ମ୍ୟୁଜିକ୍   ଏକ ଅଣୁର ଯେକ property ଣସି ସମ୍ପତ୍ତିକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତୁ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ହେଉଛି ଏକ ଗ୍ରୀନ୍ହାଉସ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଯାହା ବାୟୁମଣ୍ଡଳରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଏହା ପୃଥିବୀ ପୃଷ୍ଠରୁ ଉତ୍ତାପକୁ ବିସ୍ତାର କରିବାକୁ ଦେଉନାହିଁ | ପୃଥିବୀ ପୃଷ୍ଠରେ ତାପମାତ୍ରା ବୃଦ୍ଧି ପାଇଥାଏ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ବିବେଚନା କରନ୍ତି ଯେ ବାୟୁମଣ୍ଡଳରେ ଏହା କେବଳ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ନୁହେଁ ସେଠାରେ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଗ୍ୟାସ୍ ଅଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ o2 ବହୁ ପରିମାଣରେ ଉପସ୍ଥିତ କିନ୍ତୁ ସେଗୁଡିକ ଗ୍ରୀନ୍ ହାଉସ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ବାୟୁମଣ୍ଡଳରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡର ପରିମାଣକୁ ମାତ୍ର 0.04 ପ୍ରତିଶତ ଦେଖନ୍ତୁ କିନ୍ତୁ ଏହା ଗ୍ଲୋବାଲ ୱାର୍ମିଂରେ ସହାୟକ ହେଉଛି ଏହାର କାରଣ କ’ଣ? କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ବନ୍ଧନର ପ୍ରକୃତି ସହିତ ଏହା କରିବା ଏକ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ଠିକ ଅଛି ଏହା ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ଅଣୁ ଏବଂ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱାରା ଘେରି ରହିଛି

ତେଣୁ ଏହାର ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧନ ଠିକ ଅଛି | ଏହା ଗ୍ଲୋବାଲ୍ ୱାର୍ମିଂରେ ସହାୟକ ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଉତ୍ତାପ ଶକ୍ତି ଇନଫ୍ରାଡ୍ ରେଡିଏସନ୍ ସହିତ ଜଡିତ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡର ଏକ ବନ୍ଧନ pattern ାଞ୍ଚା ଅଛି ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଏହା ଇନଫ୍ରାଡ୍ ଅଞ୍ଚଳରେ ଆଲୋକ ଗ୍ରହଣ କରେ ଯାହା ଉତ୍ତାପ ସହିତ ଜଡିତ | କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗ୍ଲୋବାଲ୍ ୱାର୍ମିଂରେ ସହାୟକ ହେବାର କାରଣ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଥିରୁ କରିପାରିବେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ n2 କିମ୍ବା o2 ରେ ବନ୍ଧନର ପ୍ରକୃତିକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସେମାନେ ଏଥିରେ ସହଯୋଗ କରୁନାହାଁନ୍ତି କାରଣ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନର ପ୍ରକୃତି ହେତୁ ଏହା ଅଧିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ହୋଇଯାଏ | ପ୍ରତ୍ୟେକ ଅଣୁରେ ବନ୍ଧନର ପ୍ରକୃତି କ’ଣ ତାହା ବୁ to ିବା ପାଇଁ ବନ୍ଧନକୁ କିପରି ବୁ to ି ହେବ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକୁ ଏକତ୍ର କରି ଏକ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଗଠନ କରିବା ନିମ୍ନ ଇ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ତୁଳନାରେ ନର୍ଜି

ତେଣୁ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ବଣ୍ଡ ଗଠନ ଶକ୍ତି ପରେ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ତୁଳନାରେ କମ୍ ହୋଇଯାଏ କାହିଁକି ବନ୍ଧନ ବୁ understand ିବା ପାଇଁ ଆମକୁ ମନେ ରଖିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନକୁ ବୁ explain ାଇବା ପାଇଁ ଏବଂ ମଡେଲକୁ ତଥାକଥିତ ମଡେଲ ଭାବରେ ବିଚାର କରିବା | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ମଡେଲ୍ ନାମକ ମଡେଲରୁ ଠିକ ଅଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ମଡେଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ମଡେଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ମଡେଲ୍

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଧାରଣାକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନକୁ ବୁ explain ାଇ ପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହି ଧାରଣା ଅନୁଯାୟୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ଶକ୍ତି ଚାର୍ଜ ପାଇଁ ସିଧାସଳଖ ଆନୁପାତିକ | ଚାର୍ଜ q1 ଏବଂ q2 ର ଉତ୍ପାଦର ଅନୁପାତରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ସମସ୍ୟା ଏବଂ ତାପରେ ଚାର୍ଜ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଦୂରତା ସହିତ ବିପରୀତ ଅନୁପାତ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ଶକ୍ତି ସେମାନଙ୍କ ପାଇଁ ଚାର୍ଜର ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ସିଧାସଳଖ ଆନୁପାତିକ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଦୂରତା ସହିତ ବିପରୀତ ଅନୁପଯୁକ୍ତ | ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ | ନକାରାତ୍ମକ ସଙ୍କେତ ଏବଂ ଯଦି ତୁମର କଣିକା ଥାଏ ଏବଂ ଏହାର ଚାର୍ଜ ସକରାତ୍ମକ ହୋଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଯାଆନ୍ତି କାରଣ ଗୋଟିଏ କଣିକା ସକରାତ୍ମକ ଅନ୍ୟ ଏକ କଣିକା ନକାରାତ୍ମକ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ଆଡକୁ ଆକର୍ଷିତ ହୁଅନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଆସନ୍ତି ଶକ୍ତି ଠିକ୍ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଉପରେ ଚାର୍ଜ | କଣିକା ନକାରାତ୍ମକ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ କାର୍ଯ୍ୟ ଅନ୍ୟ କଣିକା ଉପରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଚାର୍ଜ ପଜିଟିଭ୍ ହେଉଛି um ପଜିଟିଭ୍ ନେଗେଟିଭ୍ ର ଉତ୍ପାଦ ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଶକ୍ତି ନକାରାତ୍ମକ ହୋଇଯାଏ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ଠିକ୍ ନିକଟକୁ ଆସନ୍ତି ଯେହେତୁ କଣିକା ମଧ୍ୟରେ ଦୂରତା ଶକ୍ତି ଅଧିକ ନକାରାତ୍ମକ ହୋଇଯାଏ | ହ୍ରାସ ହୁଏ

ତେଣୁ ଶକ୍ତି ଶେଷରେ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ବିପରୀତ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ଦୁଇଟି କଣିକା ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଆସନ୍ତି l ନକାରାତ୍ମକ ହୋଇଯାଏ ଯେହେତୁ କଣିକା କଣିକା ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଆସନ୍ତି

ତେଣୁ ଯଦି ଆମ ପାଖରେ ହଁ ଅଛି ତେବେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆମେ ଏକ କ୍ୟାସନ୍ ନେଉଛୁ ଯେହେତୁ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ଆମ୍ ବି ପ୍ଲସ୍ କ୍ଷମା କରୁଛି | ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଆସନ୍ତି ସେଠାରେ ଶକ୍ତି ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଆକର୍ଷଣ ଥାଏ | ଏହି କଣିକାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ଦୂରତା ହ୍ରାସ ହେବା ସହିତ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଏବଂ ତାପରେ ଏହା ଏକ ସର୍ବନିମ୍ନ ଶକ୍ତିରେ ପହଞ୍ଚେ ଯେଉଁଠାରେ ସେମାନେ ସ୍ଥିର ରହିଲେ ଠିକ୍ ଯେଉଁଠାରେ ସେମାନେ ସର୍ବାଧିକ ସର୍ବନିମ୍ନ ଶକ୍ତି ପ୍ରାପ୍ତ କରନ୍ତି ଯାହା ଏହିପରି ଏକ ଚିତ୍ର ଦ୍ୱାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇପାରେ | ପ୍ରତି ମୋଲ ପ୍ରତି କିଲୋ ଜୁଲ୍ସରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି କଣିକା ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟ ଦୂରତା ମଧ୍ୟରେ ଦୂରତା ଯଦି ଆପଣ କୁହନ୍ତି ଏହା ଏକ ଶକ୍ତି ଶୂନ୍ୟ ଏବଂ ତା’ପରେ କଣିକା ଏକ ସମୟରେ ଦୂରରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି କଣିକା ଅଛି | କଣିକା ଯାହା ଏହାର ଚାର୍ଜ ପଜିଟିଭ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏଠାରେ b କଣିକା ଏହାର ଚାର୍ଜ ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ ଏବଂ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଆସନ୍ତି

