શું જોઈએ છીએ કે ક્રમિક એન્થાલ્પીસ ક્રમિક એન્થાલ્પીનો અર્થ દરેક અને દરેક તત્વ માટે ક્રમિક એન્થાલ્પી થાય છે.

તેથી જો આપણે પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોનને પછાડવાનું ધ્યાનમાં લઈએ તો જો આપણી પાસે સ્કેન્ડિયમ હોય તો ટાઇટેનિયમ વેનેડિયમ

અને ક્રોમિયમ વગેરે આપણે જોઈએ છીએ કે આ અણુકરણની અનુરૂપ પ્રક્રિયાને લીધે

આપણને અનુરૂપ ઘાતુનો અણુ મળે છે s પછી ઇલેક્ટ્રોન સ્થાનાંતરણ

તેથી જો આપણે

ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફરના પ્રથમ સ્તર માટે જઈએ તો પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સપોન્ડર અને તે બધા

વાયુયુક્ત અવસ્થામાં થઈ રહ્યા છે એવું નથી કે અમારી પાસે કોઈ જલીય દ્રાવણ

અથવા પાણીનું માધ્યમ અથવા કોઈ અન્ય દ્રાવક માધ્યમ છે.

જો આપણે ફક્ત ધ્યાનમાં લઈએ કે

આ પ્રજાતિ માટે પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફરને જન્મ આપે છે જેમ કે જમણી બાજુના

ક્રોમિયમમાંથી ક્રોમિયમ આપણને મોનોવેલેન્ટ સ્ટેટ તરીકે મળી રહ્યું છે, તો આ પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોનને યુનિપોઝિટિવ ક્રોમિયમ મેળવવા માટે

સ્થાનાંતરણ માટે ત્યાં શું થઈ રહ્યું છે
 તે છે પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર
 માટે અનુરૂપ આયનીકરણ એન્ટાલ્પી સાથે સંબંધિત છે અને અમે તેને
 પ્રથમ આયનીકરણ એન્ટાલ્પી તરીકે ઓળખીએ છીએ
 તેથી પ્રથમ આયનીકરણ એન્ટાલ્પી ત્યાં છે આપણે સૈદ્ધાંતિક રીતે તેની
 ગણતરી પણ કરી શકીએ છીએ અથવા આપણે પ્રાયોગિક રીતે શોધી શકીએ છીએ કે આ આયનાઇઝેશન એન્ટાલ્પીની અનુરૂપ તીવ્રતા શું
 છે
 સમસ્યા આવે છે અથવા જો આપણે શોધીએ કે આ બધા
 સંક્રમણ તત્વો માટે આપણે પહેલાથી જ છીએ તો આપણે શું સરખામણી કરી શકીએ આપણે ચર્ચા કરી છે કે આપણી પાસે વેરિયેબલ
 ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ હોઈ શકે છે તેથી
 આ તમામ જાતિઓ માટેનો એક મહત્વનો માપદંડ એ છે કે તેમની પાસે વેરિયેબલ ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ
 છે તો તેનો અર્થ શું થાય છે કે જો આપણી પાસે ચોક્કસ મેટલ સેન્ટર અથવા
 ક્રોમિયમ જેવા મેટલ પરમાણુ હોઈ શકે અને ટ્રાવણમાં અથવા વાયુ અવસ્થામાં તેઓ
 માત્ર યુનિ પોઝીટીવ અથવા મોનોવેલેન્ટ પ્રજાતિઓ માટે જ થોડી સ્થિરતા ધરાવે છે પરંતુ ડી પોઝીટીવ
 અથવા બાયવેલેન્ટ પ્રજાતિઓ અથવા ક્રોમિયમ થ્રી પ્લસ માટે પણ સ્થિરતા ધરાવે છે
 તેથી બીજું ઇલેક્ટ્રોન
 ટ્રાન્સફર ત્રીજું ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર આપણને ક્રોમિયમને વત્તા બેમાં આપે છે ઓક્સિડેશન
 સ્થિતિ અને ક્રોમિયમ વત્તા ત્રણ ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં છે જેથી આમાં કેટલાક અન્ય આયનીકરણ એન્ટાલ્પી મૂલ્યો પણ સામેલ હશે,
 તેથી આપણે અહીં શું જોઈએ છીએ કે બલ્ક મેટલ તેનું અણુ અવસ્થામાં રૂપાંતર કરે છે અને
 પછી તેની આયનીય અવસ્થાઓ માટે ઇલેક્ટ્રોન સ્થાનાંતરિત થાય છે જેથી આ આયનીકરણ એન્ટાલ્પીઝમાં કેટલાક હશે.

પરિમાણો કે જે એટોમાઇઝેશનના એન્ટાલ્પી સાથે પણ સંબંધિત હશે કારણ કે આ
 આપણે ક્રોમિયમ બલ્ક મીટરમાંથી જોઈએ છીએ etal
 તેથી ક્રોમિયમ ધાતુ આપણી પાસે છે અને તે
 પ્રક્રિયા દરમિયાન આપણે અમુક અન્ય એન્ટાલ્પી ટર્મ જોએ છીએ જેથી એટોમાઇઝેશનની એન્ટાલ્પી
 તેથી આ તે પ્રક્રિયા છે જ્યાં બલ્ક મેટલમાંથી જો આપણે ફક્ત ધ્યાનમાં લઈએ અથવા
 જો આપણે એવી રીતે વિચારી શકીએ કે આપણી પાસે અનુરૂપ અણુકરણ છે પ્રક્રિયા અને જે
 આપણે બધા જાણીએ છીએ કે એક અલગ વસ્તુ પણ જો સમય પરવાનગી આપશે તો તે પણ અમુક સમયે
 ઓર્ગેનિક રસાયણશાસ્ત્રમાં પ્રાયોગિક અથવા
 કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્રમાં પ્રયોગશાળા એ અમારું જ્યોત પરીક્ષણ છે અને જ્યોત પરીક્ષણ ખૂબ જ સંબંધિત છે.
 ધાતુના અનુરૂપ અણુઓનું
 પરીક્ષણ કરવા માટે આપણે શું શોધી રહ્યા છીએ તેના પર ઘણું નિર્ભર છે કે જ્યોત પરીક્ષણો એ
 જાણવા માટે ખૂબ જ ઉપયોગી છે કે નમૂના કોઈપણ અજાણ્યો નમૂનો કે તે સોડિયમ અથવા પોટેશિયમ ધરાવે છે
 અથવા અન્ય કોઈપણ લક્ષણો મેટલ કેન્દ્ર કે જે જ્યોતની અંદર રંગને જન્મ આપી શકે છે બન્સેન
 બર્નર અથવા અન્ય કોઈપણ બર્નર જેથી સોડિયમ અને પોટેશિયમ, કારણ કે તે ખૂબ જ સરળતાથી અણુકૃત થાય છે તેનો અર્થ એ છે કે તે
 માટે અણુકરણ પ્રક્રિયા ક્ષાર અને આલ્કલાઇન છે પૃથ્વી ધાતુઓ ખૂબ જ સરળ છે તેથી
 આપણા સામાન્ય ટેબલ સોલ્ટ સોડિયમ ક્લોરાઇડ અથવા પોટેશિયમ ક્લોરાઇડની ઓળખથી શરૂ કરીને આપણે બધા જાણીએ છીએ કે તે
 બંને સફેદ રંગના છે અને સફેદ પાવડર અધરા છે પરંતુ જો હું તે અલગ કરવા માંગુ છું તો
 કઈ સોડિયમ ક્લોરાઇડ છે અને કયું પોટેશિયમ ક્લોરાઇડ છે આપણે કંઈક કરવું પડશે જેનો અર્થ થાય છે કે
 આપણે આમાંથી ઘન અને નક્કર જો તેમાંથી મેળવી શકીએ અને જ્યોતની અંદર ઇન્જેક્શન આપીએ
 જેથી સોડિયમ ક્લોરાઇડમાંથી ઘન જે n પ્લસ c1 માઈનસ છે આ પણ k પ્લસ c1 માઈનસ છે આટલી
 મોટી સંખ્યામાં ઇલેક્ટ્રોન કારણ કે આપણે હાઈડ્રોકાર્બન બાળી રહ્યા છીએ આપણે અમુક વાયુઓ અથવા એલપીજી
 વાયુઓને જ્યોતમાં બાળી રહ્યા છીએ
 તેથી હાઈડ્રોકાર્બન પ્રક્રિયાને બાળવાથી આપણને થોડો ખ્યાલ આવશે કે
 જ્વાળાઓ બધા ઇલેક્ટ્રોન મુક્ત ઇલેક્ટ્રોનથી સમૃદ્ધ છે કારણ કે સળગાવવાની પ્રક્રિયા કે જે અમુક સમયે
 જ્વાળાઓ પણ હોય છે જેને આપણે ઘટાડતી જ્યોત પણ કહીએ છીએ જેથી આ ઇલેક્ટ્રોન મૂળભૂત રીતે
 તમને તેમાંથી સોડિયમ શૂન્ય આપવા માટે મદદરૂપ થશે જ્વાળાની અંદર dium plus
 તેથી તે જ રીતે આપણી
 પાસે પોટેશિયમ શૂન્ય તરીકે પોટેશિયમ હોઈ શકે છે જેથી આ અનુરૂપ અણુઓ
 સોડિયમ અણુ અને પોટેશિયમ અણુ હોય છે,

તેથી આ સામાન્ય રીતે અનુરૂપ
 અણુકૃત સ્થિતિ છે પરંતુ અમે કંઈક કરી રહ્યા છીએ અમે આ અનુરૂપ
 અણુકરણ પ્રક્રિયામાં વિચારી રહ્યા છીએ રિવર્સ ડિરેક્શન અથવા વિરુદ્ધ દિશામાં આયનો છે
 આપણી પાસે છે કે આપણે ઇલેક્ટ્રોન મૂકી રહ્યા છીએ અને આપણને આ અનુરૂપ અણુ સ્થિતિ મળી રહી છે
 કારણ કે આ પરમાણુ સ્થિતિ જ્યારે તે જ્યોતની અંદર ઉત્તેજિત થાય છે ત્યારે તે શૂન્યમાં
 ઉત્તેજિત સ્તરમાં શૂન્યમાં હશે તારો હજુ પણ શૂન્યમાં પરમાણુ તરીકે હાજર છે તે ઉત્તેજિત થઈ રહ્યો છે
 તેથી જ્યારે આપણે જ્યોતથી ઉત્તેજિત થઈએ છીએ ત્યારે
 પણ જ્યોતમાંથી ઊર્જા મેળવી રહી છે સિસ્ટમ જ્યોતમાંથી ઊર્જા
 મેળવે છે

તેથી જ્યારે તે ઉત્સાહિત હોય ત્યારે તે ઉત્તેજિત સ્થિતિમાં પહોંચે છે જ્યારે તે
 ફરીથી જમીન પર પાછા આવવું એનો અર્થ એ છે કે $nh \rightarrow 0$ તે કેટલીક વાક્ષણિક જ્યોત બહાર કાઢે છે
 જે વિવિધ તત્વ માટે અલગ રંગ છે $i \rightarrow n$ સોડિયમ માટે આ ચોક્કસ કિસ્સામાં
 તે સોનેરી પીળી જ્યોત છે
 તેથી જ્યારે તે ઉત્તેજિત થાય છે ત્યારે અણુ એ સોડિયમની અણુ સ્થિતિ હોય છે
 તેથી ઉત્તેજિત સ્થિતિમાં તે મૂળભૂત રીતે અમુક વાક્ષણિક કિરણોત્સર્ગને
 જન્મ આપે છે અને તે જે રંગ આપે છે
 તેથી તેનો લેમ્બ્રા 589 માં છે નેનોમીટર જે
 તેની સોનેરી પીળી જ્યોત માટે વાક્ષણિકતા છે.

