



ଡେଣୁ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ରିଜୋନାନ୍ସ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଗଠନ କୁହାଯାଏ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଇପାରେ ଯାହା ପ୍ରକୃତରେ a ଏବଂ b ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ | କାନୋନିକାଲ୍ ଷ୍ଟ୍ରକଚର୍ କୁହାଯାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଏଭଳି ସଂରଚନା ଯାହା କଳ୍ପିତ ସଂରଚନା ଠିକ ଅଛି ଡେଣୁ ଆମେ କଳ୍ପନା କରୁ | ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନାକୁ ବୁ to ୱା ପାଇଁ ଇ structure ାଞ୍ଚା

ଡେଣୁ ଏହା ବିଦ୍ୟମାନ ଥିବା ସଂରଚନା ନୁହେଁ  
ଡେଣୁ ଏହା ମନେ ରଖିବା ଜରୁରୀ ଯେ କ the ଶସି ସଂରଚନା ବାସ୍ତବରେ କେବେ ବି ବିଦ୍ୟମାନ ନଥିଲା | ଏହାର ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନାର ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନାର ଏକ ମିଶ୍ରିତ ସଂରଚନା କାରଣ

ଡେଣୁ ଏଠାରେ ଧାରଣା ହେଉଛି ରିଜୋନାନ୍ସ ବା କାନୋନିକାଲ୍ ଗଠନ କାରଣ ଯଦି ଆପଣ ଗୋଟିଏ ସ୍ତର ଆକାଂକ୍ଷିତ ଚେବେ ସେହି ସଂରଚନାଟି ପ୍ରକୃତ ଗଠନକୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ କହିବା ଠିକ୍ ନୁହେଁ | o3 ର ପ୍ରକୃତ ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ ଷ୍ଟେଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ପାର୍ଟି of ର ପ୍ରକୃତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ସ୍ଥିତି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନାକୁ ମିଶ୍ରଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏକ ଓଫ୍ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଗଠନ ପାଇପାରିବେ ଯାହାକୁ ଠିକ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା uh କୁ କହିଥାଏ ଯାହା ହଠାତ୍ ଦେଖାଯାଇଥିବା ବଣ୍ଡ ଦୂରତା ବିଷୟରେ ସେମାନଙ୍କ ବିଷୟରେ ଉତ୍ତମ ବ୍ୟାଖ୍ୟା ପ୍ରଦାନ କରେ | ତୁମେ ଏହି structures ାଞ୍ଚାଗୁଡ଼ିକ ଦେଇ ଯାଅ ତୁମେ ଦେଖିବ ଠିକ ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ଏହି structure ାଞ୍ଚାକୁ ଯାଅ ସେଠାରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ | ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଠିକ ଅଛି

ଡେଣୁ ଗୋଟିଏ ବଣ୍ଡ ଦୂରତା ତୁଳନାରେ କ୍ଷୁଦ୍ର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଦୂରତା ଏତେ ଦୁର୍ଘଟଣାଜନକ ଯାହା ଦେଖାଗଲା ତାହା ହେଉଛି ଡିନିଟ୍ରି ଡିନିଟ୍ରି ଦୂରତା 128 ପିକୋମିଟର ସହିତ ସମାନ ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରକୃତ ସାଧାରଣ ଭଲଭୋ ବଣ୍ଡ ଦୂରତାକୁ 148 ପିକୋମିଟର ସହିତ ସମାନ ବୋଲି ଭାବନ୍ତି | 121 ପିକୋମିଟର ସହିତ ସମାନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଦୂରତା ବର୍ତ୍ତମାନ o3 ରେ ପ୍ରକୃତ ଉତ୍କୃଷ୍ଟ ଓଭରବାଉଣ୍ଡ ଦୂରତା ହେଉଛି 128 ପିକୋମିଟର ଯାହା ଏହି ଦୁଇଟି ମୂଲ୍ୟ ମଧ୍ୟରେ ରହିଥାଏ  
ଡେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ନୁହେଁ ଏହା ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ନୁହେଁ ଏହା ଠିକ ଅଛି | ବଣ୍ଡ ଅର୍ଡର ହେଉଛି ବଣ୍ଡ ଅର୍ଡର ଯାହା ଆମେ ପରେ ଦେଖୁ  
ଡେଣୁ ବଣ୍ଡ ଅର୍ଡର ଦେ and ି ଶୀଘ୍ର

ଡେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ବଣ୍ଡ ଅର୍ଡର 1.5 ବଣ୍ଡ ଅର୍ଡର 1.5 ସେଥିପାଇଁ ଏହାର ଦୂରତା ଦୂରତା 128 ଅଟେ | ପିକୋମିଟର ଏହା ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ନୁହେଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଉ ଗୋଟିଏ କଥା ହେଉଛି ଯେ ମୁଁ o3 ପାଇଁ ଯାହା ଆକାଂକ୍ଷିତ ତାହା ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ସଂରଚନା ଠିକ ଅଛି ଏହି ସଂରଚନାଟି ଲେଉଟି ଡବ୍ ଷ୍ଟ୍ରକ୍ଚର ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସଠିକ୍ | ure ଚିହ୍ନିତ କିନ୍ତୁ o ଡିନୋଟିର ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ନୁହେଁ ଏହା ଏକ ବଙ୍କା ପ୍ରକୃତରେ ଏହା ଏକ ବଙ୍କା ଯେପରି ଏହାର ସଂରଚନା ବର୍ତ୍ତମାନ ପରି ଅଟେ