ତେଣୁ ସିଷ୍ଟମର ଶକ୍ତି ଠିକ୍ ହୋଇଯାଏ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଆସନ୍ତି ଶକ୍ତି ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯାହା ଏହି ଚିତ୍ର ଦ୍ୱାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇପାରେ | ଯେହେତୁ ସେମାନେ ପରସ୍ପରର ନିକଟତର ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ପରସ୍ପରର ନିକଟତର ହୁଅନ୍ତି ଶକ୍ତି ହ୍ରାସ ହୁଏ ସେଥିପାଇଁ ମୁଁ ଚିତ୍ରକୁ ଶକ୍ତି ଶୂନ୍ୟରେ ରଖୁଛି | ଓଭ୍ ହେଉଛି ଏବଂ ନିମ୍ନରେ ପଜିଟିଭ୍ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଶକ୍ତି ନକାରାତ୍ମକ ହୋଇଯାଏ ଯେହେତୁ ଏହା ସର୍ବନିମ୍ନ ସ୍ତରରେ ପହଞ୍ଚେ ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହା ଠିକ୍ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ମୁଁ ଠିକ୍ ପୂର୍ବରୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିଥିଲି ଯେପରି ଏହା ଚାର୍ଜର ଉତ୍ପାଦ ଅଟେ ସନ୍ତୁଳନ ଶକ୍ତି ଚାର୍ଜର ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ସିଧାସଳଖ ଆନୁପାତିକ | ଦୂରତା ସହିତ ବିପରୀତ ଆନୁପାତିକ

ତେଣୁ କଣିକାଗୁଡ଼ିକ ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଆସିବାବେଳେ ସିଷ୍ଟମର ଶକ୍ତି ହ୍ରାସ ହୁଏ ଏବଂ ସର୍ବନିମ୍ନ ସ୍ତରରେ ପହଞ୍ଚେ ଠିକ ଅଛି ସେହି ଶକ୍ତି ପୁନର୍ବାର ବ increases ଼ିବା ପରେ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏକ କଣିକାକୁ ଠିକ୍ କିମ୍ବା ଆଇନ୍ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଏଥିରେ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଅସ୍ ଏତେ ଅଧିକ ଯେ ସେମାନେ ପରସ୍ପରକୁ ଏତେ ନିକଟତର କରିପାରିବେ କିମ୍ବା ଏହା କିଛି ନୁହେଁ ସେମାନେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦୂରତାଠାରୁ ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଯାଇପାରିବେ ନାହିଁ ଠିକ୍

ତେଣୁ ଯଦି ସେମାନେ ଅତି ନିକଟ ବାୟୁକୁ ଆସନ୍ତି ତେବେ କଣ ହେବ କଣିକା ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଘୃଣା ଅଛି କାରଣ ପ୍ରତ୍ୟେକ କଣିକାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ୍ୟ ଅଛି | ପ୍ରୋଟନ୍ ଭାବରେ ଗୋଟିଏ କଣିକା ଉପରେ ଉପସ୍ଥିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଅନ୍ୟ କଣିକା ଉପରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ସମାନ ଭାବରେ ପ୍ରୋଟନ୍ o କୁ ପ୍ରତ୍ୟାବର୍ତ୍ତନ କରେ | n ଗୋଟିଏ କଣିକା ରିପ୍ଲେସ୍ ଠିକ ଅଛି ଅନ୍ୟ କଣିକାର ପ୍ରୋଟନ୍

ତେଣୁ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଚାର୍ଜଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଘୃଣ୍ୟତା ଅଛି ଯାହା ଶକ୍ତି ବୃଦ୍ଧି କରିବ ଯାହା ଏହାର କାରଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦୂରତା ଠିକ ଅଛି ଶକ୍ତି ସର୍ବନିମ୍ନ ଠିକ ଅଛି | ଜାଣନ୍ତୁ ଏହି ଦୂରତାରେ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତି ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଦୂରତା ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ହେଉଛି ଶକ୍ତି ଠିକ ଏହି ଦୂରତା ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ହେଉଛି ଶକ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ସମୟରେ ଘୃଣ୍ୟ ଏବଂ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଶକ୍ତିଗୁଡ଼ିକ ସନ୍ତୁଳିତ ହୋଇଯାଆନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ଯାଆନ୍ତି | ଏହା ବାହାରେ କିମ୍ବା ସେହି ଦୂରତାଠାରୁ କମ୍ ତା’ହେଲେ ଶକ୍ତିଗୁଡ଼ିକ ସନ୍ତୁଳିତ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସେହି ବିନ୍ଦୁ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଏବଂ ଘୃଣ୍ୟ ଶକ୍ତିଗୁଡ଼ିକ ସନ୍ତୁଳିତ ଅଛି ଏବଂ ଶକ୍ତି ସର୍ବନିମ୍ନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଦୂରତା ଠିକ ଅଛି ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁର ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଧାରଣା ଏହି ମଡେଲ୍ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ ଯେପରି ମୁଁ ଏକ ପ୍ଲା ପ୍ଲସ୍ ର ଏକ କଣିକା ନେବା ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲି ଏବଂ b ମାଇନସ୍ ଠିକ ଅଛି କାରଣ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ବିରୁଦ୍ଧରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା କଣିକା ଅଟନ୍ତି | କାରଣ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ପ୍ରତି ଆକର୍ଷିତ ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ତା’ପରେ ସେମାନେ ଏକ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ ଫର୍ମ ଗଠନ କରନ୍ତି, ସେମାନେ ଠିକ୍ କରନ୍ତି ସେମାନେ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ମଡେଲ୍ ଦ୍ୱାରା ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡର କଣିକା ଓକ ଗଠନ ଠିକ୍ ଅଛି କି ନାହିଁ ଆପଣ ବୁ explain ାଇ ପାରିବେ | ଦୁଇଟି ନିରପେକ୍ଷ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଉମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ b ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ସେମାନେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁକୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ ଗଠନ କରନ୍ତି ତୁମେ କିପରି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବ ଯେ

ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ଯାହା ନିରପେକ୍ଷ | ଏହି ମଡେଲ୍ ଦ୍ two ାରା ଦୁଇଟି ନିରପେକ୍ଷ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନକୁ ମଧ୍ୟ ଏହି ମଡେଲ୍ ଦ୍ୱାରା ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇପାରେ କାରଣ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ନକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଚାର୍ଜ କରିବା ସହିତ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ୍ ହୋଇଥିବା ପ୍ରୋଟନ୍ ମଧ୍ୟ ପରମାଣୁ ପରସ୍ପର ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବା ସମ୍ଭବ ଅଟେ