તેથી જ્યારે તે આટલું ઉત્સર્જન કરે છે ત્યારે મૂળભૂત રીતે
 આ એક અનુરૂપ ઉત્સર્જન પ્રક્રિયા છે અને આ ઉત્સર્જન પ્રક્રિયા આપણે જોઈ શકીએ છીએ કે
 આ વિશિષ્ટ ઉત્સર્જન પ્રક્રિયા સંપૂર્ણપણે પરમાણુની ઉત્તેજિત સ્થિતિ પર આધારિત છે પરંતુ અમે
 આ મેળવી રહ્યા છીએ અનુરૂપ મુક્ત પરમાણુઓ
 તેથી આ અણુકરણ શબ્દ જે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે
 અને જેને આપણે વિવિધ સ્થળોએ વાગુ કરી શકીએ છીએ
 તેથી પરમાણુકરણની એન્ટાલ્પી પણ કંઈક ફાળો આપે
 છે કે કેટલી ઝડપથી અથવા કેટલી સરળતાથી એ ખૂબ ઓછી ઊર્જાના ખર્ચ સાથે
 આપણે અનુરૂપ અણુ સ્થિતિ કેવી રીતે મેળવી શકીએ છીએ કોમિયમની જથ્થાબંધ ધાતુ કોમિયમ શૂન્ય માટે
 જેથી જો આપણે જોઈએ કે પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોન માટે આયનીકરણ એન્ટાલ્પી
 બીજા ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર માટે આયનાઈઝેશન એન્ટાલ્પી અને ત્રીજા ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર માટે આયનાઈઝેશન એન્ટાલ્પી
 અને જો આપણે આ મૂલ્યોની સરખામણી કરવા માંગતા હોઈએ તો વલણ શું હશે કારણ કે આપણે જાણીએ છીએ
 કે ઉકેલમાં કેટલીક પ્રક્રિયા થાય છે જેનો અર્થ થાય છે કે આ અણુઓ પણ હાઇડ્રોજન હશે જેથી હાઇડ્રોજન
 ઊર્જા આ બાબતમાં પણ યોગદાન આપશે જેથી હાઇડ્રોજન માટેનું યોગદાન પણ
 અમને જણાવશે કે શું આ કોમિયમ થ્રી પ્લસ સોલ્યુશનમાં સ્થિર રહેશે કે નહીં અને
 આખરે આપણે જાણીએ છીએ કે તે કોમિયમ 3 થી ચારથી પાંચમાં આખરે કોમિયમ
 છ સુધી જઈ શકે છે જે વાસ્તવિકતા એ પણ છે કે જૂથ નંબર જૂથ નંબર એ કંઈક છે અને તે જૂથ સાથે સંબંધિત
 છે અને જ્યાં આપણે કોમિયમના ડી સેલમાંથી તમામ સંભવિત ઇલેક્ટ્રોનને બહાર કાઢી શકીએ છીએ જે
 એડ ઝીરો સિસ્ટમને જન્મ આપે છે જેથી આ ડી શૂન્ય સિસ્ટમ શું છે
 પછીથી એ પણ જોશે કે આના સ્થિરીકરણ અન્ય ઓક્સિડેશન અવસ્થાઓ છે જેથી તે અમને એ પણ જણાવશે
 કે ભલે અમારી પાસે વિવિધ ઓ xidation જણાવે છે કે વેરિયેબલ ઓક્સિડેશનનું અસ્તિત્વ જણાવે છે કે
 જો આપણે ફક્ત ધ્યાનમાં લઈએ કે ઓકે, વિવિધ ઓક્સિડેશન અવસ્થાઓ ત્યાં છે આહ,
 પરંતુ પ્રકૃતિના આધારે આપણે તેને કેવી રીતે મેળવીએ છીએ, જો આપણે ફક્ત પ્રથમ આયનીકરણ
 એન્ટાલ્પીને બીજા સાથે સરખાવી શકીએ તો ત્રીજું તમે જુઓ છો કે
 સંક્રમણ તત્વો અથવા ડી બ્લોક ધાતુઓ માટેના 3d તત્વો માટેના આ તમામ એન્ટાલ્પી મૂલ્યોમાં આ ચોક્કસ ફેરફાર
 મુખ્ય જૂથ વસ્તુની સરખામણીમાં સંપૂર્ણપણે અલગ છે જેનો અર્થ મુખ્ય જૂથ તત્વો માટે થાય છે જે આપણે જોઈએ છીએ
 કે ક્રમિક એન્ટાલ્પી આ તત્વોમાં અચાનક વધારો થતો નથી

તેથી ફેરફાર
 ખૂબ જ થતો નથી અથવા ફેરફાર એટલો આકસ્મિક નથી કે એનો અર્થ એ છે કે એક પગલું બીજામાં એટલું આકસ્મિક નથી
 જેટલું મુખ્ય જૂથ ઘટકોમાં એટલે કે મુખ્ય જૂથ ઘટકો જેને આપણે કહીએ છીએ s બ્લોક
 તત્વો અથવા p બ્લોક તત્વોમાં તેમનો ફેરફાર વધુ આકસ્મિક છે પરંતુ સંક્રમણ ધાતુ

આયનોના કિસ્સામાં ફેરફાર એટલો આકસ્મિક નથી.

nding ionization enthalpies અને જો આપણે માત્ર

જોએ કે ક્રમિક એન્ટાલ્પી જેનો અર્થ થાય છે પ્રથમ આયનીકરણ એન્ટાલ્પી થી બીજા આયનીકરણ એન્ટાલ્પી થી ત્રીજા આયનીકરણ એન્ટાલ્પી કારણ કે આપણે જાણીએ છીએ કે તેઓ વિવિધ ઓક્સિડેશન અવસ્થામાં અસ્તિત્વ ધરાવે છે અને એક સમયે તે ઓક્સિડેશન સ્થિતિ મેળવીને આપણે બધા ઇલેક્ટ્રોનને પછાડી શકે છે તેથી બધા d ઇલેક્ટ્રોનને પછાડવાથી તમને કંઈક મળશે જ્યાં તમારા ક્રોમિયમ ક્રોમિયમની જેમ ક્રોમિયમ સિક્સ અથવા હેક્સાવેલેન્ટ ક્રોમિયમ સુધી જઈ શકે છે જ્યાં કોઈ d ઇલેક્ટ્રોન હાજર નથી પણ જો આપણે ફક્ત આ ક્રમિક માટે સરખામણી કરીએ તો તેમજ એક ચોક્કસ ત્રિપુટી માટે આપણે હવે જાણીએ છીએ કે તે ટ્રાઇડ્સ શું છે

તેથી આ ટ્રાઇડ્સ માટે મૂળભૂત રીતે જેમ કે આપણે હમણાં જ અમારા અગાઉના વર્ગમાં ક્રોમિયમ મોલીબ્ડેનમ અને ટંગસ્ટન માટેના ટ્રાયડની સરખામણી કરી છે આ એક ચોક્કસ ટ્રાયડ છે તો આપણી પાસે નિકલ પેલેડિયમ અને પ્લેટિનમ હોઈ શકે છે.

d ઇલેક્ટ્રોન રૂપરેખાંકન

ચોક્કસ ઓક્સિડેશન સ્થિતિ માટે બધા સમાન છે માત્ર વસ્તુ એ છે કે પરમાણુ ચાર્જ છે તેમનું અનુરૂપ કદ વધારવું એ પણ વધી રહ્યું છે

તેથી આપણે કેટલી ઝડપથી

હેક્સાવેલેન્ટ ક્રોમિયમ એક્ટ્રાવેલેન્ટ મોલીબ્ડેનમ અને હેક્સાવેલેન્ટ ટંગસ્ટન માટે મૂળભૂત રીતે પહોંચી શકીએ છીએ તેથી આ ત્રિપુટીની અંદર

મૂળભૂત રીતે જો આપણે હવે એટલે કે મૂલ્યોને ધ્યાનમાં લઈએ તો પ્રથમ આયનાઇઝેશન એન્ટાલ્પી અને પ્રથમ આયનાઇઝેશન એન્ટાલ્પી શું છે તેની સરખામણી કરીએ તો અનુરૂપ વલણ

તેથી આ એક ચોક્કસ

ટ્રાયડની અંદર છે

તેથી જ આપણે કહીએ છીએ કે ટ્રાયડની અંદર પ્રથમ આયનીકરણ ઊર્જા સામાન્ય રીતે ત્રીજા માટે વધુ હોય છે

પછી પ્રથમ અને બીજી ધાતુઓ માટે જેનો અર્થ એ થાય કે જો આપણે ફક્ત ક્રોમિયમ મોલીબ્ડેનમ અને ટંગસ્ટન જેવા ટ્રાયડ માટે જોઈએ તો શું થાય છે.

ત્રીજું છે એક ત્રીજું ટંગસ્ટન છે

તેથી ટંગસ્ટન માટે પ્રથમ

આયનીકરણ ઊર્જા પ્રથમ કરતા વધારે હશે અને બીજા ધાતુના

અણુઓ પ્રથમ ક્રોમિયમ છે બીજું મોલીબ્ડેનમ છે જેથી આપણે મૂળભૂત રીતે જોઈએ છીએ કે

આ ધાતુ માટે પ્રથમ આયનીકરણ ઊર્જા મૂલ્યો પરમાણુમાં વલણ હોય છે પરંતુ જ્યારે આપણે તે એક અલગ દરખાસ્તને ધ્યાનમાં લઈએ છીએ જે પ્રથમ ioniz છે એશન તમને એક માત્ર મોનોવેલેન્ટ પ્રજાતિ આપશે જેનો

અર્થ થાય છે કે યુનિ કોઈપણ હકારાત્મક ક્રોમિયમ મોલીબ્ડેનમને પણ ધનમાં નકારે છે જેનો અર્થ થાય છે મો

વન પ્લસ ક્રોમિયમ વન પ્લસ અને ટંગસ્ટન વન પ્લસ જેથી આ બધું ત્યાં છે અને અમે ફક્ત

પ્રથમ આયનીકરણ ઊર્જા માટે સરખામણી કરીએ છીએ ક્રોમિયમની રચના માટે આયનીકરણ ઊર્જાઓ

ક્રોમિયમ વન પ્લસ મોલીબ્ડેનમમાં મોલીબ્ડેનમ વન પ્લસ અને ટંગસ્ટન વન પ્લસમાં ટંગસ્ટન તેથી

એક વલણ છે

તેથી આ ભૌતિક પરિમાણો ભૌતિક છે જથ્થાઓ ભજવવા માટે કેટલીક રસપ્રદ ભૂમિકા છે

કારણ કે જ્યારે પણ તમારી પાસે આ બધા સાથે સંબંધિત ડેટા હોય છે ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર મૂલ્યો અથવા એન્ટાલ્પી

મૂલ્યો અથવા આહ અનુરૂપ થર્મલ એનર્જીઓ જેથી અમે ગલનબિંદુઓ અને ઉત્કલન બિંદુઓની તુલના કરીએ છીએ તે રીતે હંમેશા કેટલાક સારા વલણ હોઈ શકે છે

જેથી તેઓ મૂળભૂત રીતે આ તમામ ધાતુના અણુઓના અનુરૂપ ગુણધર્મો સાથે કેવી રીતે સંબંધિત છે.

જુઓ

તેથી આ પ્રથમ માટે છે અને જો આપણે

બીજા આયનીકરણ એન્ટાલ્પી અને તીર માટે જઈએ તો ડી આયનાઇઝેશન એન્ટાલ્પીથી આપણને ક્રોમિયમ 2 વત્તા

મોલીબ્ડેનમ 2 વત્તા ટંગસ્ટન 2 વત્તા મળે છે તેવી જ રીતે આપણને ત્રીજા મોલીબ્ડેનમ માટે ક્રોમિયમ થ્રી પ્લસ

ત્રણ પ્લસ અને ટંગસ્ટન થ્રી પ્લસ મળે છે કારણ કે કદ બદલાઈ રહ્યું છે અને આ તમામ કેસ જે પણ

વલણ આપણે જોઈએ છીએ તે પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર માટે ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર આપણે જોઈએ છીએ કે અમે જે

સ્ટેટમેન્ટ બનાવ્યું છે તે પ્રથમ અને બીજા કરતા ત્રીજા માટે સામાન્ય રીતે વધારે છે

તેથી ટંગસ્ટન માટે આ વધારે છે માત્ર થોડો ફાળો મેળવવા માટે

કે શું આપણે પહેલા ઇલેક્ટ્રોનને પછાડી શકીએ છીએ.