ଡେଣୁ ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ତୁମେ ଏକ ଅଣୁର ପ୍ରକୃତ ଜ୍ୟାମିତିକୁ ପାଇପାରିବ ନାହିଁ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଗଠନ କରୁଥିବା ଏକ ପତ୍ର ଆକାଂକ୍ଷିତ ବ୍ୟାପା ପାଇପାରିବ ନାହିଁ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି କେଉଁଠାରେ ଲିଙ୍କ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ କେଉଁ ପ୍ୟାଟର୍ ପାଇପାରିବେ ତାହା କେବଳ ପ୍ରଦାନ କରେ କିନ୍ତୁ ଆପଣ ସେହି ଅଣୁର ଜ୍ୟାମିତିକୁ କ'ଣ ପାଇପାରିବେ ନାହିଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଆହା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ନିଅନ୍ତୁ ତେବେ ଆପଣ 4 ମାଇନସ୍ ର b | ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କରନ୍ତୁ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ପତ୍ର ଗଠନ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ଏହିପରି ବାହାରକୁ ଆସିବ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ଦେବାକୁ ପଡ଼ିବ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଜାତିର ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ମୁଁ ଏଠାରେ ଯାହା ଆକାଂକ୍ଷିତ ତାହା ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ | ଏହି ଟେଟ୍ରାଫ୍ଲୋରୋବୋରୋନ୍ ର ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ହେଉଛି ଏକ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ ଏହା ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ସର୍କିଟ୍

ଡେଣୁ ପ୍ରକୃତ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ ଜ୍ୟାମିତି ଅଟେ  
ଡେଣୁ ଆପଣ ଛୁଟି structure ାଞ୍ଚାକୁ ପସନ୍ଦ କରନ୍ତି ନାହିଁ ଯାହା ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନା ଅଟେ | t ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ କିପରି ଲିଙ୍କ ହୋଇଛି ସେ ବିଷୟରେ ସୂଚନା ପ୍ରଦାନ କରେ କେଉଁଠାରେ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ଅଛି ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏକ ବନ୍ଧନ pattern ାଞ୍ଚା ଆପଣ ଏତେ ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନା ପାଇପାରିବେ ଯାହାକୁ ଆମେ ଅଧିକ ଉଦାହରଣ ସହିତ um କୁ ମଧ୍ୟ ଦେଖିପାରିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ no3 ମାଇନସ୍ no3 ପାଇଁ କିଛି ଲେଉଟି ଡବ୍ ଗଠନ କ'ଣ | ମାଇନସ୍ ସବୁଦିନ ପରି ତୁମେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ n ପ୍ଲସ୍ ଡିନୋଟି ଗଣନା କରିପାରିବ, ଯିଏ ଠିକ୍ 3 ରେ o ପ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ 1 ପାଇଁ ମାଇନସ୍ 1 ପାଇଁ ତୁମକୁ 1 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡ଼ିବାକୁ ପଡ଼ିବ ଯାହା ଦ one ାରା ଏକ ପ୍ରଜାତି ଉପରେ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଥିବାବେଳେ ଏହାକୁ ମନେ ରଖିବାକୁ ପଡ଼ିବ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଥାଏ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଧିକ ଠିକ ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରକୃତ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ uh ସହିତ ଯୋଡ଼ାଯିବ

ଡେଣୁ no3 ମାଇନସ୍ ଓକେ ମାଇନସ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ସମୁଦାୟ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗଣନାରେ ଯୋଡ଼ାଯିବ | ସବୁଥର ପରି ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ 5 ପ୍ଲସ୍ 3 ରେ ଅମ୍ଳଜାନର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ 6 ପ୍ଲସ୍ 1 ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଦ certain ାରା ନିଶ୍ଚିତ 21 ଆସେ  
ଡେଣୁ ହିଁ 18 19

ଡେଣୁ 24 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍  
ଡେଣୁ 24 ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବାହାରିଲା ଯାହା ଏକ ହୋଇପାରେ | ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ନଂ 3 ମାଇନସ୍ ଚାରିପାଖରେ ଘୂରି ବୁଲୁଛି  
ଡେଣୁ ତୁମେ ସାଧାରଣ ନୋ ଭଳି ଏକ ଷ୍ଟ୍ରକ୍ଚର ଅମ୍ ଆକାଂକ୍ଷିତ ପାରିବ  
ଡେଣୁ ଡିନୋଟି ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଲେଖିବା ପାଇଁ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଖର୍ଚ୍ଚ ହୁଏ  
ଡେଣୁ ଛଅ ମାଇନସ୍ ଛଅଟି ଏତେ ଅଷ୍ଟାଦଶ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଓଜନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଚାରିପାଖରେ ବଣ୍ଟନ କରାଯାଇପାରେ | ଟର୍ମିନାଲ୍ ଓମ୍ ପରମାଣୁ ତାପରେ ତୁମେ ଦେଖିବ ଯେ ସେପରି ଛଅ ଛଅ ଛଅ ଅଠର ଅଛି

ଡେଣୁ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମାପ୍ତ ହୋଇଛି ଏବଂ ତାପରେ ତୁମକୁ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ଦେବାକୁ ପଡ଼ିବ ଯଦି ତୁମେ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁକୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଦେଖୁଛ | ଅକ୍ଟେଟ ହାସଲ କରିନାହିଁ ତେବେ ତୁମକୁ ଯାହା କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ ତାହା ହେଉଛି ତୁମେ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିକୁ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ପରିଣତ କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ

ଡେଣୁ ତୁମେ ଏହି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିକୁ ଏଠାରେ ଗଣିବ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ o ok ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଦେଖିବ o ok  
ଡେଣୁ ଗୋଟିଏ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ଗଣିବା ପରେ ଏହାର କେବଳ ଅଛି | ଅବଶିଷ୍ଟ ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ଏଠାରେ କିଛି ଘଟିଲା ନାହିଁ ଯେପରିକି ଏଠାରେ ପୁଣି ଥରେ ତୁମକୁ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ମାଇନସ୍ ସମାନ ଭାବରେ ରଖିବାକୁ ପଡ଼ିବ ତୁମେ ଠିକ୍ ଲେଖି ପାରିବ ତୁମେ ଏହି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିକୁ ମଧ୍ୟ ଗଣି ପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ c ସେହି ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ପରି ଅନ୍ୟ ଏକ ସଂରଚନା ଲେଖିବା ସମାନ ଭାବରେ ତୁମେ ଏହି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିକୁ ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅକ୍ଟେଟ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଗଣି ପାରିବ ଏବଂ ତା' ପରେ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ

ଡେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଠିକ ଅଛି ଡିନୋଟି ସଂରଚନା a ପାଇଁ ଠିକ୍ ଲେଖା ହୋଇପାରେ | no3 ମାଇନସ୍  
ଡେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ଡିନୋଟି ସଂରଚନାକୁ ରିଜୋନାନ୍ସ ଷ୍ଟ୍ରକଚର୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏକ ଡବଲ୍ ପଏଣ୍ଟ୍ ଟୀର ବ୍ୟାପା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇପାରେ ସେଠାରେ କିଛି ସଂରଚନା ଅଛି ଯାହା ରିଜୋନାନ୍ସ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଗଠନ ଅଟେ ଯାହାକି ଏକ ବିନ୍ଦୁ ରେଖା ଭାବରେ ଦେଖାଯାଏ ଏବଂ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ  
ଡେଣୁ ଆପଣ ଏହା ଦେଖିପାରିବେ | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ କିମ୍ବା ଏଠାରେ କିମ୍ବା ଏଠାରେ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ଠିକ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ହୋଇପାରେ ଏହା ଏଠାରେ ହୋଇପାରେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଡିନୋଟି ସଂରଚନା ସମାନ ଏବଂ ସେମାନେ no3 ମାଇନସ୍ ର ପ୍ରକୃତ ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ ଷ୍ଟେଟ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ସ୍ଥିତିରେ ସହଯୋଗ କରୁଛନ୍ତି |

ଡେଣୁ ସେଇଥିପାଇଁ ଏହି ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ରିଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚା କିମ୍ବା କାନୋନିକାଲ୍ ଗଠନ କିମ୍ବା କଳ୍ପିତ ଗଠନ ଯାହା ଆପଣ କହିପାରିବେ କାରଣ ଆମେ ସଂରଚନାକୁ ଅଣ୍ଡର ପାଇଁ ଡିଜାଇନ୍ କରିଛୁ | ପ୍ରକୃତ ଗଠନକୁ ଟାଣି କର, ସେଥିପାଇଁ ଏହା କଳ୍ପନା ସଂରଚନା ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଆପଣଙ୍କୁ ମନେ ରଖିବାକୁ ହେବ ଯେ ଏହା କ min ଶସି ସମୟରେ ଡିନୋଟି ମାଇନସ୍ ପାଇଁ କେବେ ବି ବିଦ୍ୟମାନ ନଥିଲା କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ମେକାନିକ୍ସ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି ତେବେ ଏହା ପ୍ରକୃତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଗଠନକୁ ବୁ to ୱା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଯାହା ପରେ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଯେ no3 ମାଇନସ୍ ର ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ହେଉଛି um ହେଉଛି ଏହି ଗଠନର ଏକ ମିଶ୍ରଣ, ଏହି structure ାଞ୍ଚାର ଡବଲ୍ ଫଙ୍କସନ୍ ଏବଂ ଏହି structure ାଞ୍ଚାର ଡବଲ୍ ଫଙ୍କସନ୍ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ um net ଡବଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟ ଏବଂ ଏହାର ପାଇବ

| ଅବଦାନକାରୀ ସଂରଚନା ତୁଳନାରେ ଶକ୍ତି କମ୍ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ଏକ ଅବଦାନକାରୀ structure ାଞ୍ଚା ଭାବରେ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ ଯାହା ସେମାନେ କେତେ ଅବଦାନ କରନ୍ତି ଯାହା ପ୍ରକୃତ um ଗଠନ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏହା ଆବଶ୍ୟକ ନୁହେଁ ଯେ ସମସ୍ତ ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନା ସମାନ ଭାବରେ ଯୋଗଦାନ କରିବା ଉଚିତ କିଛି ଅଧିକ ଅବଦାନ ଦେଇପାରେ କେତେକ କିଛି କମ୍ ଅବଦାନ ଦେଇପାରନ୍ତି | କିନ୍ତୁ ସେମାନେ ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନାରେ କିଛି ପରିମାଣରେ ସହଯୋଗ କରୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଏହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | କ୍ଲାୟମ୍ ମୋକାନିସ୍ମ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନାରେ ସହାୟକ ହେଉଛି ଯାହା ପ୍ରକୃତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ ଷ୍ଟେଟ୍ ଗଠନକୁ ଦୂରରେ ରଖିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଫଳସ୍ୱରୂପ ବଣ୍ଟ ଦୂରତା କିମ୍ବା ମିଶ୍ରିତ ସଂରଚନାରେ ଆପଣ ଦେଖୁଥିବା ବଣ୍ଟ ହେଉଛି ସେନ୍ସର ହାରାହାରି ଏହା ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଟ ନୁହେଁ | କିମ୍ବା ଏହା ଗୋଟିଏ ଶରୀର ନୁହେଁ ଯାହା ମଧ୍ୟରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ସମାନ ଭାବରେ ଦେଖୁଥିଲୁ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କଥା ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଅଣୁକୁ ନେଇଯାଆନ୍ତି କିମ୍ବା ଏଥିରୁ କ'ଣ ଶସିଟି ଠିକ୍ ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଦେବାକୁ ପଡ଼ିବ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଦେବାକୁ ଯାଉଛୁ | କିପରି ଏକ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଫର୍ମାଲ୍ ଚାର୍ଜ f c ସହିତ ସମାନତା ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମାଲନସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଟି ଯୋଡ଼ି ଯୋଡ଼ିରେ ଦୁଇଭାଗରେ ବିଭକ୍ତ ଯାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ

ତେଣୁ ଆପଣ ପ୍ରଥମେ ଏଠାରେ ନିଅନ୍ତୁ କ'ଣ ଜାଣିବା ପାଇଁ କ'ଣ? ପରମାଣୁର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧରାଯାଉ ତୁମେ ପରମାଣୁ ପାଇଁ ଚାର୍ଜର ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ କ'ଣ ନ୍ୟସ୍ତ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ, ତେବେ ତୁମେ ପ୍ରଥମେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନେବା ଉଚିତ | ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କାରଣ ଏହା ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଡ଼ିତ ସେହି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଦାୟୀ

ତେଣୁ ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଆସୁଛି ଆମେ ଅଧିକ ଠିକ୍ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରୁଛୁ ଯାହା ଭିତର କୋର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା ନୁହେଁ | ଭିତରେ ପଡ଼ି ରହିଲେ ସେମାନେ ଜଡ଼ିତ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଆମେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କାରଣ ଏହା ଠିକ୍ ଅଛି ଯାହା ନୂତନ ବଣ୍ଟ ଗଠନ କିମ୍ବା ବଣ୍ଟର ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ପାଇଁ ଦାୟୀ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ଭଲ ଚୟନ କରନ୍ତୁ ଯେଉଁଥିରୁ ଆପଣ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ବାହାର କରିଦେବେ | କିମ୍ବା ଏହାକୁ ଅଂଶୀଦାର ହୋଇନଥିବା ଯୋଡ଼ି କୁହାଯାଏ ଠିକ୍ ଅଛି ଧରାଯାଉ ତୁମର ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଦୁଇଟି ଠିକ୍ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ବନ୍ଧନ ପାସ୍ ରେ ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ଯୋଡ଼ିରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଠିକ୍ ଅଛି ସେଠାରେ ଏକ ବଣ୍ଟି ଯୋଡ଼ି ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରତ୍ୟେକ ବଣ୍ଟ ଗଠିତ | ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ୱ so ାରା ଯାହା ଦ୍ୱ you ାରା ତୁମକୁ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଅନୁମାନ ସଂଖ୍ୟା ଦ୍ୱାରା ବିଭକ୍ତ କରାଯିବ ଆବଶ୍ୟକ | ବଣ୍ଟର ଦୁଇଟି ହେଉଛି ତାପରେ ନମ୍ ଫର୍ମାଲ୍ ଚାର୍ଜ ଗଣନା ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଓକ୍ ସଂଖ୍ୟା ବଣ୍ଟ ତିନି ତାପରେ ତିନିଟି ଦୁଇରେ ସମାନ ଛଅ ଛଅଟି ଦ୍ୱ two ାରା ବିଭକ୍ତ ତିନୋଟି ଦେଇଆଏ ଯାହା ଦ୍ୱ value ାରା ମୂଲ୍ୟ ଏଠାରେ ରହିବ ଏହି ମୂଲ୍ୟ ତିନୋଟି ହେବ | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନାକୁ ଦେଖିବେ ସେତେବେଳେ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ପାଇଁ କିଛି ଗଣନା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପ୍ରକାରର ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଗଣନା ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ ହେବ ଯଦି ବଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ଖାଣ୍ଟି କୋଭାଲେନ୍ସ ବଣ୍ଟ ଠିକ୍ ଅଛି କୋଭାଲେନ୍ସ ବଣ୍ଟର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକ ଅଂଶ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଂଶୀଦାର | ପରମାଣୁ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ସମାନ ଭାବରେ ବଣ୍ଟନ ହୋଇଛି ଠିକ୍ ଅଛି ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଅବସ୍ଥିତ

ତେଣୁ ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ଏହି ସର୍ତ୍ତଗୁଡ଼ିକ ରହିବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆମୋନିୟା ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ୟାସନ୍ ପରି ଏକ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ କିପରି କରିବେ ତାହା ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା | ବର୍ତ୍ତମାନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନରେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବି ଗ୍ୟାସ୍ ଅଛି ଯାହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ | କାରଣ ଏହାର କେବଳ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିବା ପାଇଁ କ୍ଷମତା ଅଛି

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଚାରିପାଖରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତିନି ଚାରିଟି ସଠିକ୍ କରେ

ତେଣୁ ଚାରିଟି ଦୁଇଟି ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଠିକ୍ ଅଟେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାର୍ଜ କ'ଣ ଚାର୍ଜ ଅଟେ