ତେଣୁ ସମାନ ମାର୍ଗରେ | ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କର ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ a ଏବଂ a ବହୁତ ଦୂରରେ ସେମାନେ ଭଲ ଭାବରେ ପୃଥକ ଅଟନ୍ତି | ଏବଂ ଦୁଇଟି କଣିକା ମଧ୍ୟରେ କ attr ଣସି ଆକର୍ଷଣ ନାହିଁ, ଫଳସ୍ୱରୂପ ସେହି ସିଷ୍ଟମ୍ ପାଇଁ ଶକ୍ତି ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି ଦୂରତାରେ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଶୂନ୍ୟ

ତେଣୁ ଶକ୍ତି ଶୂନ୍ୟ କିନ୍ତୁ ଦୁଇଟି ନିରପେକ୍ଷ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଦୂରତା ହ୍ରାସ ହେବା ସହିତ ଶକ୍ତି ଠିକ୍ ଏହି ପରି ହ୍ରାସ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଶକ୍ତିର ଦୂରତା ଏହି ଦୂରତା ଏହି ଦୂରତା ଏହି ଉପାୟରେ ଶକ୍ତି ହେଉଛି

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି କଣିକା ପରସ୍ପର ନିକଟକୁ ଆସିବା ପରେ ଶକ୍ତି ହ୍ରାସ ହୁଏ ଏବଂ ତା’ ପରେ ସର୍ବନିମ୍ନ ଠିକରେ ପହଞ୍ଚେ ଯେ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଏହି ସର୍ବୋଚ୍ଚ ଦୂରତା | ସର୍ବନିମ୍ନ ଶକ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ସର୍ବନିମ୍ନ ଶକ୍ତି ଠିକ୍ ସେହି ଦୂରତା ପରେ ଯେକ distance ଣସି ଦୂରତା ପରେ ଯେକ distance ଣସି ଦୂରତା ହ୍ରାସ ହେବା ପରେ ଶକ୍ତି ବୃଦ୍ଧିରେ ଏକ ଉମ୍ ବୃଦ୍ଧି ଘଟିବ ଯାହା ଠିକ୍ ତାହା ହେଉଛି

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏକ ଅଣୁ ଗଠନ କରି ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ଦ୍ୱାରା ମଧ୍ୟ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇପାରେ | ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧନକୁ ଚିକିତ୍ସା କରିବାର ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଉପାୟ ଅଟେ ଯଦିଓ ସେଠାରେ ବହୁତ ଭଲ ଥିଓରୀ ଅଛି | ସେଠାରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି ଆମେ ପରେ ଦେଖିବା କିନ୍ତୁ ଏହି ମଡେଲ ଦ୍ୱାରା ବନ୍ଧନକୁ ଦେଖିବା ସହିତ ଏହା ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧନ ବିଷୟରେ କିଛି ସାଧାରଣ ଧାରଣା ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏହି ଦୂରତାରେ ଶକ୍ତି ହ୍ରାସ ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଦୂରତା କ’ଣ? ପରମାଣୁ ଯାହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆହାକୁ ନେଇଥାଏ ଯାହା ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ବନ୍ଧନ ଅଟେ ଯଦି ଏହି ସ୍ଥାନର ଦୂରତା ଏହା ଆହା ଏବଂ hb ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ଦୂରତା 74 ପିକୋମିଟର ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ 73 ପିକୋମିଟର ଏହାଠାରୁ କମ୍ ଦୂରତା | 74 ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଶକ୍ତିରେ ରୁହନ୍ତୁ |

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁର ଦୂରତା ଯାହା ଦ୍ distance ାରା ଦୂରତା ତଥାକଥିତ ବଣ୍ଡ ଲମ୍ୱକୁ ସୂଚିତ କରେ ଦୂରତା 74 ପିକୋମିଟର

ତେଣୁ 74 ପିକୋମିଟରକୁ ବଣ୍ଡ ଲମ୍ବ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ସେହି ଦୂରତାରେ ଥିବା ଶକ୍ତି ହେଉଛି | ଶକ୍ତି ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ଶକ୍ତି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ହେଉଛି ଶକ୍ତି ହେଉଛି ମାଇଲ୍ ପ୍ରତି ମାଇନସ୍ 432 କିଲୋ ଜୁଲ୍ ଯାହା ଦ୍ two ାରା ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମିଳିତ ହେଲେ ଶକ୍ତି ଏତେ ଶକ୍ତି ମୁକ୍ତ ହୁଏ | ଇ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଗ୍ୟାସର ଗୋଟିଏ ଅଣୁ ଗଠନ କରିବା ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ urban ାରା ସହରାଞ୍ଚଳରେ ଅଧିକ ଶକ୍ତି ମୁକ୍ତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ବ୍ୟାଖ୍ୟାରୁ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଣୁର ଶକ୍ତି ଏହାର ମ element ଳିକ ଫର୍ମ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ତୁଳନାରେ ଶକ୍ତିରେ କମ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ବନ୍ଧନ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର କାରଣ ହେଉଛି | ଓମ୍ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ତୁଳନାରେ କମ୍ ଶକ୍ତି ହେଉଛି ଯେଉଁଠାରୁ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଯେଉଁଠାରୁ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଶକ୍ତି

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଦୂରତା ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଶକ୍ତି ଅଟେ | ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଅଲଗା କରିଦେବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ଜଣକୁ ସେହି ପରିମାଣର ଶକ୍ତି ଦେବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଭାଙ୍ଗିବା ପାଇଁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଣୁକୁ ଦିଆଯିବା ପାଇଁ ପ୍ରତି ମୋଲ ଶକ୍ତି ପାଇଁ 432 କିଲୋଜୁଲ୍ ଦେବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି 432 432 h2 ଅଣୁକୁ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ କରିବା ପାଇଁ ପ୍ରତି ମଲ ଶକ୍ତି ପାଇଁ କିଲୋଜୁଲ୍ ଦିଆଯିବା ପରେ ତୁମର ମ element ଳିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ରହିବ

ତେଣୁ ତୁମେ କହିପାରିବ ଯେ ପ୍ରତି ମୋଲ ପ୍ରତି 432 କିଲୋଜୁଲ୍ ହେଉଛି ଶକ୍ତି | ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମୋଲ ପ୍ରତି 432 କିଲୋ ଆଇସୋ କିଲୋଜୋଲ୍ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁରେ ଥିବା ବଣ୍ଡର ବଣ୍ଡ ଏନର୍ଜି ବଣ୍ଡ ଶକ୍ତି ଯାହା ଏକ ବଣ୍ଡ ଶକ୍ତି

ତେଣୁ ଏଥିରୁ ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ ଯେ ବଣ୍ଡ ଶକ୍ତି କ’ଣ? ଠିକ ଅଛି ଏକ ବଣ୍ଡ ଲମ୍ବ କ’ଣ

ତେଣୁ ତୁମର ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଠିକ ଅଛି ତୁମର ଆଉ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଏହା ହେଉଛି ha ଆସନ୍ତୁ ଏହି hb ଠିକ ଅଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଅସ୍ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରର ଦୁଇଟି କେନ୍ଦ୍ର ମଧ୍ୟରେ ଦୂରତା ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ | 74 ପିକୋମିଟର ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଦୂରତା କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ନାମକ ଏକ ବଣ୍ଡକୁ ସୂଚିତ କରେ ଏହି ବଣ୍ଡକୁ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୋଇଛି ଯାହା ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ଏକ ପ୍ରକାରର ବଣ୍ଡ ଅଟେ | ସେଠାରେ ଅନେକ ପ୍ରକାରର ବଣ୍ଡ ଅଛି ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଆୟନିକ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଧାତବ ବଣ୍ଡ ସେଠାରେ ଅନ୍ୟ ବଣ୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବନ୍ଧନ ଅଛି ସେଠାରେ ଦୁର୍ବଳ ଶକ୍ତି ଅଛି | ଇ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ତିନୋଟି ପ୍ରମୁଖ ପ୍ରକାରର ବଣ୍ଡ ଯାହା ବ୍ୟବହାର କରି ଜଣେ ବୁ explain ାଇ ପାରିବେ କିମ୍ବା ଜଣେ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଗୁଣ ବୁ understand ିପାରିବେ