ટંગસ્ટનમાંથી એક પ્લસ કંડીશનમાં ટંગસ્ટન મેળવવા માટે, ક્રોમિયમ અને મોલિબ્ડેનમની સરખામણીમાં ટંગસ્ટન આપણે જાણીએ છીએ કે તે પોસ્ટ લેન્થેનોઇડ તત્વ છે જેથી પોસ્ટ લેન્થેનોઇડ તત્વ તેથી ત્યાં

લેન્થેનોઇડ સંકોચન થાય છે અને તેનું કદ થોડું ઓછું છે અને પરમાણુ ચાર્જ વધ્યો છે.

અનામી ખાસ કરીને તે લેન્થેનોઇડ તત્વોના 14 એકમ ઉમેરણ જેથી પરમાણુ ચાર્જ અસરકારક રીતે સંકોચાય કદમાં માત્ર તફાવત અને માત્ર એટલો જ છે કે 4d ભ્રમણકક્ષા અથવા 3d ભ્રમણકક્ષાની સરખામણીમાં 5d ભ્રમણકક્ષાઓ થોડીક ખાસ રીતે ખુલ્લી હોય છે તેથી

અવકાશમાં આનો એક્સપોઝર એટલે કે d ભ્રમણકક્ષાનું અવકાશી એક્સપોઝર થોડું અલગ હોય છે

અને જો આ મોટા હોય તો ટંગસ્ટનના કિસ્સામાં મોલિબ્ડેનમની સરખામણીમાં પરંતુ આ પ્રથમ

ઇલેક્ટ્રોનને દૂર કરવું ખૂબ જ મુશ્કેલ છે

તેથી જ આ માટે પ્રથમ આયનીકરણ વસ્તુ માટે આ પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોનને દૂર કરવું

એનો અર્થ એ થાય કે જો આપણે ફક્ત આની સરખામણી કરીએ તો તેનો અર્થ એ છે કે પ્રથમ એટલે કે

તેથી પ્રથમ

એટલે કે આ માટે ટંગસ્ટન મોલિબ્ડેનમ અને ક્રોમિયમ કરતા વધારે હશે પરંતુ

જો આપણે ઇલેક્ટ્રોનને ક્રમિક દૂર કરવા જઈએ તો ઇલેક્ટ્રોનનું ક્રમિક નિરાકરણ

અન્ય ઓક્સિડેશન અવસ્થાઓને જન્મ આપશે જેથી એકવાર તમને આ વિશિષ્ટ ત્રિપુટીમાં સૌથી વધુ સંભવિત તત્વ મળી જાય.

તેનો અર્થ એ છે કે મોનો પોઝિટિવ સ્થિતિમાં ટંગસ્ટન હવે બીજા

ઇલેક્ટ્રોન અથવા ત્રીજા ઇલેક્ટ્રોનને દૂર કરવાનું સરળ રહેશે કારણ કે આપણે ફરીથી તે ઇલેક્ટ્રોનને તે ચોક્કસ

5d સ્તર પરથી ખસેડવું જે પહેલાથી જ ગુમાવ્યું છે તે ઇલેક્ટ્રોન છે આ ચોક્કસ સ્તર અથવા તો s સ્તરથી

કારણ કે હંમેશા આપણી પાસે s2 ઇલેક્ટ્રોન કેન્દ્રમાં હોય છે જેથી s211 અને d-સ્તર અને તે ચોક્કસ

દૂર દરમિયાન મૂળભૂત રીતે આપણે જે જોઈએ છીએ તે હંમેશા અમારી પાસે s2 અને dn ઇલેક્ટ્રોનિક રૂપરેખાંકન છે આ s2 અને

dn ઇલેક્ટ્રોનિક રૂપરેખાંકન સરખામણી કરવા માટે ખૂબ જ રસપ્રદ છે કારણ કે આપણે જે ગ્રાઉન્ડ સ્ટેટ

ઇલેક્ટ્રોનિક રૂપરેખાંકન જોઈએ છીએ તેની સરખામણી કરીએ છીએ.

પછી એક તબક્કે આપણે ફક્ત આયનીય સ્થિતિ

માટે અનુરૂપ ઇલેક્ટ્રોનિક રૂપરેખાંકનની સરખામણી કરીએ છીએ જે આપણે છીએ.

હાજર છે અથવા

આપણે ઉકેલમાં આવી રહ્યા છીએ

તેથી એકવાર આ પ્રથમ ઇલેક્ટ્રોનને પ્રથમ આયનીકરણ ઊર્જા માટે દૂર કરવામાં આવે છે

એટલે કે તે s 1 અને dn છે અને આ સ્તરોના સંબંધિત ક્રમ ધારો કે આ ક્રોમિયમ માટે 4 સે છે

જો આપણે ક્રોમિયમ માટે આને ધ્યાનમાં લઈએ તો આ છે 3d

તેથી આપણે જે ઇલેક્ટ્રોનને

ત્યાંથી ખસેડવાનો પ્રયત્ન કરીએ છીએ તે એ છે કે આપણે આ ઇલેક્ટ્રોનને દૂર કરી રહ્યા છીએ

તેથી આપણી પાસે આ છે

ફોરેસ્ટ લેવલમાં ઇલેક્ટ્રોન

તેથી અમે આને બહાર કાઢ્યા અને તે જ સમયે જ્યારે શરૂઆતમાં

જમીનની સ્થિતિમાં હોય ત્યારે આ બે સ્તરો વચ્ચે થોડો ઊર્જા અંતર હોય છે જો આપણે કહીએ અને તેને દૂર કર્યા પછી

તમારો આ ઊર્જા તફાવત સમાન ન હોઈ શકે.

આ 3d અને 4s સ્તર માટે આ ચોક્કસ સાપેક્ષ અથવા ઊર્જા સ્તરોમાં ફેરફાર અને

તેથી જ જ્યારે આપણે આ ચોક્કસ

ઇલેક્ટ્રોનને આ સ્તરથી s1 પર લઈ જઈએ છીએ એટલે કે આ બે મૂળભૂત રીતે આ બે ઊર્જા સ્તરો

એકબીજાની ખૂબ નજીક જઈ રહ્યા છે અને આ ચોક્કસ દૂર કરવું જો તેઓ ખૂબ જ નજીક હોય અને જો તેઓ એકબીજા સાથે ભળી રહ્યા હોય

તો

આ s ઇલેક્ટ્રોન d સ્તર પર જઈ શકે છે કારણ કે ત્યાં કોઈ s નથી

તેથી s 0 હશે અને d dn વત્તા એક હશે જેથી આ બધાને ક્રમિક દૂર કરવું ઇલેક્ટ્રોન

પ્રથમથી બીજા અને ત્રીજા સુધી એક વાર અમે પ્રથમને દૂર કરીએ છીએ જે s સ્તર પરથી દૂર કરવામાં આવે છે

પરંતુ પછીના ઈલેક્ટ્રોન જો પુનઃસંગઠન થઈ શકે તો આપણને થોડો ફાયદો થઈ શકે છે.

n પુનર્ગઠન ઊર્જા દ્વારા ઊર્જા અને તે પુનર્ગઠન ઊર્જા આપણને એ કહેવા માટે મદદ કરશે કે શું આપણી પાસે s સ્તર ખાલી છે તે માત્ર d ઈલેક્ટ્રોન છે જે બીજી આયનીકરણ ઊર્જા અને ત્રીજી આયનીકરણ ઊર્જા મેળવવા માટે હોઈ શકે છે જેથી બીજું ઈલેક્ટ્રોન ત્રીજું ઈલેક્ટ્રોન અને તેથી આ ચોક્કસ d સ્તરથી જ આગળ વધી રહ્યા છે.

તેથી d સ્તર ત્યાં છે

તેથી માત્ર સંગઠન

ઊર્જા જ નહીં

તેથી આપણી પાસે આ સ્તરોમાં કેટલાક d ભ્રમણકક્ષાઓ વધુ સંખ્યામાં d ઈલેક્ટ્રોન હોઈ શકે છે

આપણે જાણીએ છીએ કે પ્રારંભિક બિંદુ આપણી પાસે છ ઈલેક્ટ્રોન છે શું ત્યાં છે

તેથી આપણે

વિનિમય ઊર્જા માટે યોગદાનમાં અનુરૂપતાને પણ ધ્યાનમાં લઈએ છીએ જેથી ઊર્જાનું વિનિમય થાય છે

તેથી જ પ્રથમ આયનીકરણ એન્ટાલ્પી માટે આપણે જે વલણ મેળવી રહ્યા છીએ તે સાચું નથી અને

તે કેટલીકવાર તે નદી છે અને ઘણી વખત અનુગામી દૂર કરવા માટે સાચું છે.

ઈલેક્ટ્રોન તેથી

આ અનુગામી ઈલેક્ટ્રોન માટે દૂર કરવામાં આવે છે અને વલણ અલગ હશે

અને તે ઉલટા પણ છે

તેથી આપણે ત્યાં શું જોઈએ છીએ.

જો આપણે ત્યાંથી આગળ વધીએ તો તેનો અર્થ એ છે કે

એકવાર આપણને આ ઈલેક્ટ્રોન દૂર થઈ જાય પછી જે પ્રાપ્ત થશે તે કેટલીક

ઓક્સિડેશન સ્થિતિઓ મેળવશે પછી ભલે તે વાયુયુક્ત સ્થિતિમાં હોય કે આહ અનુરૂપ દ્રાવણ

સ્થિતિમાં હોય અથવા એકવા સ્થિતિમાં હોય જેથી ઓક્સિડેશન કેવી રીતે થાય છે અમને તે ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ મળે છે તેથી

આ ચોક્કસ રીતે સંબંધિત જૂથના સભ્ય સાથે સંબંધિત છે અને તે જૂથના સભ્યો ત્યાં છે અને

જૂથ સ્તર પર આધાર રાખે છે કે શું આ ચોક્કસ જૂથ સ્તર છે કે કેમ તે આપણે સામયિક કોષ્ટકમાંથી જાણીએ છીએ

અને આ અનુરૂપ જૂથ નંબર છે જેથી આ બધા વસ્તુઓ જેનો અર્થ થાય છે ક્રોમિયમ

મોલિબ્ડેનમ ટંગસ્ટન જેમ કે આપણા નિકલ પેલેડિયમ અને પ્લેટિનમ

તેથી આપણને આ બધી વસ્તુઓ મળે છે

જેનો અર્થ થાય છે આ બધી વસ્તુઓ માટેના જૂથ નંબરો અને ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ જેથી અમે તેમને કંઈક

અસાધન કરી શકીએ કારણ કે જૂથ ઓક્સિડેશન જણાવે છે જેનો અર્થ થાય છે સર્વોચ્ચ સંભવિત ઓક્સિડેશન જણાવે છે

કે શું આપણે તે હાંસલ કરવામાં સક્ષમ છીએ કે નહીં કે આપણે તેને શોધી શકીએ છીએ તેનો

અર્થ હેક્સાવ એલેન્ટ ક્રોમિયમ રચના જેથી આપણે 3d શૂન્ય પ્રણાલીને જન્મ આપતા તમામ ઈલેક્ટ્રોનને દૂર કરવા સુધી જઈ શકીએ

જેથી તે અહીં જોશે કે

જે અનુરૂપ ઓક્સિડેશન સ્થિતિઓ સાથે પણ સંબંધિત છે માત્ર આપણે આ બધી બાબતોની એકસાથે ચર્ચા પણ કરી

રહ્યા છીએ જેથી જોઈને સંબંધિત ધાતુના પરમાણુઓ આ ચોક્કસ કોષ્ટક તમારી

crt પુસ્તકમાં પણ છે અને તે તે પુસ્તકમાંથી પણ લેવામાં આવ્યું છે કારણ કે તે પુસ્તકમાંથી ચર્ચા કરવી વધુ સરળ છે