ତେଣୁ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ୟାସନ୍ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ଯାହା ଆମେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ହିସାବ କଲେ ଆମେ ଜାଣିପାରିବା ଯେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଠିକ୍ ଅଛି ତେବେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା କିଛି ଫି ମାଲନସ୍ ଅଟେ | ଅଂଶୀଦାରୀ ପଥରେ ଏହି ମାଲନସ୍ ସଂଖ୍ୟା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ କ 1 ଶସି ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିମ୍ବା ଅଂଶୀଦାରୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ | ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ସେଠାରେ ଚାରୋଟି ବନ୍ଧନ ଯୋଡ଼ି ଅଛି ପୂର୍ଣ୍ଣ ଥାନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଦ୍ୱ uh ାରା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଗୋଟିଏ ଅଟେ ମୁଁ ଆଶା କରେ ଏହା କିପରି ସ୍ପଷ୍ଟ ହେବ ଯେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜକୁ ଗଣନା କରିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଜ organic ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀ ଠିକ୍ କରନ୍ତି ନଚେତ୍ ଆପଣ ଶେଷ ହୋଇଯିବେ | ଭୁଲ୍ ସହିତ ଚିନ୍ତାଧାରାରେ ଆଇପାରେ ଯେ ପରମାଣୁକୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କହିବା ପରିବର୍ତ୍ତେ ଭୁଲ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆକ୍ରମଣ କରୁଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆପଣ କହିବେ ଯେ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଭଳି ବୁଦ୍ଧ ଆସିବ ଯଦି ଆପଣ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ପ୍ରକୃତ ଛୁଟି ସଂରଚନା ଲେଖି ନାହିଁ ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା | no3 ମାଲନସ୍ ପାଇଁ ଆମେ ପାଇଲୁ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ହେଉଛି ମାଲନସ୍ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ କ leave ଶସି ଗୋଟିଏ ଛାଡ଼ନ୍ତୁ ଦେଖନ୍ତୁ ତେବେ ଡବ୍ଲ୍ ଷ୍ଟକଟର୍ସ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ତିନୋଟି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ଅଛି | ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ହେଉଛି ମାଲନସ୍ କିପରି ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜଗୁଡ଼ିକ ଏକ ମାଲନସ୍ ଭାବରେ ବାହାରିଲା ଯାହା ଆମେ ଜାଣିପାରିବା

ତେଣୁ ସାମଗ୍ରିକ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ହେଉଛି ମି ସମୀକରଣ ଯାହାକୁ ଆପଣ କିଛି formal ପଚାରିବ ଦେଖନ୍ତି | ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଚାର୍ଜ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ପାଇଁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଗଣନା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ସେହି ପ୍ରକାରିଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ କ'ଣ ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଗଣନା କରନ୍ତି ତେବେ ଭାଲେନ୍ସ ସିଷ୍ଟମ୍ ଫି ମାଲନସ୍ ସଂଖ୍ୟା ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି | ଏକାକୀ ଯୁଗଳରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସଂଖ୍ୟାରେ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ନାହିଁ ଯାହା ଦ୍ୱ means ାରା ଆପଣ ଶୂନ୍ୟ ଦେଇପାରିବେ ତେବେ ଏଠାରେ ବଣ୍ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଏଠାରେ ଚାରୋଟି ବଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଚାରୋଟି ବଣ୍ଟ ଯାହା ଆଠରୁ ଚାରି ସମାନ ଅଟେ | ଚାରିଟି ଦୁ sorry ଖୁବ୍, ଏହା ମାଲନସ୍ ଠିକ୍ ହେବା ଉଚିତ କାରଣ ମାଲନସ୍ ମାଲନସ୍

ତେଣୁ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମାଲନସ୍ ନମ୍ବର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମାଲନସ୍ ନମ୍ବର ବଣ୍ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇ ଭାଗ ଦ୍ୱ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଚାରୋଟି ବଣ୍ଟ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଚାରୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଚାରିଟି ଦ୍ୱ four ାରା ବିଭକ୍ତ ଯାହା ଦ୍ୱ gives ାରା ତାହା ପ୍ରଦାନ କରେ | ପୂର୍ଣ୍ଣ ର ଗୋଟିଏ ଦୁ sorry ଖୁବ୍ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଚାର୍ଜ ଯାହା ଠିକ୍

ତେଣୁ ଏହା ପୂର୍ଣ୍ଣ ର ଏକ ଚାର୍ଜ ଅଟେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ପାଇଁ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଁ ଏକ ଗଣନା କରିବା | s ଛଅଟି ଠିକ୍ ମାଲନସ୍ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ସଂଖ୍ୟାରେ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିରେ ତିନୋଟି ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଅଛି

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ତାପରେ ବଣ୍ଟିରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା କେବଳ ଦୁଇଟି ବନ୍ଧନ ଦ୍ୱ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏହି ଦୁଇଟି ପରୀକ୍ଷଣ ମଧ୍ୟରେ ଏହି ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ଦ୍ୱ by ାରା | ଓକେ ଗୋଟିଏ ଓକେ ମାଲନସ୍ ସହିତ ସମାନ, ଯାହା ଏହି ଛଅଟି ସହିତ ସମାନ, ମାଲନସ୍ ଗୋଟିଏ ସହିତ ସମାନ, ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଆକ୍ସିଡ୍ ପରମାଣୁ ପାଇଁ ଏକ ଗଣନା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଛଅ ମାଲନସ୍ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଏକ ତିନି ତିନି ଚାରି ଚାରି ମାଲନସ୍ ସଂଖ୍ୟା ବଣ୍ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ | ଦୁଇଟି