ତେଣୁ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ କ’ଣ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଠିକ ଅଛି, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଣୁରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମର କିଛି ଧାରଣା ଅଛି | କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ କ’ଣ ଆମେ ଅଧିକ ପରେ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ବିଷୟରେ ଦେଖିବା , ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ସଂକ୍ଷେପରେ ସଂକ୍ଷେପରେ ଦେଖିବା ଦୁଇଟି ଆୟନ ମଧ୍ୟରେ ଆୟନିକ ବଣ୍ଡ ଆୟନିକ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୋଇଛି ଯାହା ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଚିତ୍ର ଦ୍ୱାରା ମଧ୍ୟ ବୁ understood ିହେବ ଏବଂ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆୟନିକ ବଣ୍ଡ ବିଷୟରେ ବିଚାର କରିବେ | ଏହା ମୂଳତ metal ଧାତୁ ଏବଂ ଅଣ-ଧାତୁ ଧାତୁ ଏବଂ ଅଣ-ଧାତୁ ଅଣ-ଧାତୁ ମଧ୍ୟରେ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲ୍ ଧାତୁର ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ମୁଖ୍ୟତ the ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲର ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋପୋଜିଟିଭ୍ ଧାତୁ ମଧ୍ୟରେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ମିଳିତ ହୁଅନ୍ତି

ତେଣୁ ସେମାନେ ଏକ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରନ୍ତି | ମୁଖ୍ୟତ non ଅଣ ଧାତୁ ଦ୍ formed ାରା ଗଠିତ ହେବା ସହିତ ଧାତବ ଏବଂ ଧାତୁ ମଧ୍ୟରେ ଧାତବ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ ଅନ୍ୟ ଏକ ବନ୍ଧକୁ ଧାତବ ବନ୍ଧ ଧାତବ ବନ୍ଧ କୁହାଯାଏ | ନିଜେ ଧାତୁ ଦ୍ formed ାରା ଗଠିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଧାତୁକୁ ବିବେଚନା କର, ଯଦି ତୁମେ ଧାତୁକୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁକୁ ବିଚାର କର

ତେଣୁ ମୁଁ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁକୁ ସେହି ପରି ବୃତ୍ତ ଭାବରେ ଚିତ୍ର କରୁଛି ଏବଂ ତା’ ପରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ଅଛି | ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁରେ ଏହାର ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଅସ୍ ଅଛି ସେମାନେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ସ୍ଥାନରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ବୃତ୍ତରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁର ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଅସ୍ ଅଛି ଏବଂ ସେଠାରେ ଏହି ଧାତୁ ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏକତ୍ର ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି କାରଣ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ କିଛି ବନ୍ଧନ ଅଛି ଅନ୍ୟଥା ସେମାନେ ଏକତ୍ର ରହିପାରିବେ ନାହିଁ | ସେଥିରେ ଥିବା ବନ୍ଧନର ପ୍ରକୃତି ଯାହା ବନ୍ଧନର ପ୍ରକୃତିକୁ ଧାତବ ବଣ୍ଡ ଧାତବ ବଣ୍ଡ କୁହାଯାଏ ତାହା ମଧ୍ୟ ଅଂଶୀଦାର କରେ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ତାହା ହେଉଛି କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ଯେଉଁଥିରେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଂଶୀଦାର ହୋଇଥାଏ ଯାହା ଗଠନ ପାଇଁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଧାରଣା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ | ଏକ ବଣ୍ଡ ଯାହାକୁ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ କୁହାଯାଏ ସମାନ ଭାବରେ ଧାତବ ବଣ୍ଡ ଗଠନରେ ଧାତବ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସମାନ ଘଟଣା ଘଟେ ଏବଂ କୋଭ ପରି ନୁହେଁ | କୋଭାଲେଣ୍ଟ୍ ବଣ୍ଡରେ ଆଲେଣ୍ଟ୍ ବଣ୍ଡ୍ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଆମେ ଏକ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏକ ଯୁଗଳ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଅଂଶୀଦାର ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ ଧାତବ ବଣ୍ଡରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ କେବଳ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଅଂଶୀଦାର ନୁହେଁ ଧାତୁରେ ଅନେକ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଅଂଶୀଦାର

ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଧାତୁ ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଆଙ୍କିଛି | କେବଳ ଏକ ଦୁଇ-ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଫିଗର୍ ଧାତୁଗୁଡିକ ଏକ ତିନି-ଡାଇମେନ୍ସନ୍ way ଙ୍ଗରେ ସଜାଯାଇଛି
ତେଣୁ ଏଠାରେ ପୁଣି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଏକ ଅଂଶ ଅଛି ଯାହା କ two ଣସି ଦୁଇଟି ଧାତୁ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବାଣ୍ଟୁନାହିଁ ଅନେକ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଂଶୀଦାର ଠିକ ଅଛି ଏହିପରି ଏକ ଅଂଶୀଦାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ | ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଏବଂ ଠିକ ଅଛି ସେମାନେ ପ୍ରକୃତରେ ସମସ୍ତ ଧାତୁରେ ବୁଲୁଛନ୍ତି ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ elect ାରା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୁଦ୍ର ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଯେଉଁଥିରେ ଅନେକ ପରମାଣୁ ଧାତୁ ମଧ୍ୟରେ ଏହି ଅଂଶୀଦାରୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକର ଗତି ହେତୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟଗୁଡିକ ଏକ ଚରିତ୍ରଗତ ଚରିତ୍ରିକ ଗୁଣ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଯେପରି ଆମେ ଏହାକୁ କହିଥାଉ | ଉତ୍ତାପ ଏବଂ ବିଦ୍ୟୁତର ଏକ ବହୁତ ଭଲ କଣ୍ଡକ୍ଟର ଯାହା ଦ୍ the ାରା କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା ଆୟନିକ୍ ବୋ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ମୁଖ୍ୟ ପାର୍ଥକ୍ୟ | nd ହେଉଛି ଯେ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ କିମ୍ବା କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡରେ ଅନେକ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବାଣ୍ଟିବା ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଅଂଶୀଦାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଅବସ୍ଥିତ କିନ୍ତୁ ଧାତବ ବନ୍ଧନରେ ଅଂଶୀଦାରୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ବୁଲୁଛନ୍ତି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଏକ ସମୁଦ୍ର ଅଟେ
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଘୁଞ୍ଚିବା ପାଇଁ ମୁକ୍ତ ଅଟନ୍ତି ଯାହାକୁ ସେମାନେ ଲୋକାଲାଇଜ୍ କରନ୍ତି ଯାହାକୁ କୁହାଯାଏ d ଲୋକାଲାଇଜର୍ ଓକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଡେଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଧାତୁରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଯାହାଫଳରେ ସେମାନେ ମୁକ୍ତ ଭାବରେ ଚଳନ୍ତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନେ ଅତି ଭଲ କଣ୍ଡକ୍ଟର | ବିଦ୍ୟୁତ୍ ଏବଂ ଉମ୍ ଉତ୍ତାପ କିନ୍ତୁ କୋଲନ୍ ବଣ୍ଡରେ ମ ically ଳିକ ବଣ୍ଡଗୁଡିକରେ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକ ଅଂଶୀଦାରୀ ଅଂଶୀଦାରୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ heat ାରା ସେମାନେ ଉତ୍ତାପ ଏବଂ ବିଦ୍ୟୁତର ବହୁତ ଭଲ କଣ୍ଡକ୍ଟର ଅଟନ୍ତି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଭିନ୍ନ ଧାରଣାକୁ ଯିବା | ପତ୍ର ଡଟ୍ ଷ୍ଟ୍ରକଚର୍ସ କୁହାଯାଏ ସେ ଜଣେ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀ ଜଣେ ମହାନ ଆମେରିକୀୟ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ପ୍ରସ୍ତାବ ନିୟମ ଯାହାକୁ ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ କୁହାଯାଏ ସେ କେବଳ ସେ ହେଉଛନ୍ତି ପ୍ରଥମ ବ୍ୟକ୍ତି ଯାହା ଦର୍ଶାଇଛନ୍ତି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଂଶୀଦାର କରି ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ ଠିକ୍ ସେ ଆଶ୍ଚର୍ଯ୍ୟ ହୁଅନ୍ତି ଯେ ସେ ଯାହା ପ୍ରସ୍ତାବ ଦେଇଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏକ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବା ପାଇଁ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆବଶ୍ୟକ
ତେଣୁ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଂଶୀଦାର କରି ଏକ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ ଯେ ଧାରଣା ହେଉଛି ଆଇକମ୍ ବ revolutionary ପ୍ଳବିକ ଧାରଣା ଯାହାକି କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ମେକାନିକ୍ସ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପୂର୍ବରୁ ଲେଭିସ୍ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରସ୍ତାବିତ | ଧାରଣା ଆସିଲା ଯାହା ଦ୍ g ାରା ଜିବି ଜିଆନ୍ ଲେଭିସ୍ ଦ୍ proposed ାରା ପ୍ରସ୍ତାବିତ ଏକ ଉତ୍ତମ ଧାରଣା ଥିଲା ଏବଂ ସେ ଯାହା କରିଥିଲେ ତାହା ପ୍ରସ୍ତାବ ଦେଇଥିଲେ ଯେ ସେ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲର ଦ୍ୱିତୀୟ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ଅନେକ ଅଣୁକୁ ଦେଖିଥିଲେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଅନେକ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସ୍ଥିର ଅଣୁକୁ ଦେଖିଥିବେ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଜଳ ଜଳ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମୋନିୟା ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ଥିର ଅଟନ୍ତି ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଓମ୍ ନେଇପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ two ିତୀୟ ଧାଡି ଉପାଦାନଗୁଡିକ ଦ୍ group ାରା ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଦୁଇଟି ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପାଦାନ ଏବଂ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ଥିର ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଲକ୍ଷ୍ୟ କରନ୍ତୁ | ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁର ଚାରିଟି ହେଉଛି ଆଠଟି ଦ୍ୱିତୀୟ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଶକ୍ତି ସ୍ତର ସେକେଣ୍ଡ ପାଇଁ ଦ୍ୱିତୀୟ ଧାଡି ସହିତ ସମାନ | nd ଧାଡି n ଦୁଇଟି ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର s ଏବଂ p କକ୍ଷପଥ ଅଛି ଯେତେବେଳେ ଏହି ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥରେ ହଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ s କକ୍ଷପଥରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନିତ ହୋଇପାରେ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସମୁଦାୟ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧାରଣ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଥରେ ଏହି ଦୁଇଟି କୋଷ ଭରିବା ପରେ ତାହା ଠିକ୍ ହେବ | ଆପଣ ଶେଲ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣ ସହିତ ଆହା ନିକଟତର ହୋଇଯିବେ ଯାହା ସମ୍ଭ୍ରାନ୍ତ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ ନୋବଲ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ ଶେଲ୍ ନୋବଲ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ ଜଣାଶୁଣା କିମ୍ବା ସେମାନଙ୍କୁ ଇର୍ଟ ଗ୍ୟାସ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ଏକକ କାରଣ ସେମାନେ ରାସାୟନିକ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ନୁହଁନ୍ତି ଯଦିଓ ଆଜିକାଲି ଅନେକ ଯ ounds ଗିକ ଅଛି କିନ୍ତୁ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଏହାର ସ୍ୱତନ୍ତ୍ରତା | ବନ୍ଦ ସେଲ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣ ସହିତ ଏହାର ସେଲ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣର ନିକଟତର ଭାବରେ ସମାନ ଭାବରେ ଯେତେବେଳେ ସେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଦେଖିଲେ ଏବଂ ସେ ଦେଖିଲେ ଯେ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଂଶୀଦାର ହୋଇଛି ଯଦି ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ହେଉଛି ଆଠଟି କିପରି ଏକ ବନ୍ଧନ ଅଛି | ଗୋଟିଏ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ କୁହାଯାଏ ଗୋଟିଏ ବଣ୍ଡ ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଚାରୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ବଣ୍ଡର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକକ ବଣ୍ଡର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବାଣ୍ଟିଥିବା ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଚାରୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍
ତେଣୁ ସେ ଯେତେବେଳେ ନମ୍ବରକୁ ଦେଖିଲେ | ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ସେ ପାଇଲେ ଯେ ଏହା ଆଠ ଅଟେ
ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଯୋଡି | ଦୁଇଟିକୁ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ କୁହାଯାଏ ଠିକ ଅଛି ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ପରମାଣୁକୁ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ କୁହାଯାଏ ଠିକ ଅଛି ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଅଛି ଯାହାକୁ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁରେ ଉପସ୍ଥିତ |
ତେଣୁ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଆଉ ଏକ ଏକକ ବନ୍ଧନ ଅଛି
ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ଏଠାରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି | ପୂର୍ବରୁ ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ ଛଅ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ଆଠ
ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ଏଥିରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି | ସେଠାରେ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଅଛି
ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ଆଠଟି ସମାନ ଭାବରେ ଆପଣ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ he ାରା ସେ ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ନାମକ ଏକ ନିୟମ ପ୍ରସ୍ତାବ ଦେବାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆଠଟି ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଅଣୁ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ସ୍ଥିର ଏବଂ ତାପରେ ପରମାଣୁ ଠିକ ଅଛି ଏଥିରେ ଥିବା ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିବା ଉଚିତ ଯାହା ଦ୍ that ାରା ଅଣୁଟି ସ୍ଥିର ଥାଏ ତେବେ ସେ ଏହି ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ଅନୁଯାୟୀ ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ନାମକ ଏକ ନିୟମ ଆଣନ୍ତି ଯାହା ଏକ ଅଣୁରେ ଥିବା ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ଏହାର ପଡୋଶୀ ପରମାଣୁ ସହିତ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଂଶୀଦାର କରିବା ଉଚିତ | ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ଦ୍ proposed ାରା ପ୍ରସ୍ତାବିତ ଏକ ନିୟମ ଏବଂ ଏହା ସହିତ ସେ ଏହା ମଧ୍ୟ କହିଛନ୍ତି ଯେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କନ୍ଫେସ୍ଟର ବଣ୍ଡ ସେୟାର୍ ଗଠନ ପାଇଁ ଏକ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆବଶ୍ୟକ ହେଉଛି gn levies ର ମୂଳ ଧାରଣା | ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ ଭାଲେନ୍ସ ବଣ୍ଡ ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଂଶୀଦାରର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳ ବାଣ୍ଟିବାର ଆଖିର ମୂଳ ଧାରଣାରୁ ବିକଶିତ ହୋଇଛି, ସେଠାରେ ଲେଭିସ୍ ପ୍ରତୀକ ନାମକ ଏକ ପ୍ରତୀକ ଅଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିପାଦିତ କରେ କେତେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ | ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରମାଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ବୋରନ୍ ନିଅନ୍ତି ଏହାର ଛୁଟି ପ୍ରତୀକ ଏହିପରି ଏହିପରି ବୋରନ୍ ର ଏକ ପ୍ରତୀକ ଅଟେ
ତେଣୁ ବୋରନ୍ ଏକ ଗରୁପ୍ ଗରୁପ୍ ତିନୋଟି ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହାର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ତିନୋଟି ବୋରନ୍ରେ ତିନୋଟି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି | ଏହାକୁ ଏହିପରି ପ୍ରଦର୍ଶିତ କରାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଛୁଟି ସଙ୍କେତ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଚାରୋଟି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି ଉପାୟରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ so ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଲେଭିର ପ୍ରତୀକ କୁହାଯାଏ ଯାହା ସେମାନଙ୍କ ଉପରେ କେତେ ଅବିଭକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉପସ୍ଥାପିତ କରେ ତାହା ଦର୍ଶାଏ | ଏହା ଉପରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ
ତେଣୁ ଛୁଟି ସଙ୍କେତ ବ୍ୟବହାର କରି ଆମେ ଏକ ଲେଭି ଷ୍ଟ୍ରକଚର୍ସ ଆଙ୍କିବା ପାଇଁ ଏକ ଲେଭ୍ ଷ୍ଟ୍ରକଚର୍ସ ଆଙ୍କିବା | ଲେଭିସ୍ ସଂରଚନାକୁ କିପରି ଅଙ୍କନ କରିବେ ତାହା