જો તમે તે વિશિષ્ટ પુસ્તક ખોલો છો તો તમે વિચારી શકો છો કે અમે

આ માટે અહીં શું વાત કરી રહ્યા છીએ માત્ર ચોક્કસ પ્રકારનું કોષ્ટક જેથી આપણે અહીં છીએ તેથી

બોલ્ડમાં જે લખાયેલું છે તે વત્તા ત્રણ અને વત્તા છ છે એટલે કે આ બે વધુ સ્થિર ઓક્સિડેશન

સ્ટેટ્સ છે

તેથી જો આપણે ફક્ત ક્રોમિયમ માટે સરખાવીએ અને જો આપણે ફક્ત ક્રોમિયમને તેની સાથે જોઈએ

મોલિબ્ડેનમ ડાઉન અને ટંગસ્ટન વધુ નીચે કે આપણે જોઈએ છીએ કે જો આપણે

ત્યાંથી વધુ સંખ્યામાં ઈલેક્ટ્રોન દૂર કરીએ તો તેનો અર્થ એ કે વધુ સંખ્યામાં આયનીકરણ ઊર્જા

સામેલ છે પરંતુ આનું સ્ટેબિલાઇઝેશન આપણે કેવી રીતે હેક્સા

બેલેન્સ સ્ટેટ ક્રોમિયમમાં સિક્સ પ્લસ મોલિબ્ડેનમમાં અને સ્ટિક્સ પાસ અને ટંગસ્ટન સિક્સ પ્લસમાં ક્રોમિયમના સ્થિરીકરણની સરખામણી

કરી શકીએ છીએ,

તેથી આ બધા તમારા જૂથ ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ સાથે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે

તેથી જૂથ ઓક્સિડેશન

સ્ટેટ્સ છે.

મહત્તમ છે

તેથી શું આપણે તે ચોક્કસ જૂથ ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ

મેળવીએ છીએ જે મહત્તમ છે અને આપણે જોઈએ છીએ કે અનુરૂપ પ્રજાતિઓ જે આપણે મેળવી રહ્યા છીએ તેનો અર્થ એ છે કે આપણે પરમાણુ ચાર્જ અને મધ્ય

રેખાના તેના અનુરૂપ પ્રભાવથી બધા ઇલેક્ટ્રોન લઈ રહ્યા છીએ કેન્દ્ર હેક્સાવેલેન્ટ તરીકે રહેશે જેથી તે ઇલેક્ટ્રોન લોભી પણ હશે જેનો અર્થ થાય છે

કે તે ખૂબ જ અનુરૂપ હશે જેમાં ઇલેક્ટ્રોન લોભ છે અને તે મૂળભૂત રીતે ઘટાડશે

પરંતુ અનુરૂપ અન્યનું શું છે જેથી પ્રકૃતિ મૂળભૂત રીતે

તેથી આ એક કે જે

અનુરૂપ પ્રકૃતિ ઇલેક્ટ્રોન માટે જાય છે એ અનુરૂપ ઇલેક્ટ્રોન જે આપણે ત્યાંથી મેળવી રહ્યા છીએ

તે સંખ્યા ઓક્સિડેશનનો r જણાવે છે કે જેમ આપણે ખસેડીએ છીએ કે સ્કેન્ડિયમ માટે

તેમાં d સ્તરમાં એક ઇલેક્ટ્રોન છે

તેથી જો આપણે ચાર s બે અને ત્રણ d એક ઇલેક્ટ્રોન

માટે ત્રણેયને એકસાથે કાઢી નાખીએ તો આપણને ત્રિસંયોજક મળે છે

તેથી જ સ્કેન્ડિયમમાં માત્ર એક ઓક્સિડેશન સ્થિતિ છે જે ભલે આપણે

તેને વધુ સ્થિર કહીએ કે આહ એટલું સ્થિર નથી તે કોઈ વાંધો

નથી કારણ કે આપણે અન્ય ઓક્સિડેશન સ્થિતિ સાથે સરખાવવાની થોડી તકો મેળવી શકતા નથી તે જ રીતે

ઝીંક માટે સાચું છે અને જિંગના કિસ્સામાં તે છે.

બોલ્ડમાં લખાયેલું છે અને પથારીમાં લખાયેલું નથી

તેથી ઝીંક 2 પ્લસ તરીકે ઝિંક માટે અનુરૂપ ઓક્સિડેશન સ્થિતિની તુલનામાં ત્રિસંયોજક સ્થિતિમાં સ્કેન્ડિયમ એટલું સ્થિર નથી કારણ કે પરિસ્થિતિ ઝિંક 2 પ્લસ માટે પણ ઘણી સમાન છે જ્યાં

તમે ફક્ત બે ઇલેક્ટ્રોન દૂર કરી શકો છો કોષ માટેના કોષમાંથી અને

ત્રણ d દસ ઇલેક્ટ્રોનિક રૂપરેખાંકન અને ત્રણ d દસ ઇલેક્ટ્રોનિક રૂપરેખાંકન સાથે પાછળ છોડીને એ સ્થિર છે તેથી

આ બધા કેસો માટે જેમ કે આપણા મેંગેનીઝ જેવા કે આપણે જોયા છે તે $kmno_4$ માં પોટેશિયમ

મેંગેનેટ 7 અથવા પોટેશિયમ પરમેંગેનેટ ફરી આપણે તેના પરમાણુ ચાર્જના આકર્ષણના ગોળાના તમામ ઇલેક્ટ્રોનને દૂર કરી શકીએ છીએ

મેંગેનીઝ હેપ્ટા બેલેન્સ સ્ટેટ સુધી જઈ શકે છે

એટલે કે વત્તા સાત ઓક્સિડેશન સ્થિતિ અને મેંગેનીઝના કિસ્સામાં પણ આપણે ફક્ત લખો કે વત્તા

બે અને વત્તા સાત સ્થિર છે

તેથી જ્યારે તમે જોશો કે મેંગેનીઝ અને વિવિધ રેડોક્સ પ્રતિક્રિયાઓ

જો આપણે ફક્ત વિવિધ રેડોક્સ પ્રતિક્રિયાઓને ધ્યાનમાં લઈએ તો આ રેડોક્સ પ્રતિક્રિયાઓ માટે હવે આપણે

ધીમે ધીમે આયનીય પ્રતિક્રિયાઓ તરફ આગળ વધીએ છીએ જેથી આ રેડોક્સ પ્રતિક્રિયાઓ જો આપણે

દ્રાવણમાં k એમિનો 4 ના અનુરૂપ ગુણધર્મોની સરખામણી કરીએ તો ભલે આપણે તેની તુલના એસિડ માધ્યમમાં કરીએ

કે મૂળભૂત માધ્યમમાં અથવા તટસ્થ સ્થિતિમાં કરીએ તો જે પણ ઉકેલ આપણે સંભાળી રહ્યા છીએ તે

ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર પ્રતિક્રિયાઓ માટે મહત્વપૂર્ણ છે પરંતુ કારણ કે આ એક એવી પ્રજાતિ કે જ્યાં તમારું

મેંગેનીઝ હેપ્ટાવેલેન્ટ સ્ટેટમાં છે મેંગેનીઝ પ્લસ સેવન ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં છે

તેથી ચોક્કસપણે તે થશે

ઘટાડવું

તેથી તે મૂળભૂત રીતે માત્ર આગળ વધશે માટે તે કેન્દ્રમાં ઘટાડો

થશે અને તે માત્ર આહ અનુરૂપ ઇલેક્ટ્રોન સ્વીકારશે

તેથી આ એક લાક્ષણિક ઓક્સિડાઇઝિંગ એજન્ટ છે

તેથી રેડોક્સ ટાઇટ્રેશન માટે પર્મનોમેટ્રી પણ આપણે આમાં જોઈ છે.

રેડોક્સ ટાઇટ્રેશન અમે

આ મેંગેનીઝનો ઉપયોગ મેંગેનીઝ સાત તરીકે કરીએ છીએ

તેથી તેમાં અનુરૂપ વસ્તુ છે કે જ્યાં તમે ઘટાડો શકો છો

જેથી તે આ બધી ઓક્સિડેશન સ્થિતિઓ માટે ઘટાડો શકે છે જેથી હમણાં જ અમે જોયું છે કે તમારી પાસે

વત્તા સાતથી વત્તા બે સુધીની ઓક્સિડેશન સ્થિતિ હોઈ શકે છે જેથી આ વત્તા સાત છે

તેથી વત્તા સાત

તે વત્તા છ વત્તા પાંચ વત્તા ચાર બે વત્તા 2 પર જઈ શકે છે

તેથી જ્યારે તમે તેને ઘટાડશો

ત્યારે આ ચોક્કસ માધ્યમમાં એસિડિક માધ્યમમાં મેંગેનીઝ જ્યારે તમારી પાસે h વત્તા પુષ્કળ h પ્લસ હોય ત્યારે તેનો અર્થ એ છે કે આ પ્રજાતિઓ જે એકવા પ્રજાતિઓને અનુરૂપ છે અને જો આપણી પાસે પાણીના તમામ પરમાણુઓ હોય અને સૌથી સામાન્ય હોય તો આ મેંગેનીઝ કેન્દ્ર સાથે બંધાયેલા છ પાણીના પરમાણુઓ છે જ્યારે આપણે તેને પાણીમાં જલીય માધ્યમમાં કરીએ છીએ માધ્યમ જેથી આ બંધન એ એસિડિક માધ્યમમાં જ આ પાણીના અણુઓને સખાય કરી શકે છે

તેથી જ આ ચોક્કસ પ્રજાતિ હાજર છે એટલે કે

મેંગેનીઝ માટે વત્તા બે ઓક્સિડેશન સ્થિતિ એસિડિક માધ્યમમાં સ્થિર છે પરંતુ તટસ્થ

સ્થિતિમાં અથવા તે પહેલાં મૂળભૂત માધ્યમમાં મોટી માત્રામાં h પ્લસ અથવા પુષ્કળ h પ્લસની ગેરહાજરીમાં

આપણી પાસે જે હશે તેમાં h₂o હશે અથવા h₂o નું સ્વ-વિયોજન પણ

ક્યારેક હાઇડ્રોક્સાઇડ આપી શકે છે અને કારણ કે આપણે બધા જાણીએ છીએ કે જ્યારે આપણી પાસે પાણી હોય ત્યારે આપણી પાસે

h પ્લસ અને ઓહ માઇનસ બંને હોય છે

તેથી જ્યારે મેંગેનીઝ ધીમે ધીમે ઘટતું હોય છે અને

એક તબક્કે વત્તા 4 ઓક્સિડેશન સ્થિતિ કહે છે જેથી જ્યારે તે વત્તા 4 ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં હોય ત્યારે

2 પ્લસ 2 સુધી પહોંચવા માટે વધુ ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર થઈ શકે છે પરંતુ અમે તે ચોક્કસ કેન્દ્રને ઘટાડી રહ્યા છીએ

જેનો અર્થ થાય છે અને મેંગેનીઝ સ્ટેપવાઈઝ રીતે છે જેથી એક ઇલેક્ટ્રોન બે વત્તા છ બીજા

ઇલેક્ટ્રોનને વત્તા પાંચ અને ત્રીજા ઇલેક્ટ્રોનને વત્તા ચાર પર મૂકે છે

તેથી એકવાર વત્તા ચાર બને છે

એટલે કે p1 માં મેંગેનીઝ અમને ચાર ઓક્સિડેશન સ્થિતિનો અર્થ છે કે ત્યાં ટેટ્રાવેલેન્ટ મેંગેનીઝ છે

અને સિસ્ટમમાં હાઇડ્રોક્સાઇડ આયનોની સંખ્યા વધુ છે અને આ બધી વસ્તુઓ

તેથી તરત જ શું

અમને લાગે છે કે પ્રજાતિઓ ધીમે ધીમે આ હાઇડ્રોક્સાઇડ આયનોને આકર્ષિત કરશે કારણ કે

આ હકારાત્મક રીતે યાજ્ઞ થયેલ છે અને પોઝિટિવ યાજ્ઞ નથી તેટલું

એટલે કે હેપ્ટાવેલેન્ટ મેંગેનીઝ માટે સાત વત્તા

તેથી આ ચોક્કસ એસેમ્બલી પણ

ત્યાં એકત્ર કરવાનો પ્રયાસ કરશે અને જો મૂળભૂત રીતે તેમાં કેટલીક પ્રજાતિઓ છે જેનો અર્થ થાય છે મેંગેનીઝ

ચાર હાઇડ્રોક્સાઇડ એટલે કે એમએન આ આપણે ખૂબ જ ઝડપથી અથવા ખૂબ જ સરળતાથી લખી શકીએ છીએ પરંતુ

આ ચોક્કસ પ્રજાતિ સંબંધિત તેના અસ્તિત્વ માટે તેની દ્રાવ્યતા અને આ બધી વસ્તુઓ

તેથી જો તે

ત્યાં ન હોય તો તેનો અર્થ એ છે કે ટેટ્રાવેલેન્ટ સ્ટેટમાં હાઇડ્રેટેડ હાઇડ્રોક્સાઇડ

તેથી તે જ

રીતે તે જ રીતે તરત જ તે તમને આ ચોક્કસ પ્રજાતિ ન આપવા માટે જઈ

શકે છે કારણ કે તમે આ હો માઇનસથી વધુ ડિપોટોનેશન કરી શકો છો.