ବଣ୍ଟି ଚାରୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ୱାରା ଦୁଇଟି ଠିକ ଅଛି ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ ଯଦି ତୁମେ ଗଣନା କର ଏହି ପରମାଣୁ ସହିତ ସମାନ  
ତେଣୁ ତୁମେ ତୁରନ୍ତ ମାଲନସ୍ 1 ନ୍ୟସ୍ତ କରିପାରିବ | ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମେ ଦେଖୁ ପାରିବ ଯେ ଏଠାରେ କିଛି ମାଲନସ୍ ଅଛି  
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଶୂନ୍ୟ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଅଛି | ଏଠାରେ କିଛି ମାଲନସ୍ 1 ଏଠାରେ ମାଲନସ୍ 1 ଠିକ ଅଛି ତୁମେ ସେମାନଙ୍କୁ ମାଲନସ୍ 1 ପ୍ଲସ୍ ମାଲନସ୍ 1 ଠିକ ଅଛି ଏବଂ  
ତା' ପରେ ପ୍ଲସ୍ 0 ଏଠାରେ ପ୍ଲସ୍ 1 ଓକେ ମାଲନସ୍ 1 ମାଲନସ୍ 1 0 ତାପରେ ପ୍ଲସ୍ 1  
ତେଣୁ ତୁମେ ସେହି ମାଲନସ୍ 1 ପ୍ଲସ୍ 1 କୁ ଦେଖୁ ପାରିବ ତାପରେ ତୁମେ ଶେଷ ହେବ | ମାଲନସ୍ 1 କେବଳ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ କାହିଁକି | ମାଲନସ୍ clear କୁ ସଫା  
କରିବା ଦ୍ୱାରା formal ଠାରୁ ଆମେ ଦେଖୁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ କ'ଣ ଏବେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା ଏବଂ [ମ୍ୟୁଜିକ୍] ଯାହା ଟିକେ କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ n2o ବିଷୟରେ  
ତୁମେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ 2 କୁ n ପ୍ଲସ୍ 0 ରେ ଗଣନା କରିପାରିବ ଯାହା 2 ରୁ 5 ପ୍ଲସ୍ 6 ଠିକ ଅଛି |  
ତେଣୁ 10 ର 2 ପ୍ଲସ୍ 6 16 ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଏଠାରେ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ ହେଉଛି ସର୍ବନିମ୍ନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ହେଉଛି ପରମାଣୁ  
ହେଉଛି ଅଧିକ ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଉପସ୍ଥିତିକୁ ସୂଚିତ କରେ ଯାହା ଏକ ବନ୍ଧନ କ୍ଷମତା  
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେଉଛି କେନ୍ଦ୍ରୀୟ | ପରମାଣୁ କାରଣ ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି, ସେଠାରେ ଆପଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଓ  
ଲେଖିପାରିବେ  
ତେଣୁ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁକୁ ସଂଯୋଗ କିମ୍ବା ଲିଙ୍କ କରିବା ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ  
ତେଣୁ ଚାରୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମାଲନସ୍ ଚାରିଟି ବାର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସମାନ, ଯାହା ସମୁଦାୟ ବାଲ୍ୟ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ | ଏହି ଓମ୍ ଅର୍ମାଲ୍ ପରମାଣୁ  
ଚର୍ମନାଲ୍ ପରମାଣୁ ଚାରିପାଖରେ ନ୍ୟସ୍ତ କରିପାରିବ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏଠାରେ ଠିକ୍ ଅଛି  
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଭଲରେ ଥିବା ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କରନ୍ତୁ  
ତେଣୁ 6 p1 ଆମ 6 12 ପ୍ଲସ୍ 12 ଠିକ ଅଛି 12 14 16 ଯାହାକି ଏହା ସହିତ ମେଲ ହେବା ପୂର୍ବରୁ ଗଣିତ ଏକ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି  
ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ସମାନ ଭାବରେ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଚାରିପାଖରେ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ  
ଏହା ଠିକ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଦେଖନ୍ତି ଏହା କେବଳ ଚାରିଟି ଯାହା ଏଠାରେ ଦୁଇଟି 12  
ତେଣୁ କେବଳ 4 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ତାହା ମାତ୍ର ନାହିଁ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏହା ପତ୍ର ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମକୁ ମାତ୍ର ନାହିଁ  
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଯାହା କରିବାକୁ ପଡିବ ତାହା ହେଉଛି | ଏହି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିକୁ ଏଠାରେ ଚାଣିବା ପାଇଁ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଅନ୍ୟ ଏକ ସଂରଚନା ପରି ରେଷ୍ଟ୍ରାନ୍ସ୍  
ଲେଖିପାରିବେ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏହା ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି କି ନାହିଁ ତାହା ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ଦେଖୁଛନ୍ତି କି ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ କି problem ଶିକ୍ଷି  
ଅସୁବିଧା ନାହିଁ କାରଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଥିରେ କି problem ଶିକ୍ଷି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ | ସେଠାରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ  
କେବଳ ଛଅଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି କାରଣ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଛଅଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ଏହା ପାଖ ପରମାଣୁରୁ କି two ଶିକ୍ଷି ପ୍ରକାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍  
ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଯାହା ଦ୍ୱାରା ଏହା ଖୁସି ହେବ  
ତେଣୁ ତୁମେ ଯାହା କରିବ କରିବାକୁ ପଡିବ ତୁମେ ତୁମକୁ ନେଇଯାଅ ତୁମେ ଏହି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିକୁ ଏହି ଆଡକୁ ଚାଣି ନିଅ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଏହିପରି ପାଇ ପାରିବ  
ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମେ ଦେଖୁ ପାରିବ ଯେ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଚାରିପାଖରେ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଚାରିଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଚାରିଟି  
ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍  
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | ଏକ ପ୍ରକୃତ ଏହି ପ୍ରକୃତ ଛୁଟି structure ାଞ୍ଚା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଛୁଟି structure ାଞ୍ଚା ଯେତେବେଳେ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ପରମାଣୁ  
ଅକ୍ଟେଟ୍ ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ ତାପରେ ପତ୍ରଗୁଡ଼ିକ ତା' ସକସନ୍ ଲେଖିବା ସମାପ୍ତ ହୋଇଗଲା ପରେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହି ସଂରଚନା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଅନ୍ୟ ଏକ  
ଉପାୟ କରିପାରିବେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ସମାନ ସଂରଚନା ଲେଖିପାରିବେ | ଏହିପରି ଏକ n ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ତୁମେ ମଧ୍ୟ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଆଡକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍  
ଚାଣି ପାରିବ  