ଜାଣିବା ପାଇଁ, କାରଣ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ mechanism ଶଳ ଲେଖୁଛନ୍ତି, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଏକ ଲେଭିସ୍ ଡଟ୍ ଗଠନକୁ କିପରି ଆକୃଷ୍ଟ କରିବେ ତାହା ଜାଣିବା ଆବଶ୍ୟକ | ଗୋଟିଏ ପତ୍ରର ବିନ୍ଦୁ ସଂରଚନାକୁ ଶୁଖାଇବା ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ପଦାଙ୍କ ଅନୁସରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ, ଏକ ଛୁଟି structure ାଞ୍ଚା ଅଙ୍କନ ପାଇଁ ତୁମେ ପ୍ରଥମେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଏକ ଅଣୁରେ ଗଣନା କରିବା ଉଚିତ | ପ୍ରତ୍ୟେକ ଉପାଦାନ ପାଇଁ ବାଲାନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଜଳ h2o ଠିକ ଅଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୋଟିଏ

ତେଣୁ ଏହା ପାଇଁ ଏହା ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଅମ୍ଳଜାନର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଛଅ ଅଟେ | ମୋଟ ଉପରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯେପରି ସେହି ପରି ପ୍ରଥମେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ମୋଟ ସଂଖ୍ୟା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବାର ମୋଟ ସଂଖ୍ୟା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ | ବଣ୍ଡିଂ ପାଇଁ ଉପଲବ୍ଧ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆମେ ବାଲାନ୍ସ ବଣ୍ଡ ଠିକ ଅଛି ଓମ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇଥାଏ କାରଣ ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ କେବଳ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ବଣ୍ଡ ଗଠନ ସହିତ ଜଡିତ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଲେଭି ସଂରଚନା ଲେଖିବା ପାଇଁ ଆମେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତିତ | ଗୋଷ୍ଠୀରୁ ନିଜେ ତୃତୀୟ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସନ୍ତୁଳନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେଉଛି ତିନୋଟି ଚତୁର୍ଥ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପାଦାନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେଉଛି ଚାରୋଟି ପଞ୍ଚମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପାଦାନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବାଲାନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେଉଛି ପାଞ୍ଚଟି ସମାନ ଷଷ୍ଠ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପାଦାନ ହେଉଛି ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଇଁ ଛଅଟିରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଏହାର ନିଉନ୍ ପାଇଁ ସାତ | ଏହା ଆଠଟି ଯେପରି ତୁମେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଜାଣିପାରିବ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଏକ ସଂରଚନା ଆଙ୍କିବା ପାଇଁ କେତେ ସଂଖ୍ୟକ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉପସ୍ଥିତ ତାହା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା ଦ୍ step ିତୀୟ ସୋପାନ ହେଉଛି କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁକୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ଖୋଜିବା ଏକ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ | ପରମାଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଅଣୁ ନିଅନ୍ତି ସେଠାରେ ଏକ ପରମାଣୁ ଅନ୍ୟ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱାରା ଘେରି ରହିବ

ତେଣୁ ମଧ୍ୟମ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟଭାଗ | ଏହାକୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ କିପରି ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରାଯାଏ ତାହା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହା ସାଧାରଣତ the କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ସାଧାରଣତ less କମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଅଟେ କିମ୍ବା ଉପାଦାନର ସର୍ବୋଚ୍ଚ ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ | ସର୍ବ ବୃହତ ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା କ’ଣ ବଣ୍ଡିଂ କ୍ଷମତା ବଣ୍ଡିଂ କ୍ଷମତା ଏକ ପରମାଣୁରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନମ୍ବରର ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ସଂଖ୍ୟାକୁ ବୁ refers ାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ବୋରନ୍ ନିଅନ୍ତି ଠିକ୍ ବୋରନ୍ରେ ତିନୋଟି ଅବିଭକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତିନୋଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅଛି | ପ୍ୟାଡ୍ ଏବଂ ପ୍ୟାଡ୍ ପ୍ୟାଡ୍ ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଡଟ୍ ଓକେ ଅନ୍ପ୍ୟାଡ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ସେମାନେ ପ୍ୟାଡ୍ ନୁହଁନ୍ତି

ତେଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପାଇଁ ଚାରିଟି ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ କାର୍ବନ ସର୍ବାଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା ପରମାଣୁରେ ଥିବା ଅବିଭକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଅଧିକ ଦର୍ଶାଏ | ବୋରନ୍ କାର୍ବନ ତୁଳନାରେ ସେହି ପରି ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା ସର୍ବାଧିକ ଓମ୍ ବଣ୍ଡିଂ କ୍ଷମତା

ତେଣୁ y ଅଟେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଉପରେ ଆଧାର କରି କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁକୁ ମଧ୍ୟ ବାଛି ପାରିବେ କମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ନକାରାତ୍ମକ ଉପାଦାନ ସାଧାରଣତ the କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ଯାହାକୁ ଆପଣ ମଧ୍ୟ ବାଛି ପାରିବେ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ କ’ଣ ତେବେ ତୃତୀୟ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ସେଗୁଡ଼ିକ | ଠିକ ଅଛି ଏକ ଆନୁମାନିକ structure ାଞ୍ଚା ଅଙ୍କନ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ କ’ଣ ତାହା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା ପରେ ଏକ ସଂରଚନାକୁ ଆନୁମାନିକ ସଂରଚନା ଆଙ୍କିବାକୁ ପଡିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ um ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ h2o ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଏକ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଛି ଠିକ ଅଛି ଅମ୍ଳଜାନ ଅମ୍ଳଜାନର ସର୍ବାଧିକ ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା ଅଛି ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଅଛି | ଆକ୍ସିନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ବନ୍ଧନ ଅଙ୍କନ କରିବା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି କିଛି ଓମ୍ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ch cl3 କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନ ଠିକ ଅଛି ସ୍ଥିର କରିବା ପରେ ଅବଶିଷ୍ଟ ପରମାଣୁକୁ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ପାଇଁ ଏହି କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଠିକ୍ କରିବାକୁ ପଡିବ | chcl ତିନୋଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହେଉଛି କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ଯାହା ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଏଠାରେ ରଖିଛନ୍ତି ଏବଂ ତା’ ପରେ ଠିକ ଅଛି କ୍ଷମା କରିବେ ତିନୋଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ | ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ସେହି ପରି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ଶୁଖାଇଦିଅ କାରଣ ସେଠାରେ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ, ପ୍ରତ୍ୟେକ ଯୁଗଳ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଅତି କମରେ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ

ତେଣୁ ଅମ୍ ଯୁଗଳ ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନର ଏକ ଯୁଗଳ ରହିବା ଜରୁରୀ | ପରମାଣୁ ଗୋଟିଏ ବଣ୍ଡ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ସୂଚିତ କରେ ତାପରେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୃତୀୟ ସୋପାନ ହେଉଛି ସମୁଦାୟ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ଗୁଡ଼ିକରୁ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ତୁମେ ଓକ ସବଟ୍ରାକ୍ଟକୁ ଠିକ କରିଦିଅ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମକୁ ଚତୁର୍ଥ ସୋପାନରେ ଚତୁର୍ଥ ସୋପାନ କରିବାକୁ ପଡିବ, ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ଗୁଡ଼ିକୁ ବାହାର କରିବା ପରେ ଅବଶିଷ୍ଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଟନ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଯାହା ଏକ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ପାଇଁ ଖିଆଯାଏ , ଟର୍ମିନାଲ୍ ପରମାଣୁରେ ଓକେ ବଣ୍ଟନ କରାଯିବା ଉଚିତ ଯାହାକି ପ୍ରତ୍ୟେକ ଟର୍ମିନାଲ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଅବଶିଷ୍ଟ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଟନ କରେ ଯାହା ଦ୍ each ାରା ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ୟତୀତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅକ୍ଟେଟ୍ ଅକ୍ଟେଟ୍ ପ୍ରାପ୍ତ କରେ ତୁମେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠାରୁ ଅଧିକ ଯୋଡି ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଚାରିପାଖରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ କକ୍ଷପଥ ଅଛି ଯାହାକୁ ଏକତା କକ୍ଷପଥ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହା କେବଳ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ s ସ୍ଥାନିତ କରିପାରିବେ ନାହିଁ | o ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରଥମ ଧାଡି ଉପାଦାନଗୁଡିକ ଏହାକୁ ମାନିବା ପାଇଁ ଏହା କେବଳ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରେ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ନକଲ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଯଥେଷ୍ଟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଚତୁର୍ଥ ପଦକ୍ଷେପ ଆମକୁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଟର୍ମିନାଲ୍ ଚାରିପାଖରେ ବଳକା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଟନ କରିବାକୁ ପଡିବ | ପରମାଣୁ ଯାହା ଦ୍ each ାରା ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହାସଲ କରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଞ୍ଚଟି ପଦାଙ୍କ ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଯିବ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଉଦାହରଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି କିନ୍ତୁ ତୁମେ ଯଦି ତୁମେ ଏସବୁକୁ ଏକ ଧାରାରେ କର ଏବଂ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଟନ କରିବା ପରେ କ error ଣସି ତ୍ରୁଟି ହେବ ନାହିଁ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ମେଳ ଖାଉଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ମେଳ ଖାଉଥିବା ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ଏହା ମେଳ ହେବା ଉଚିତ କାରଣ ତୁମର ସଂଖ୍ୟା ପ୍ରଥମ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗଣନା କଲା ଏବଂ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ସଂଖ୍ୟା ବଣ୍ଟନ ପରେ ବଣ୍ଟନ ହେଲା | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ସମାନ ହେବା ଉଚିତ ଯାହା ଠିକ୍ ଗଣନା କରାଯାଏ ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୁ ସଂଖ୍ୟା ବଣ୍ଟନ କରିଛ | ଅନସ୍ ଏପରି ଭାବରେ ଯେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁର ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ଯଦି ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଆନ୍ତି ଯାହା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠିକ ଅଛି ବଳକା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଯୋଡାଯିବା ଉଚିତ କିମ୍ବା କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁକୁ ଦିଆଯିବା ଉଚିତ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଷ୍ଟେପ୍ 6 ରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଅଷ୍ଟମ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ସମାପ୍ତ କରିବାକୁ ପଡିବ | ନିଶ୍ଚିତ କରନ୍ତୁ ଯେ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁର ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯଦି ଏହାର ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ତେବେ structure ାଞ୍ଚା ସରିଯିବା ଆସନ୍ତୁ ଠିକ ଅଛି ଦେଖିବା ଏବଂ କିଛି ଉଦାହରଣ ଯେଉଁଥିରୁ ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଗଲା

ତେଣୁ ମୋତେ ପ୍ରଥମେ ଏକ ଲେଭିସ୍ ଡଟ୍ ଗଠନ କିପରି ଆଙ୍କିବାକୁ ଦିଅ | ଷ୍ଟେପ୍ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରଦତ୍ତ ଅଣୁ ପାଇଁ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଠିକ ଅଛି ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯେ ପରମାଣୁଗୁଡିକ କ’ଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଗ୍ରୁପ୍ ନମ୍ବରରୁ ଓକରୁ ଆପଣ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଜାଣିପାରିବେ

ତେଣୁ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ଏକତ୍ର ଯୋଡନ୍ତୁ ତେବେ ଆପଣଙ୍କର ସମୁଦାୟ ରହିବ | ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଯାହା ସମୁଦାୟ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବାର ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ଅଟେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣଙ୍କୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ବାଛିବା ପରେ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ କ’ଣ ତାହା ବାଛିବାକୁ ପଡିବ | ଅବଶିଷ୍ଟ ପରମାଣୁକୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ସଜାନ୍ତୁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ଆଙ୍କନ୍ତୁ କାରଣ ସମସ୍ତ ପରମାଣୁ ଅନ୍ତତ least ପକ୍ଷେ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ଦ୍ୱାରା ଧରାଯାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ସର୍ବନିମ୍ନ ବନ୍ଧନ ଆଙ୍କନ୍ତି ଯାହା ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ଦୁଇଟି ଗଠନ ପାଇଁ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଗ୍ରାସ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏକକ ବଣ୍ଡର ସଂଖ୍ୟାକୁ ଗଣନା କରନ୍ତି ଯାହା ସମୁଦାୟ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠାରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ବାହାର କରାଯିବା ଉଚିତ ତାପରେ ଅବଶିଷ୍ଟ

ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନଗୁଡିକ ଟର୍ମିନାଲ୍ ପରମାଣୁରେ ଥର୍ମାଲ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଯୋଡାଯିବା ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଥିବା କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁର ପରମାଣୁ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଯୋଡି ଭାବରେ ଏପରି ଭାବରେ ଯୋଡିବା ପାଇଁ ଯେପରି ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଟର୍ମିନାଲ୍ ପରମାଣୁ ଟର୍ମିନାଲ୍ ପରମାଣୁ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରାପ୍ତ କରେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଯୋଡିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଯୋଡି ହୋଇଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ମୂଳତ elect ଗଣିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ମେଳ ହେବା ଉଚିତ | ଯଦି ତୁମେ ନିଶ୍ଚିତ କର ଯେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଟର୍ମିନାଲ୍ ପରମାଣୁ ନିଶ୍ଚିତ ହେବା ପରେ ଏହା ସମାନ କିମ୍ବା ଅଧିକ ହେବା ଉଚିତ୍ ନୁହେଁ | ତୁମର ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହାସଲ କରେ ଯଦି ତୁମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅଧିକ ଅଛି ଯାହା କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମକୁ ନିଶ୍ଚିତ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅକ୍ଟେଟ୍ ଅକ୍ଟେଟ୍ ଅଛି, ତେବେ ତାହା କରିବାର ଏକ ପ୍ରଣାଳୀ ଅଛି | ଆପଣଙ୍କୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁକୁ ଏକ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିମ୍ବା ଏକାକୀ ପାରାଫ୍ରେଜ୍ ଆଣିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ପରିଣତ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କରିବେ ଏହା ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେବ ଏହି ଜିନିଷଗୁଡ଼ିକ ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଯିବ ଯେପରି ଆମେ ଅଧିକ ଉଦାହରଣ ଦେଖୁ | କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ch cl3 ପାଇଁ କିପରି ଏକ ଲେଭି ସଂରଚନା ଆଙ୍କିବାକୁ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେଖନ୍ତୁ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିପରି କରିବେ ଯେ ସେଠାରେ କାର୍ବନ ଅଛି ସେଠାରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ କାର୍ବନ ପାଇଁ ତିନୋଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସନ୍ତୁଳିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରତି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍ ତିନିଟି ସାତ ଅଟେ ଯାହା ଠିକ ଅଛି ସମାନ ଯାହା କୋଡ଼ିଏ 22 26 26 ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମରେ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କୁ ଚିତ୍ର କରିବାକୁ ପଡିବ | ସେଗୁଡିକ ଆପଣଙ୍କୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଯେ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାରଣ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଚାରି ଏବଂ ଏକାକୀ ପାରାବୋଲା ଚାରି ଏବଂ ଅବିଭକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉପରେ ଅଂଶୀଦାର ହୋଇନଥାଏ