અમારી પાસે અગાઉ

જે છે તે આપણા હાથમાં પાણીના અણુઓ છે જે તમને હો મેળવી રહ્યા છે અથવા આપી રહ્યા છે એક પ્રોટોનને દૂર કરવા માટે માઇનસ

અને બીજા પ્રોટોનને દૂર કરવાથી તમને ઓ બે માઇનસ મળશે

જેથી એક સમયે જો તમે હાઇડ્રોક્સાઇડ બે મેંગેનીઝ ફોર્સ

સેન્ટર ટેટ્રાવેલેન્ટ મેંગેનીઝ સેન્ટરને બાંધ્યું હોય અને આ ઓહ બોન્ડ આ ઓહ બોન્ડ

કારણ કે આ મેંગેનીઝ બંધાયેલ છે આ વિશિષ્ટ ટેટ્રાવેલેન્ટ મેંગેનીઝ માટે

આ એકલા ઇલેક્ટ્રોન દ્વારા હાઇડ્રોક્સાઇડ આયન પર એકલા ઇલેક્ટ્રોનની

વધુ સંખ્યામાં ઇલેક્ટ્રોન હોય છે જેથી તે જેટલી વધુ સંખ્યામાં ઇલેક્ટ્રોન જોડી ધરાવે છે

તેથી તે મૂળભૂત રીતે આ ઇલેક્ટ્રોન ઘનતાને વધુ આકર્ષિત કરશે

કારણ કે તે પહેલાથી જ મેંગેનીઝ છે વત્તા બે ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં તે ટેટ્રાવેલેન્ટ

ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં છે

તેથી તે મૂળભૂત રીતે તે ચોક્કસ સાઇટ તરફ ખેંચે છે

તેથી આ

ઇલેક્ટ્રોન ઘનતાને મેંગેનીઝ કેન્દ્ર તરફ ખેંચવાથી કેટલાક અનોખા

અવલોકનનો જન્મ થશે જે આના માટે તમારું પીક છે સેકન્ડ પ્રોટોન એટલે કે આનો pka નીચે જઈ રહ્યો છે અને

આ એકલી જોડી જે આ ખાસ બોન્ડ રાખવા માટે જવાબદાર છે આ

ચોક્કસ બોન્ડનો g આ o તરફ આગળ વધી રહ્યો છે

તેથી તમારી પાસે તક છે જેથી pk ઘટી રહ્યો છે

અને તમારો આ h અહીંથી h વત્તા તરીકે દૂર કરવામાં આવશે અને o ત્યાં o_2 ઓછા તરીકે રહેશે તેથી આ

યોક્કસ પરિસ્થિતિ છે જે અહીં પણ ઊભી થઈ રહી છે.

મેંગેનીઝનું બંધાયેલ સ્વરૂપ જો આપણે વિચારતા હોઈએ

કે સૈદ્ધાંતિક રીતે શક્ય પ્રજાતિઓ હાઇડ્રોક્સાઇડમાં મેંગેનીઝ એક ફોર છે જે

માત્ર ભૌતિક રીતે અવલોકનક્ષમ નથી કે ત્યાંથી તરત જ સમાન ઓક્સિડેશન

સ્થિતિમાં મેંગેનીઝને mnO_2 તરીકે દૂર કરવામાં આવશે કારણ કે તેમાં ઓછી માત્રા છે પ્રોટોન કારણ કે

તે એસિડિક માધ્યમ નથી તે આલ્કલાઇન માધ્યમ છે અથવા તટસ્થ માધ્યમ છે

તેથી પ્રોટોન ત્યાં નથી તેથી

અમે આ ઓક્સાઇડ્સને પ્રોટોનેટ કરવાની ફરજ પાડી રહ્યા નથી જે મેંગેનીઝ કેન્દ્ર સાથે બંધાયેલા છે

અને મેંગેનીઝ ઓક્સિજન બોન્ડ હવે ખૂબ જ મજબૂત છે.

અને અમે પાછળ છોડી રહ્યા છીએ

આ મેંગેનીઝ ડાયોક્સાઇડના અનુરૂપ વિભાજન સાથે અથવા મેંગેનીઝનો વરસાદ ત્યાં છે એટલે

કે તેમાંથી મેંગેનીઝ ડાયોક્સાઇડ અવક્ષેપિત થશે યોક્કસ માધ્યમ

તેથી આપણે જોઈએ છીએ કે એક યોક્કસ

રેડોક્સ પ્રતિક્રિયા કે જેના વિશે આપણે વાત કરીશું કે સ્થિતિ એસિડિક છે કે મૂળભૂત છે,

આપણે મેળવીશું કે આપણે ફક્ત એક તબક્કે અમે મેંગેનીઝના આ યોક્કસ ઘટેલા

સ્વરૂપને દ્વિભાષી સ્થિતિમાં સ્થિર કરીશું.

અન્ય કિસ્સામાં આપણે

ફક્ત મેંગેનીઝ ડાયોક્સાઇડની ટેટ્રાવેલન્ટ અવસ્થા પર જ રહીએ જેથી આપણે જોઈ શકીએ છીએ કે આ

આપણા આયર્ન આયર્ન જેવા અન્ય તમામ કિસ્સાઓ માટે પણ સાચું છે, આપણે બધા જાણીએ છીએ કે બે ઓક્સિડેશન બે પ્લસ અને

ત્રણ વત્તા ફેરસ સ્ટેટ અને ફેરિક સ્ટેટ દર્શાવે છે.

આપણી પાસે હંમેશા ખનિજ સ્થિતિમાં પણ હોય છે

પ્રકૃતિ પણ આપણને આ વિશિષ્ટ સ્વરૂપ આપે છે .

આહ અનુરૂપ હેમેટાઇટ અને મેગ્નેટાઇટ્સ

તેથી આ ઓક્સાઇડ અથવા ક્લાઓ કોબાલ્ટ માટે પણ પ્લસ ટુ અને પ્લસ થ્રી માટે સમાન રીતે હોય છે,

તેથી આપણે જોઈએ છીએ કે આમાંના મોટાભાગના કિસ્સાઓ થી શરૂ થાય છે .

મેંગેનીઝ થી નિકલ થી ઝીંક સુધી આપણી

પાસે સ્થિરતા છે જે બોલ્ડમાં લખેલ છે જેથી તે બધા સંયોજિત અવસ્થામાં હોય છે તેથી

આ ખાસ કરીને જે માટે પણ સાચું છે n કોપર કોપર પણ દ્વિભાષી સ્થિતિમાં છે

પરંતુ કોપરને કોપર વન વત્તામાં પણ ઘટાડી શકાય છે જે આપણે q વત્તા ઓક્સાઇડ u ટુ ઓ પણ જાણીએ છીએ તેથી

આ મૂળભૂત રીતે કંઈક માટે જાય છે જ્યાં આપણે જોઈએ છીએ કે જે તત્વો સૌથી વધુ સંખ્યામાં

ઓક્સિડેશન આપે છે શ્રેણીની મધ્યમાં અથવા તેની નજીકની સ્થિતિ શા માટે થાય છે કે શા માટે આ યોક્કસ વિસ્તાર જેનો

અર્થ ક્રોમિયમથી આયર્ન થાય છે

તેથી ક્રોમિયમથી આયર્ન પાસે વધુ સંખ્યામાં વેરિયેબલ ઓક્સિડેશન

સ્ટેટ્સ છે

તેથી જે સંક્રમણ ધાતુઓની અનુરૂપ મિલકત માટે ખૂબ જ સાચું છે

કે તેઓ યલ ધરાવે છે ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ જેથી વેરિયેબલ ઓક્સિડેશન

એ મોટી સંખ્યામાં ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સની દ્રષ્ટિએ જણાવે છે જે આપણા ક્રોમિયમ મોલિબ્ડેનમ અને આયર્ન સાથે યોગ્ય રીતે બંધબેસતા

હોય છે જે તે યોક્કસ શ્રેણીની મધ્યની નજીક હોય છે

તેથી જ તેઓ

આ બધી વિવિધ ઓક્સિડેશન સ્થિતિઓ આપે છે

તેથી જેમ આપણે

અણુ અવસ્થા અથવા વાયુયુક્ત અણુ અવસ્થા માટે ઇલેક્ટ્રોન સ્થાનાંતરણ માટે આગળ વધીએ છીએ તેમ આપણે અનુરૂપ ઇલેકશન વિશે

પણ વાત કરી શકીએ છીએ

ટ્રોપોઝિટિવિટી એટલે કે જ્યારે આપણે અનુરૂપ વધતી જતી આયનીકરણ ઊર્જા તરફ આગળ વધીએ છીએ ત્યારે

જેમ જેમ આપણે આયનીકરણ ઊર્જાને વધારવા માટે આગળ વધીએ છીએ ત્યારે ઇલેક્ટ્રો પોઝિટિવ કેરેક્ટરમાં ઘટાડો જોવા મળે છે

કારણ કે ક્ષાર અને આલ્કલાઇન ધાતુના અણુઓ જેમ કે સોડિયમ અને

પોટેશિયમ માટે એનાલજેસિયન એન્યાલ્પી ખૂબ જ ઓછી હોય છે.

કે તેઓ ઇલેક્ટ્રોપોઝિટિવ ધાતુઓ છે

તેથી આપણે જોઈએ છીએ
કે આનું શું છે

તેથી જ જેમ જેમ આપણે નીચે જઈએ છીએ તેનો અર્થ એ છે કે બીજી
આયનાઇઝેશન એન્ટાલ્પી અને ત્રીજી આયનાઇઝેશન એન્ટાલ્પીને ધ્યાનમાં લેવા માટે આપણે જોઈએ છીએ કે આ
કોમિયમ મેળવવામાં આવશે જ્યારે આપણે કોમેટસમાં તેમજ ડાયકોમેટસમાં આ કોમિયમ કેન્દ્રો માટેના લાક્ષણિક ઉદાહરણો માટે જાઓ
કે જેઓ ખૂબ જ ઓક્સિડાઇઝિંગ છે અને અમે
કેટલાક રીડક્ટન્ટ્સના રેડોક્સ ટાઇટ્રેશન ટાઇટ્રામેટ્રિક વિશ્લેષણ માટે ઉપયોગ કરીએ છીએ, પરંતુ આ મોલિબ્ડેનમ અને ટંગસ્ટનનું શું
કારણ કે તેમના મોટા કદને કારણે આપણે જોઈએ છીએ કે આ ખૂબ જ છે.