ତେଣୁ ତୁମେ ଏଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଚାଣିବ ଏବଂ ତାପରେ ଏଠାରେ ତୁମେ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଲେଖି ପାରିବ ଯାହାକୁ ଯୁଁ ଏହାକୁ ଏକ ରିଜୋନାଣ୍ସ୍ ବୋଲି କହିବାକୁ ଯାଉଛି |  
ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁରୁ ଗୋଟିଏ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଛଡ଼ାଇବା ପରେ ସଂରଚନା ଠିକ ଅଛି ଏଥିରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ଯୁଗଳ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ତ୍ରିଗୁଣ ବନ୍ଧନରେ  
ପରିଣତ ହୁଏ ତାପରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ତାପରେ ଏହା ଏକକ ବନ୍ଧନରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଏକ ଦୁ sorry ଖରେ ପରିବର୍ତ୍ତିତ ହୋଇଛି ଏହି ବନ୍ଧନ  
ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳ ସେହି ପରି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିରେ ପରିବର୍ତ୍ତିତ ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ସୁଦ୍ଧା ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱାରା ଅଂଶଦାର ହୋଇଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା  
ଗଠନକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏଠାରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଅଛି ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ଯୁଗଳ ଆଠ | ଯଦି ତୁମେ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଦେଖ, ଏଠାରେ ତିନୋଟି  
ବଣ୍ଟି ତିନୋଟି ବଣ୍ଟି ଗୋଟିଏ ବଣ୍ଟି  
ତେଣୁ ଆଠଟି ଏଠାରେ ତିନୋଟି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ଯୋଡ଼ି  
ତେଣୁ ଆଠଟି  
ତେଣୁ ଏହି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟ ଏକ ସଠିକ୍ ସଂରଚନା ଅଟେ ସଠିକ୍ ବିନ୍ଦୁ ସଂରଚନା ତୁମେ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ବିପରୀତ ଦିଗକୁ ଚାଣି ପାରିବ | ତୁମେ ଏହାକୁ ଠିକ  
ଭାବରେ ଏଠାରେ ଚାଣି ପାରିବ ଏବଂ ତାପରେ ଏହି ବନ୍ଧନ ଯୋଡ଼ିକୁ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିରେ ପରିଣତ କର, ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଗଠନ ମଧ୍ୟ ଆପଣ  
ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଓମ୍ ତିନି ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ଲେଖିପାରିବେ ଠିକ ଅଛି ଏହା ଏକକ ବନ୍ଧନରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଏବଂ ତାପରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ତାପରେ ଏହା  
ତ୍ରିଗୁଣ ବନ୍ଧନରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ସହିତ ରହିଯାଉଛି  
ତେଣୁ ଏହି structure ାଞ୍ଚା ଆମେ ଯାହା କରିଥିଲୁ ତାହା ଏହି ଅମ୍ଳଜାନରୁ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିକୁ ଛଡ଼ାଇ ନିଆଯାଏ ତାପରେ ଏହା ତ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଟି ହୋଇଯାଏ ଏବଂ  
ତା' ପରେ ଏହି ବନ୍ଧନ | g ଯୁଗଳ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ିରେ ପରିବର୍ତ୍ତିତ ହୁଏ ତାପରେ ଏହା ଏକକ ବନ୍ଧନରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଏବଂ ତୁମେ ସେହି ସଂରଚନାକୁ ଦେଖି ପାରିବ  
ଯେପରି ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଲେଖି ପାରିବ ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ଏହି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟ ସେହି ସଂରଚନା ସହିତ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ଅଛି କିନ୍ତୁ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ରିଜୋନାଣ୍ସ୍  
structure ାଞ୍ଚା କିମ୍ବା କାନୋନିକାଲ୍ ଗଠନ କିମ୍ବା କଳ୍ପନା ସଂରଚନା କୁହାଯାଏ | ଏଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ n2o ର ପ୍ରକୃତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ୍ ଅବସ୍ଥାରେ  
ଯୋଗଦାନ ଯାହାକି ସବୁଠାରୁ ଅଧିକ ଅବଦାନକାରୀ ସଂରଚନା ଯାହା କି କିପରି ଖୋଜି ବାହାର କରିବେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ structure ାଞ୍ଚାରେ  
ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଅଧିକ ଅବଦାନକାରୀ ସଂରଚନା ଖୋଜି ପାରିବେ  
ତେଣୁ ଆପଣ କିପରି ଜାଣିପାରିବେ | ଠିକ ଅଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି କେଉଁଟି ହେଉଛି ସର୍ବୋତ୍ତମ ସଂରଚନା କିମ୍ବା କେଉଁଟି ହେଉଛି ସଂରଚନା ଉପରେ ଅଛି  
ଯାହା ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନାରେ ଅଧିକ ଅବଦାନରେ ସହାୟକ ହେଉଛି ଯାହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ନିଶ୍ଚି ନିଆଯାଇପାରେ ଏବଂ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଉପରେ ଆଧାର କରି  
ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା | ତାପରେ ପ୍ରକୃତ ଗଠନ କ'ଣ ତାହା ଜାଣିବା ପାଇଁ, ତେବେ str କୁ ବାଛିବା ପାଇଁ ମୂଳ ସଂରଚନା ବାଛିବା ପାଇଁ ତୁମକୁ କିଛି ନିୟମ  
ଅନୁସରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ | ମୂଳ ସଂରଚନାକୁ ବାଛିବା ପାଇଁ ତୁମକୁ ନିମ୍ନଲିଖିତ ପଦକ୍ଷେପଗୁଡ଼ିକୁ ଅନୁସରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଶୂନ୍ୟର ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ସହିତ  
ସଂରଚନାକୁ ଶୂନ୍ୟର ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜକୁ ପସନ୍ଦ କରାଯାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ତୁମେ ଦୁଇରୁ ଅଧିକ ସଂରଚନା ଅଛି | ତାପରେ  
ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ structure ାଞ୍ଚା ବାଛିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାର କ charge ଶିକ୍ଷି ଚାର୍ଜ ନାହିଁ ଯାହା ଦ୍ୱାରା means ାରା ଚାର୍ଜ ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ ହେବା ଉଚିତ  
ତେଣୁ କ charge ଶିକ୍ଷି ଚାର୍ଜ ହେବା ଉଚିତ ନୁହେଁ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ମାଲନସ୍ ଯେପରି ଅନ୍ୟ କ at ଶିକ୍ଷି ପରମାଣୁ ଉପରେ କ charges ଶିକ୍ଷି ଚାର୍ଜ ରହିବା  
ଉଚିତ ନୁହେଁ ଯାହା ସଂରଚନାକୁ ପସନ୍ଦଯୋଗ୍ୟ ସଂରଚନା ଅଟେ |  
ତେଣୁ ତାହା ହେଉଛି ଆମର ପ୍ରଥମ ସର୍ତ୍ତ ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ ହେଉଛି ତୁମେ ଏକ ବାକ୍ସ, ଯଦି ସେଠାରେ କ um ଶିକ୍ଷି ଜିନିଷ ନାହିଁ ଯେପରିକି ଉମ୍ ଶୂନ୍ୟ ଚାର୍ଜ ବନ୍ଧନ  
କରିବା ତେବେ ତୁମକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ସଂରଚନା ପାଇଁ ଯିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଚାର୍ଜ ବନ୍ଧନ କରେ ଯାହା ନିକଟତର କିମ୍ବା ନିକଟତର ଅଟେ | ଶୂନ୍ୟ ଯାହା ମୁଁ ପରେ ଠିକ ଭାବରେ  
କୁ explain ାଇବି ଯଦି ଏହା ଶୂନ୍ୟ formal ପଚାରିବ ଚାର୍ଜ ସହିତ କ structure ଶିକ୍ଷି ସଂରଚନା ନିଆଏ ତେବେ ତୁମକୁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଏକ  
ସଂରଚନା ପାଇଁ ଯିବାକୁ ପଡିବ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ସମାନ | 0 କିମ୍ବା 0 ର ନିକଟତର ଯାହା ପସନ୍ଦିତ ସଂରଚନା ହେବ ଦ୍ୱିତୀୟ ସର୍ତ୍ତ ହେଉଛି ନିକାରାୟ ଚାର୍ଜ ବାଛିବା