ତେଣୁ ଏହାର ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା ଏଠାରେ ଥିବା ଅନ୍ୟ ପରମାଣୁ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଅବଶିଷ୍ଟ ପରମାଣୁକୁ ଠିକ୍ କରିବାକୁ ପଡିବ | ତାହା ହେଉଛି କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆପଣ ଏଠାରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଏଠାରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏଠାରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏଠାରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ତା’ପରେ ଗୋଟିଏ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ଚାରୋଟି ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଙ୍କିତ | ଚାରିଟି ଦୁଇଟି ଚାରିଟି ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଠିକ ଅଛି ଚାରିଟି ଦୁଇଟି ସହିତ ସମାନ ଯାହା ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସମାନ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଖର୍ଚ୍ଚ ହୁଏ ତାପରେ ତୁମେ ସମୁଦାୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠାରୁ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଛଅଟି ମାଇନସ୍ ଆଠଟି ଅଷ୍ଟାଦଶ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସମାନ, ବର୍ତ୍ତମାନ 18 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବାକି ଅଛି ଯାହା କରିପାରିବ | ଏହି ଟର୍ମିନାଲ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ବଣ୍ଟନ କର ଯାହାକି ପାସ୍ ଭାବରେ ବଣ୍ଟନ ହୋଇପାରିବ ତୁମେ ସେଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ y କରିପାରିବ ନାହିଁ | ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଯୋଡା ଯାଇପାରିବ ନାହିଁ ଏହା କେବଳ ଏକ ଯୁଗ୍ମ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଟେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରୟୋଗ କରେ

ତେଣୁ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ଯୋଡି ପାରିବ ନାହିଁ ଅବଶିଷ୍ଟ ପରମାଣୁକୁ ପାସ୍ କରିବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଯୋଡିବା | ଏଠାରେ ଏଠାରେ ଏଠାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଚାରିପାଖରେ ତିନୋଟି ଏକାକୀ ଯୋଡି ଯୋଡିଛି

ତେଣୁ ତିନୋଟି ଏକାକୀ ଯୋଡିର ଅର୍ଥ ହେଉଛି six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଗୋଟିଏ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଆଠ | ସେହିଭଳି ତୁମେ ଏଠାରେ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଭାବରେ ବଣ୍ଟନ କର ଯେପରି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଆଠଟି ଏଠାରେ ଆଠଟି ଏଠାରେ ଆଠଟି ହେଉଛି ଆଠଟି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ବଣ୍ଟନ ହୋଇଥିବା 18 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାସ୍ ହୋଇଛି ଯେ ଆମର ଛଅ ପ୍ଲସ୍ ଛଅ ପ୍ଲସ୍ ଛଅଟି ଅଛି | ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ତିନି ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ତିନି ଏକାକୀ ଯୁଗଳ

ତେଣୁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ତିନୋଟି ଲମ୍ବା ତିନି ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଅର୍ଥ ତିନିରୁ ଦୁଇ ଛଅ ତିନି ତିନି ଦୁଇ ଛଅ ଛଅ ଛଅ ଛଅ ପ୍ଲସ୍ ଛଅ ଅଷ୍ଟାଦଶ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ th ଇ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କରନ୍ତୁ ଏହା 26 ହେବା ଉଚିତ | ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍

ତେଣୁ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆଠଟି ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଚାରୋଟି ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତିନୋଟି ଅଛି | ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତ ଆଠ ନଅ ନଅ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ 4 ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି 4 ରୁ 2 ସମାନ 8 ସହିତ 9 ରୁ 2 ସମାନ 8

ତେଣୁ um 18.

ତେଣୁ ସମୁଦାୟ 26 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ସଂଖ୍ୟାଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗଣିତ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ମେଳ ଖାଉଛି | ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖିବାକୁ ପଡିବ ଯେ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ଏହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ କି ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ହାସଲ କରେ ନା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଆଠ ସଂଖ୍ୟାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହାସଲ କରେ ଏଥିରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି କାରଣ ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି | ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ ଦୁଇଟି ଆଠ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଆଠ କାରଣ ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଏଲେକ୍ ଅଛି | tron ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ପାଇଁ ସମାନ ଭାବରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ନିଶ୍ଚିତ କରିଛୁ ଯେ କାର୍ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଥିବା ଅକ୍ଟେଟ୍ ଠିକ୍

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସଂରଚନା ଏପରି ହୋଇଛି | ଚିତ୍ରାଙ୍କନ ପତ୍ରଗୁଡ଼ିକ ଗଠନ ହୋଇଛି, ଆସନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣରେ ଦେଖିବା ch2 ଓହ ବର୍ତ୍ତମାନ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ହେଉଛି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବାର ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି

ତେଣୁ କାର୍ବନ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ପ୍ଲସ୍ ଓହ କାର୍ବନରେ ଚାରୋଟି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନରେ ଅଛି | ଗୋଟିଏ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍ ଅକ୍ସି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଛଅ ଅଛି ଯାହା ଚାରୋଟି ଛଅ ପ୍ଲସ୍ ବାର ସହିତ ସମାନ, ch2o ପାଇଁ ବାରଟି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ ପରମାଣୁକୁ ଏହିପରି ତିନିଟି ଏକକ ବନ୍ଧନ ଗଠନ କରାଯାଇଛି | ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତିନିରୁ ଦୁଇ ଛଅ

ତେଣୁ ବାର ମାଇନସ୍ ଛଅଟି ଛଅଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସମାନ ଯେ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପରମାଣୁ ଚାରିପାଖରେ ବଣ୍ଟନ କରାଯିବା ଉଚିତ | ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ଯାହା ଏଠାରେ ଛଅଟି ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ରଖନ୍ତି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁରେ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରାପ୍ତ କରେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଆଠ ନୁହେଁ ଏହା କେବଳ ଛଅ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହାର ଛଅଟି ତାପରେ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁରୁ ଆହା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଆଡକୁ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଛାଡ଼ିଇ ନେବାକୁ ହେଲେ କଣ କରିବା ଉଚିତ ତାହା ମ so ଳିକ ଭାବରେ ଆମେ ରୂପାନ୍ତରିତ | ଏକ ବଣ୍ଡିଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଏକାକୀ ଯୋଡା ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ତୁମେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କର, ଆଠଟି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍

ତେଣୁ ଆଠଟି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଚାରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆଠ

ତେଣୁ ଅକ୍ଟେଟଟି ଅକ୍ଟେଟ ନିୟମକୁ ପାଳନ କରାଯାଏ