ઘણી સ્થિર અને આ
વસ્તુઓની સ્થિરતા ત્યાં હશે કે આ લા ter એલિમેન્ટ્સ તેઓ એલિમેન્ટલ સ્ટેટમાંથી પણ છે જે
આપણે જાણીએ છીએ કે ઉમદા ધાતુના અણુઓ અથવા સિક્કા ધાતુના અણુઓ તે ભારે ધાતુના
પરમાણુઓ છે, તે જ રીતે આયનીય અવસ્થામાં પણ છે જેથી આ આયનીય તત્વો જે
પાછલા ભાગમાં છે તે પણ મૂળભૂત રીતે

તેથી તેઓ પ્રતિક્રિયાશીલતા
પેટર્ન અથવા કોમિયમ સિક્કા માટે રેડોક્સ સંભવિત મૂલ્યની દ્રષ્ટિએ એટલા પ્રતિક્રિયાશીલ નથી કારણ કે કોમિયમ છ
છે તમે જાણો છો કે કોમિયમ છ એ સ્થિર ઓક્સિડેશન સ્થિતિ છે અને
જ્યારે તમે આ ત્રિસંગ્રહ અને વચ્ચે સમાધાન કરો છો ત્યારે કોમિયમ ત્રણ છે હેક્સાવેલેન્ટ સ્ટેટ આપણે કોમિયમ માટે અનુરૂપ $e \ 0$
જાણીએ છીએ

તેથી જો આપણે કોઈ એવી વસ્તુ વિશે વિચારી રહ્યા છીએ જ્યાં આપણી પાસે મોલીબ્ડેનમ તેમજ જીલ્ડના તાણ
માટે ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફરની સંભવિતતાનું અનુરૂપ $e \ 0$ મૂલ્ય
છે જે સમજવા માટે પણ ખૂબ જ સરળ છે કે અમે ચર્ચા કરીશું.

અમારા આગલા પ્રકરણમાં વિગતમાં
જ્યાં આપણે અનુરૂપ સંકલન સંયોજનો વિશે વાત કરીએ છીએ પરંતુ ઉદાહરણ જે આપણે ખૂબ સરળ રીતે લઈ શકીએ
છીએ હમણાં જ આપણે મેંગેનીઝ માટે ચર્ચા કરી છે કે જો આપણે
દ્વિભાષી અવસ્થામાં મેંગેનીઝની તુલનામાં ટેટ્રાવેલેન્ટ સ્ટેટમાં મેંગેનીઝના કેટલાક સ્થિરીકરણ માટે જઈએ તો
એનો અર્થ એ થાય કે આ મેંગેનીઝ મેંગેનીઝ 2 વત્તા છે

તેથી આ મેંગેનીઝમાં મેંગેનીઝ
2 પ્લસ છે જે એસિડમાં સ્થિર છે

તેથી એસિડિક માધ્યમમાં આ $mn \ 2$ પ્લસ સ્થિર છે પણ
આ mno_2 મૂળભૂત અથવા તટસ્થ સ્થિતિમાં મૂળભૂત અથવા તટસ્થ માધ્યમમાં સ્થિર છે તેથી
આપણે શું જોશું કે જો આપણે ફક્ત આ બેની સરખામણી કરીએ તો એનો અર્થ થાય છે બાય વેલેન્સ સ્ટેટ અને ટેટ્રાવેલેન્ટ
રાજ્ય અને અમારા અગાઉના વર્ગમાં શું? આપણે ક્યાંક ટિપ્પણી કરી છે કે
આની સ્થિરતા એટલે કે આની સ્થિરતા સખત આયનોની ઉચ્ચ ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં થઈ શકે છે
જેથી o_2 ઓછાને આપણે આપણા ફ્લોરાઇડ ક્લોરાઇડની જેમ કઠણ આયન તરીકે વર્ગીકૃત કર્યું છે પરંતુ o નો ચાર્જ o બે છે.

ચાર્જ તરીકે માર્શનસ ચાર્જની વધુ
રકમ અને કદ પણ ઓછી છે જે અન્ય પ્રજાતિઓ કરતા વધુ સખત છે જે
ફ્લોરાઇડ ક્લોરાઇડ બ્રોમાઇડ જેવી નકારાત્મક છે અને આયોડાઇડ જેથી આ ચોક્કસ કે જેને
સ્થિર કરી શકાય જેથી કઠણ આયનો ઉચ્ચ ઓક્સિડેશન સ્થિતિને સ્થિર કરી શકે તે
ઓક્સિડેશન સ્થિતિની દ્રષ્ટિએ આપણે જેની તુલના કરીએ છીએ તે મેંગેનીઝની આપણી દ્વિભાષી સ્થિતિ સાથે કરીએ છીએ
તેથી આ o નું બંધન એટલે o બે ઓછા આ ચોક્કસ મેંગેનીઝને
વત્તા ચાર ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં સ્થિર કરશે જે આ ચોક્કસ મેંગેનીઝને સ્થિર કરવા માટે ઉપલબ્ધ નથી
કારણ કે માત્ર મેંગેનીઝ ચાર વત્તા માંથી ઘટાડા વત્તા એક ઇલેક્ટ્રોનથી મેંગેનીઝ
ત્રણ વત્તા બે મેંગેનીઝ ટુ પ્લસ ખૂબ જ ઝડપથી થાય છે.

પ્લસ એસિડિક સ્થિતિમાં તેથી

જો તમારી પાસે આના જેવી કેટલીક ક્રિયાપ્રતિક્રિયા હોય તો પણ આને બાંધી શકાતું નથી જે અમે હમણાં જ તમને બતાવ્યું છે કે જો
તમારી પાસે એક અલગ $mnoh$ બોન્ડ છે જે અમારા આહ કોઓર્ડિનેશન કમ્પાઉન્ડ વર્ગોમાં ફરીથી વિગતવાર ચર્ચા કરશે.

તેથી આ ત્યાં છે અને જો આપણે જોએ કે માધ્યમ એસિડિક છે તો તમે
અનુરૂપ પ્રોટ માટે જઈ શકો છો ઓનેશન એ આ ચોક્કસ પ્રજાતિ નથી કે

ઇલેક્ટ્રોનની આ એકલી જોડી સાથે હાઇડ્રોક્સાઇડ આયન આ મેંગેનીઝ સાથે બંધનકર્તા છે જેથી ઇલેક્ટ્રોનની એકલી જોડી h પ્લસને બાંધવા માટે હજી પણ ઉપલબ્ધ છે તો શું થાય છે તો પછી જો આ એકલા ઇલેક્ટ્રોન આ h ને બાંધવા માટે ઉપલબ્ધ હોય તો વત્તા

તેથી એસિડિક સ્થિતિમાં આ મેંગેનીઝ

mno પાછા mnoh 2 હશે એટલે કે પાણીના પરમાણુ જેથી પાણીના પરમાણુ જેમ કે તે મેંગેનીઝ બે એક તરફ ઉછળ્યા

તેથી તેની પાસે ઉચ્ચ ઓક્સિડેશન સ્થિતિને સ્થિર કરવાની કોઈ વધારાની શક્તિ નથી તેથી

આ ચાર છે આ ચાર છે આ ફક્ત દૂર કરશે ટેટ્રાવેલેન્ટ અવસ્થામાં મેંગેનીઝને સ્થિર કરવા માટે તેની પાસે કોઈ વધારાની સ્થિરીકરણ શક્તિ નથી

જેથી આ પાણીના પરમાણુ ત્યાંથી દૂર થઈ જશે

અને આપણને મેંગેનીઝ 2 વત્તા મળે છે જે આપણે અહીં ક્રમિક ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર દ્વારા લખી રહ્યા

છીએ હવે બે ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર દ્વારા એક પ્રજાતિ છે જે ખૂબ જ સ્થિર છે જેનો અર્થ છે કે

એસિડિક સ્થિતિમાં મેંગેનીઝ બે વત્તા છે

તેથી આપણે જોઈએ છીએ કે જે વસ્તુ આપણે વ્યાખ્યાયિત કરી છે અગાઉ

કે ઓક્સાઇડ દ્વારા આ મેંગેનીઝનું સ્થિરીકરણ શક્ય છે

તેથી જ્યારે આપણે હમણાં જ છીએ ત્યારે

હેક્સાવેલેન્ટ સ્થિતિમાં મોલીબ્ડેનમ અને

હેક્સા વેલેન્સ સ્થિતિમાં ટેંગસ્ટન ક્રોમિયમની સરખામણી જોઈ રહ્યા છીએ

તેથી આ ત્રણેય અને આ બે ક્રોમિયમની સરખામણીમાં વધુ સ્થિર છે

તેથી અમે તમારા ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફરના સ્થિરીકરણ સાથે મૂંઝવણમાં ન આવવું જોઈએ

આ ક્રોમિયમ ખૂબ જ ઓક્સિડાઇઝિંગ છે કે

જ્યારે અમે સંબંધિત સ્ટાન્ડર્ડ ઇલેક્ટ્રોડ સંભવિત અથવા

મેંગેનીઝમાંથી ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફરની સંભવિતતા વિશે વાત કરીશું ત્યારે મેંગેનીઝ શૂન્ય અથવા અન્ય કોઈપણ નીચી ઓક્સિડેશન સ્થિતિ

તેથી આ માટે શૂન્ય વધારે છે પરંતુ આ બે કેસ માટે 0 નીચું છે પરંતુ સ્થિરીકરણ

કંઈક અલગ છે

તેથી સ્થિરીકરણ એટલે કે ઉચ્ચ ઓક્સિડેશન સ્થિતિઓ

તે ચોક્કસ જૂથના ઉચ્ચ સભ્ય માટે એકસાથે સ્થિર થાય છે જે રીતે આપણે અગાઉ શ્રેણીની ચર્ચા કરી છે.

આયર્ન રુથેનિયમ અને ઓસ્મિયમ અને કયા વિવિધ ઓક્સાઇડ છે જે b કરી શકે છે

તે માટે સ્થિર છે જેથી આ ચોક્કસ પરંતુ અમે જે અસર અહીં સમજાવવાનો પ્રયાસ કરી રહ્યા છીએ તે એ છે કે

આ o 2 ઓછાની અસર

તેથી એકવાર તમે જોશો કે આ ચોક્કસ પ્રજાતિમાં

આ મોલિબ્ડેનમના સ્થિરીકરણમાં આપણને શું મળશે.

હેક્સા વેલેન્સ સ્ટેટ અને ટેંગસ્ટન

હેક્સાવેલેન્ટ અવસ્થામાં અને જો આપણે આપણી બધી પ્રતિક્રિયાઓ પાણીના માધ્યમમાં જલીય માધ્યમમાં કરીએ છીએ અથવા અમુક

મિશ્ર દ્રાવક માધ્યમ અથવા પાણીના આલ્કોહોલ માધ્યમમાં કરીએ છીએ તો આપણે શું જોઈએ છીએ કે આ વિશિષ્ટ એક સમાન

વસ્તુ છે જે આપણે જોઈએ છીએ હવે અમે ચર્ચા કરી રહ્યા છીએ કે અમે પાણીના પરમાણુના સંકલનથી જે ચોક્કસ પ્રકારના બોન્ડ પર ધ્યાન કેન્દ્રિત કરી રહ્યા છીએ તે

પણ કારણ કે મો

બોન્ડ છે ત્યાં મો બોન્ડ હંમેશા હોય છે જો તમારી પાસે પાણીના અણુઓ હોય તો અમે બધા આ બધાની વિગતવાર ચર્ચા કરીએ છીએ

ફરીથી કે જો તમારી પાસે અમારા નિકલ ક્વોરાઇડ અથવા કોપર

ક્વોરાઇડ જેવી લાક્ષણિક મેટલ સોર્ટ હોય તો અમે તેને પાણીમાં ઓગાળીએ છીએ અને તરત જ સંબંધિત ઇકો પ્રજાતિઓ

દ્રાવણમાં એકવા પ્રજાતિઓ રચાઈ રહી છે અને આ તમામ એકવા પ્રજાતિઓ શા માટે રચના કરી રહી છે તેઓ

અનુરૂપ સંકલન બોન્ડ બનાવી રહ્યા છે અને તે સંકલન બોન્ડ શા માટે તેઓ રચી રહ્યા છે

કારણ કે તમારી પાસે એક વિશિષ્ટ અથવા ચોક્કસ માળખું છે ચોક્કસ ગોઠવણ માટે ચોક્કસ ભૂમિતિ

જ્યાં તમે એમ અને ઓ બોન્ડ છે

તેથી મો બોન્ડ છે .

આ ચોક્કસ પરિસ્થિતિમાં આપણે

હમણાં જ અહીં જોયું છે તેનો અર્થ એ છે કે મોનોહ એટલે કે ધાતુ છે તે ક્રોમિયમ હોઈ શકે છે

તે મોલીબ્ડેનમ હોઈ શકે છે તે ટંગસ્ટન હોઈ શકે છે

તેથી હાઈડ્રોક્સાઇડ માટે પણ તમારી પાસે મો બોન્ડ છે અને ઓક્સાઇડ માટે પણ તમારી પાસે મો બોન્ડ હોય છે પરંતુ પ્રકૃતિ હંમેશા અલગ હોય છે જેથી આ યોક્કસ સૌથી લાંબો હોય છે કારણ કે તમારી પાસે આ પાણી છે તેથી તટસ્થ

પ્રજાતિઓ સામાન્ય રીતે તટસ્થ હોય છે કોઈ ચાર્જથી ફાયદો નથી માત્ર એકલ જોડી મેટલ સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરે છે કેન્દ્ર અને દેખીતી રીતે મેટલ ચાર્જ પણ મહત્વની ભૂમિકા ભજવે છે તે યોક્કસ કેન્દ્ર w થી એકલા જોડીને આકર્ષવા માટે કેટલું સારું છે એટર પરમાણુ કારણ કે આ પાણીના અણુઓ ધ્રુવીકરણ થઈ રહ્યા છે કારણ કે ધ્રુવીકરણ છે તેથી એક

સહસંયોજક પરમાણુ છે આ પાણીના પરમાણુઓ સામાન્ય રીતે સહસંયોજક અણુઓ છે પરંતુ ત્યાં ચાર્જ વિભાજન હશે

તેથી અનુમાનિત રીતે તમે શરૂઆતમાં ડેલ્ટા ડેલ્ટા માઈનસ ચાર્જ અલગ કરી શકો છો પ્લસ અને ડેલ્ટા પ્લસ ચાર્જનું વિભાજન પરંતુ અંતે શું આપણે ઓક્સાઇડ રચના માટે સંપૂર્ણ ચાર્જ વિભાજન જોઈ શકીએ છીએ અને આ h પ્લસ h પ્લસ તરીકે બાકી રહેશે અને o $o2$ ઓછા માટે જશે

તેથી ચાર્જનો ફાયદો ત્યાં રહેશે

અને તે ચાર્જને કારણે લાભ જ્યારે આ મોહ 2 થી મોહ સુધી જતું હોય ત્યારે આ સૌથી ટૂંકું ખૂબ જ સરળ તર્ક હશે જે તમારી પાસે હોઈ શકે છે તમે પોતે પણ તે યોક્કસ તર્ક સ્થાપિત કરી શકો છો અથવા તમે સંતુષ્ટ છો તે વિચારો તમે તમારી જાતને પણ સંતુષ્ટ કરી શકો છો તે mo બોન્ડ અંતર ઘટી રહ્યા છે

તેથી આ મો બોન્ડ અંતરમાં ઘટાડો તમને કંઈક કહેશે

કે તમારી પાસે ઇલેક્ટ્રોનની અન્ય એકલ જોડી હોઈ શકે છે અને તે નથી કે આ યોક્કસ સ્થિતિ અથવા પરિસ્થિતિ આપણા મોનોન્યુક્લિયર એન્ટિટી જેવી જ છે જે

પરમાણુ દ્વારા હોઈ શકે છે તે ત્રિન્યુક્લિયર હોઈ શકે છે અથવા તે અનુરૂપ પોલિન્યુક્લિયર પ્રકારની વસ્તુ હોઈ શકે છે જે રીતે આપણે મેળવીએ છીએ તેનો અર્થ એ છે કે ઓક્સાઇડ શું છે શું આ $mno2$ વિશે વાત કરી રહ્યા છીએ તે આપણે બધા જાણીએ છીએ કારણ

કે ધાતુ ધાતુવિજ્ઞાન માટે જાય છે અને ધાતુશાસ્ત્રના લોકો પણ

મૂળભૂત રીતે એક વિષય છે જે ધાતુશાસ્ત્રીઓ દ્વારા હાથ ધરવામાં આવે છે અને આ ધાતુશાસ્ત્રીઓ એવી રીતે વિચારી શકે છે કે તે જ ઓક્સાઇડ બોન્ડ રચનાને લઈ શકે છે.

સ્થળ અને આ આપણે બધા જાણીએ છીએ કે મેંગેનીઝ માટેનું ખનિજ અથવા અચસ્ક છે જે પાયરુલોસાઇટ છે

તેથી આપણે ટ્રાવણમાંથી શું મેળવીએ છીએ કારણ કે આ મેંગેનીઝ ટેટ્રા બેલેન્સ

સ્થિતિમાં છે જે સોલ્યુશનમાંથી આપણે kmn 4 ઉત્પન્ન કરી રહ્યા છીએ તે જ પ્રકારની વસ્તુ છે તેથી

પ્રકૃતિ જ્યારે પણ કુદરત સિસ્ટમમાં મેંગેનીઝ મેળવે છે ત્યારે પણ કરે છે જેથી તમે જોશો કે

આ મેંગેનીઝની એટલી અસામાન્ય ઓક્સિડેશન સ્થિતિ નથી જેથી પ્રકૃતિ તે મેંગેનીઝને સ્થિર કરી રહી છે

n પ્લસ ફોર ઓક્સિડેશન સ્થિતિ જેવી કે $fe3o4$ માટે ફેરિક સ્થિતિમાં આયર્ન ઓક્સિડેશન સ્થિતિનું સ્થિરીકરણ

તેથી આ એક પરંતુ આ એક મોનોન્યુક્લિયર એન્ટિટી નથી કે તમારી પાસે એક મેંગેનીઝ હોઈ શકે

અને બે ઓક્સાઇડ જૂથો તે મેંગેનીઝ કેન્દ્ર સાથે જોડાયેલા છે

તેથી એક પોલીન્યુક્લિયર

મેટ્રિક્સ પ્રકારની ગોઠવણી અને તમારી પાસે વધુ સંખ્યામાં બ્રિજિંગ જૂથો હોઈ શકે છે

તેથી આ ઓક્સિજન

તો આ ઓક્સાઇડ

તેથી આ ઓક્સાઇડ આપણી પાસે હોઈ શકે છે અને તે યોક્કસ ઓક્સાઇડ એવી વસ્તુને જન્મ આપી

શકે છે જ્યાં આપણે આ એકલા જોડીનું પ્રારંભિક શીયરિંગ હોઈ શકે છે.

આ

ધાતુનું કેન્દ્ર સમાન ધાતુનું કેન્દ્ર એક m એક છે અન્ય m બે પણ આપણી પાસે

m ત્રણ તરીકે બીજું હોઈ શકે છે

તેથી આ એન્ટિટી જે એ જાણવું ખૂબ જ રસપ્રદ છે કે

ત્રિન્યુક્લિયર સિસ્ટમ માટે આ વિશિષ્ટ એન્ટિટી છે તે જ કારણે છે

જે તમારો ઓક્સાઇડ માત્ર જેથી ઓક્સાઇડ ત્રણ ઘાતુના કેન્દ્રોને એકસાથે પકડી શકે છે તેથી જ મેટ્રિક્સનું નેટવર્કિંગ કરે છે જે અન્ય ઓક્સાઇડ ખનિજો માટે પણ શક્ય છે કારણ કે મોટી સંખ્યામાં ઓક્સાઇડ મિનિટ ઇરાલ્સ આપણી પાસે હોઈ શકે છે જેથી આ ઓક્સાઇડ એક સિંગલ મો બોન્ડ મેળવવાને બદલે તેથી ત્રણ મો બોન્ડ મેળવી રહ્યા છીએ, તેથી જો તમારી પાસે આ માટે અમુક અલગ મો બોન્ડ હોય તો તમે જાણો છો કે તે અનુરૂપ મો બોન્ડ અક્ષર સંપૂર્ણપણે અલગ છે.

તેથી જો આપણી પાસે ટર્મિનલ અને અલગ એમો બોન્ડ હોય તો તે ચોક્કસ મો બોન્ડને આપણે મો ડબલ બોન્ડ તરીકે ગણી શકીએ છીએ તેથી મો ડબલ બોન્ડ છે કારણ કે આ અંતર ખૂબ જ ટૂંકું છે અને બહુવિધ બોન્ડિંગ માટે સૌથી ટૂંકું પણ કારણ કે પાણી માટે તમે ડબલ બોન્ડ હાઈડ્રોક્સાઇડ ન હોઈ શકે પણ તમારી પાસે તરત જ ડબલ બોન્ડ ન હોઈ શકે પરંતુ ઓક્સાઇડ માટે અમારી પાસે ડબલ બોન્ડ હોઈ શકે છે કારણ કે તે ખૂબ જ કોમ્પેક્ટ ગોઠવણી છે અને મોટા ભાગના કિસ્સાઓમાં જ્યારે આપણે આમાંથી જઈએ છીએ ત્યારે આ h ના નિરાકરણ દ્વારા h વત્તા આપણને શું મળે છે કે ઓક્સાઇડ અને આ ચોક્કસ જો આ ચોક્કસ ઘાતુ કેન્દ્ર અથવા મેટલ આયન કેન્દ્ર પર તેના ચાર્જ અથવા બળદના આધારે ઓર્બિટલ્સ ઉપલબ્ધ હોય તો idation રાજ્ય આપણી પાસે અનુરૂપ ડબલ બોન્ડ સુધારક હોઈ શકે છે જેથી અમે અહીં બે બાબતોની ચર્ચા કરી રહ્યા છીએ કે આપણે કઈ ઘાતા પરમાણુનો ઉપયોગ કરીને કેવી રીતે સ્થિર કરી શકીએ ઉંચી ઓક્સિડેશન સ્થિતિ અને ઓક્સાઇડ આયનનું અનુરૂપ બંધન આને સ્થિર કરવા માટે ઓક્સાઇડ આયન બાઈન્ડિંગ ખૂબ મહત્વનું છે ખાસ કેન્દ્ર જેમ કે જો તે મોલિબ્ડેનમ અને ટંગસ્ટન હોય તો અમારી પાસે હેક્સાવેલેન્ટ મેંગેનીઝ કેન્દ્રના સ્થિરીકરણ તરીકે અનુરૂપ ઓક્સિડેશન સ્થિતિ છે તેથી આપણે ત્યાં મૂળભૂત રીતે શું મેળવીએ છીએ તેથી અમે હમણાં જ અહીં ટિપ્પણી કરી છે કે મોલિબ્ડેનમ 6 અને ટંગસ્ટન 6 કરતાં વધુ સ્થિર જોવા મળે છે.

ક્રોમિયમ 6.
તો આપણે આ ચોક્કસ વાક્યને આ ચોક્કસ વિધાનને કેવી રીતે સમજાવી શકીએ કે ક્રોમિયમ આપણે બધા જાણીએ છીએ કે ક્રોમિયમ 6 છે ક્રોમિયમ ઓક્સાઇડમાં પણ આપણે જાણીએ છીએ કે આ માત્ર ઓક્સાઇડ દ્વારા સ્થિર થાય છે અને આ ક્રોમિયમ હેક્સાવેલેન્ટ સ્થિતિ છે તેથી ત્યાં પણ તમે આ ક્રોમિયમની આસપાસ કેટલાક બહુવિધ બોન્ડ ધરાવી શકો છો અને તેની નક્કર સ્થિતિમાં સ્થિરતા ધરાવી શકો છો. પરંતુ એકવાર અમે જાઓ અને એકવાર આપણે આને ઉકેલની સ્થિતિમાં ઉત્પન્ન કરીએ તો આપણે જાણીએ છીએ કે CrO_4^{2-} માઈનસ જે ફરીથી એક હેક્સાવેલેન્ટ ક્રોમિયમ કેન્દ્ર છે જેથી આપણી પાસે હેક્સાવેલેન્ટ ક્રોમિયમ કેન્દ્ર હોઈ શકે છે અને આ ક્રોમિયમમાં યાર છે આ મોનોન્યુક્લિયર પ્રજાતિઓ છે તેમજ નોન-મોનોન્યુક્લિયર પ્રજાતિઓ પાસે યાર છે ક્રોમિયમ ઓક્સિજન બોન્ડ્સ જેથી અમારી પાસે કોઈ નેટવર્ક ન હોઈ શકે અથવા અમારી પાસે સંબંધિત ઓક્સાઇડ પ્રકારની વસ્તુ માટે કોઈ અનુરૂપ મેટ્રિક્સ રચના ન હોઈ શકે અને અમે તે જ સમયે ક્રોમિયમ ઓક્સિજન અંતર પર આધાર રાખીને જાણીએ છીએ કે તમને મેળવવાની અથવા તમને આપવાની કોઈ શક્યતા નથી અથવા તમને અનુરૂપ ક્રોમિયમ ઓક્સિજન મલ્ટીપલ બોન્ડમાં મૂકવું જેથી ક્રોમિયમ ઓક્સિજન મલ્ટીપલ બોન્ડ ત્યાં જે બની રહ્યું છે તે વસ્તુ નથી પરંતુ જેમ જેમ આપણે નીચે જઈએ છીએ તેમ તેમ આપણે નીચે જઈએ છીએ અને હેક્સા વેલેન્સ સ્થિતિમાં ફરી ટંગસ્ટન મોલિબ્ડેનમ 6 અને ટંગસ્ટન 6 હવે જોઈએ છીએ અમે હમણાં જેની ચર્ચા કરી રહ્યા છીએ તે પ્રસ્તાવિત કરો કે તે 3 પરિમાણીય સિસ્ટમ અથવા મેટ્રિક્સ પ્રકારની સિસ્ટમ માટે આ માટે આપણી પાસે શું હોઈ શકે છે જેથી મોલિબ્ડે num માં હંમેશા કંઈક આકર્ષણ રહેશે જેનો અર્થ છે મફત શરત પણ કે આ ચોક્કસ પ્રજાતિ છે તેના બદલે mn પ્લસના સ્થિરીકરણની દ્રષ્ટિએ વાત કરવાને બદલે પાણી અથવા અમુક એકવા માધ્યમની હાજરીમાં તમને આપવા માટે કોઈ જરૂર નથી. આલ્કલાઇન માધ્યમ અથવા હાઇડ્રોક્સાઇડ આયનનો પુરવઠો જો સિસ્ટમ લોભી હોય અથવા

સિસ્ટમ હાઇડ્રોક્સાઇડ આયનોનો ઉપયોગ કરીને સ્થિર હોય તો તે તે હાઇડ્રોક્સાઇડ આયનો પેદા કરી શકે છે જે આ ચોક્કસ પ્રજાતિઓને સ્થિર કરવા માટે પાણીના અણુઓમાંથી જ જરૂરી છે જેથી તે પાણીના અણુઓમાંથી જ મેળવે છે.

હાઇડ્રોક્સાઇડ આયનો અને અંતે આપણને શું મળે છે કે આ મોલીબ્ડેનમ જો તેની સાથે હાઇડ્રોક્સાઇડ જૂથો જોડાયેલા હોય અને આ ચોક્કસ pka મૂલ્ય બદલાઈ રહ્યું હોય તો ફરીથી કહો કે મેંગેનીઝ માટે આપણે જે ચર્ચા કરી છે તે અહીં લાગુ કરવું ખૂબ જ સરળ છે કે તમે જાણો છો કે તમે અનુરૂપ ડિપોનેન્ટિયન માટે અને આ મોલિબ્ડેનમ કેન્દ્રમાં મોલિબ્ડેનમ ઓક્સોબોન્ડ હોઈ શકે છે જેથી આ ચોક્કસ સ્થિરીકરણ i તેથી તે જ મોલિબ્ડેનમના કેન્દ્રની વાત કરવાને બદલે જ્યાં n મૂલ્ય 6 ની બરાબર છે અમે કહીએ છીએ કે આ પણ એક હેક્સાવેલન્ટ મોલિબ્ડેનમ કેન્દ્ર છે, તો એવું નથી કે મોલિબ્ડેનમનું મોલિબ્ડેનમનું કદ તેમજ ટેંગસ્ટનનું પણ કદ થોડું મોટું છે

તેથી ત્યાં

એક બળદને અહીં અને

તે કેન્દ્રની સામે બીજા તરીકે મુકવા માટે કોઈ સ્પર્ધા અથવા સ્ટીરિક ભીડ નથી જેનો અર્થ છે એકબીજામાં ટ્રાન્સ છે તેથી આ બંને

એકબીજાથી 180 ડિગ્રીના અંતરે ટ્રાન્સ છે તેનો ઉપયોગ કરી શકાય છે

તેથી આ વિશિષ્ટ એકમ

મોલીબ્ડેનમ માટે પણ તે જ રીતે કરી શકે છે.

ટ્રાંસ હોઈ શકે છે અથવા તે 90 ડિગ્રી આહ

90 ડિગ્રી સેપરેશનનું પણ cis હોઈ શકે છે

તેથી આ પણ cis હોઈ શકે છે

તેથી તે જ એન્ટિટી જે આપણે અહીં કહેવાનો પ્રયાસ કરી રહ્યા છીએ

તે જ એન્ટિટી છે જેની અગાઉની સ્લાઈડમાં આપણે અગાઉ ચર્ચા કરી છે

કે સ્થિરીકરણ mno2 નું

તેથી જે અલગ નથી તે એ નથી કે તે

મોનોન્યુક્લિયર મેંગેનીઝ ડાયોક્સાઇડ તમને આ રીતે આપી રહ્યું છે

તેથી મોટી

સંખ્યામાં ઓક્સાઇડ્સ અને મોટી સંખ્યામાં પ્રજાતિઓ માટે આ વિશિષ્ટ મેટ્રિક્સ આપણી પાસે હોઈ શકે છે અને જટિલ રસાયણશાસ્ત્રમાં

પણ સંકલન જટિલ રચના એ પણ જોશે કે ખૂબ જ ઝડપથી આપણે આ મેંગેનીઝ

અથવા ટેંગસ્ટનને એક ઓક્સાઇડ અથવા અન્ય ઓક્સાઇડ મૂકીને હેક્સાવેલન્ટ સ્થિતિમાં સ્થિર કરી શકીએ છીએ આ ચોક્કસ પ્રજાતિ છે

તેથી આ મોલીબ્ડેનમ મેળવવાની વાત કરવાને બદલે અનુરૂપ

કહો કે હેક્સાવેલન્ટ સ્ટેટમાં ટેંગસ્ટન હેક્સાવેલન્ટ સ્ટેટમાં મોલીબ્ડેનમ એ જ રીતે વેનેડિયમ જેવી અન્ય પ્રજાતિઓ માટે

પણ વેનેડિયમ 4 વત્તા તેમજ બિન-સંક્રમણ

તત્વો વિશે પણ વાત કરવામાં આવશે કે જો આપણે જાણી શકીએ કે એ પણ પ્રયોગશાળા વાસ્તવિકતા છે.

પ્રયોગશાળાના

પ્રયોગો અમે સોડિયમ બિસ્મથ નેબિયો થ્રીનો ઉપયોગ કરીએ છીએ એક સમયે અમે અમારી રેડોક્સ પ્રતિક્રિયાઓ દરમિયાન ચર્ચા કરી છે કે નેબિયો થ્રી ત્યાં છે

તેથી ફરીથી બિસ્મથની આસપાસ મોટી સંખ્યામાં ઓક્સાઇડ્સ છે જેથી

આ બધી વસ્તુઓ ખૂબ જ સરસ રીતે સ્થિર થઈ શકે છે કારણ કે આ તેમની ઓછી ઓક્સિડેશન સ્થિતિ નથી.

ઓક્સિડેશન જણાવે છે જેથી ફક્ત આ ચોક્કસને તેમના દ્વારા સ્થિર કરી શકાય છે

અનુરૂપ ઓક્સો બોન્ડ્સ આના જેવા છે જેથી અમે ધ્યાનમાં લઈએ છીએ કે આ ચોક્કસ એન્ટિટી

સંબંધિત મોલિબ્ડેનમ પ્રજાતિઓ તરીકે સ્થિર છે આ ચોક્કસ ભાગ વેનેડિયમ પ્રજાતિ તરીકે સ્થિર છે તે

જ રીતે ટેંગસ્ટન ડબલ બોન્ડ ઓક્સિજન અને બિસ્મથ ડબલ બોન્ડ ઓક્સિજન પણ એક

વાસ્તવિકતા છે

તેથી આ વાસ્તવિકતા છે સ્થિર એટલે કે મોલીબ્ડેનમ ઓક્સિજન બોન્ડ અથવા ટેંગસ્ટન ઓક્સિજન

બોન્ડ સ્થિર છે તે એટલું સ્થિર છે કે મજબૂત એસિડિક સ્થિતિમાં પણ

આ ચોક્કસ ઓક્સિજન અથવા આ ચોક્કસ ઓક્સિજનને તેમની સંબંધિત પ્રજાતિઓમાંથી બહાર કાઢવો ખૂબ મુશ્કેલ છે જે

મોલિબ્ડેનલ અથવા વેનેડેલ છે

તેથી એકદમ વસ્તુ આપણને

આ ઓક્સિજન બહુ જ ઝડપથી મળે છે તે મેળવવાને બદલે આપણે આ મેળવીએ છીએ જેથી આ ખાસ કરીને જો આપણી પાસે અન્ય કોઈ પ્રજાતિઓ હોય તો

તેનો અર્થ થાય છે કે આ O2 ઓછાને કારણે ચાર ચાર્જનું નિષ્ક્રિયકરણ થાય છે અને આ O2 માઈનસ માત્ર સંતુલિત છે.

એકંદરે ચાર્જ બાકી રહેશે બે વત્તા જેથી કોઈ અન્ય જૂથ અથવા કોઈ અન્ય લિગાન્ડ આવીને બંધાઈ શકે ચોક્કસ પ્રજાતિઓ અને અસરકારક રીતે શું મેળવશે અસરકારક રીતે આપણે જે મેળવી રહ્યા છીએ તે સંબંધિત પ્રજાતિઓનું કદ મોટું છે પરંતુ ચાર્જ નાનો છે જેમ કે આપણા નિકલ આલ મેંગેનીઝ

ટુ વત્તા નિકલ ટુ પ્લસ અથવા કોપર ટુ પ્લસ

તેથી અમે ચાલુ રાખીશું અહીંથી અમારા

આગલા વર્ગમાં જુઓ કે કેવી રીતે વિવિધ ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ અને પ્રજાતિઓને ઓક્સિડેશન સ્થિતિ સોંપે છે,

પરંતુ આપણે કોઈપણ સમયે ભૂલવું જોઈએ નહીં કે આપણે સામયિક કોષ્ટકમાં ક્યાં છીએ કારણ કે

સામયિક કોષ્ટકમાં કદ અને તેમની સ્થિતિ અમને માર્ગદર્શન આપશે.

જ્યાં આપણે

મેંગેનીઝમાંથી કોઈપણ અન્ય પ્રજાતિમાં મેંગેનીઝમાંથી અન્ય કોઈપણ જાતિઓમાં તેમજ ક્રોમિયમ કોઈપણ અન્ય પ્રજાતિમાં જઈ શકીએ છીએ અને

વિવિધ ઓક્સિડેશન સ્થિતિઓ બરાબર છે તમારો ખૂબ ખૂબ આભાર