ପରମାଣୁ ଉପରେ କିମ୍ବା ପରମାଣୁ ଅଧିକ କିମ୍ବା ଅଧିକାଂଶ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ ନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନର ପରମାଣୁ ଉପରେ ରହିବା ଉଚିତ ଯାହା  $\psi$  ଠାରୁ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ସର୍ବୋତ୍ତମ ବାଛିବା ପାଇଁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସର୍ତ୍ତ ହେବ । ସଂରଚନା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନାରେ ସହାୟକ ହେଉଛି ଯଦି ତୁମେ ଏହି ତିନୋଟି ଅଣୁକୁ ଦେଖୁବ ତେବେ ତୁମେ ଏସବୁ ପାଇଁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ସେଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ ଏକ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ କରିବ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଏଠାରେ ମାଇନସ୍ 2 ଅଛି ତୁମେ ଗଣନା କରିପାରିବ । ମୁଁ ସଙ୍ଗେ ସଙ୍ଗେ ଲେଖିବାକୁ ଦେଉଛି ଯେ ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ କାମ କରିସାରିଥିବା ଠାରୁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ 1 ଏହା ପୂର୍ବ 1 ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାର୍ଜ ଉପରେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପୂର୍ବ ଏହା ମାଇନସ୍ 1 ଏହା ଏକ ପୂର୍ବ 1 ଏହା 0 ଏବଂ ଏଠାରେ ତୁମର 0 ଏବଂ ତା' ପରେ ଅଛି । ଏଠାରେ ଆପଣଙ୍କର ଓମ୍ ଓକେ ପୂର୍ବ 1 ଅଛି, ଆପଣଙ୍କର ମାଇନସ୍ 1 ସଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମାଇନସ୍ 2 କାରଣ ଏକାକୀ ଯୋଡି ବ୍ୟତୀତ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଆଉ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି କାରଣ ଆମର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣନ ତିନୋଟି ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପା । ସେଠାରେ ପଡିଥିବା ଦୁଇଟି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରୁ ଏହାର ଆଉ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି  
ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍କୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ତେବେ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ହୋଇଯାଏ କିନ୍ତୁ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଏଠାରେ ବନ୍ଧା । ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପୂର୍ବ ଗୋଟିଏ ଠିକ ଅଛି ତେବେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏକାକୀ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ କିମ୍ବା ପରମାଣୁ ଉପରେ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ପ୍ରତ୍ୟେକରେ ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଯୋଡି ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ କିନ୍ତୁ ସେଠାରେ କେବଳ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଅଛି, ଅନ୍ୟ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଏକ ବନ୍ଧନ ଗଠନ ପାଇଁ ଖୁଆଯାଏ । ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ଠିକ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ସଠିକ୍ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ମାଇନସ୍ ସହିତ ସମାନ way ଙ୍କରେ ଦେଖନ୍ତି କାରଣ ଗୋଟିଏ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱାରା ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅର୍ଜନ ହୋଇଛି ଏହା ଏକ ପୂର୍ବ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏହା ସଠିକ୍ କାରଣ ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଯୋଡି ଅଛି ଏବଂ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ । ଶୂନ୍ୟ ଠିକ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ

ତେଣୁ ତିନୋଟି ବାଲାନ୍ସ ତିନୋଟି  
ତେଣୁ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏକ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଏକ ବନ୍ଧନ ଗଠନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ କିନ୍ତୁ ଗୋଟିଏ ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି । ସେହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ca ଆଉ ଏକ ଏକାକୀ ଯୋଡିକୁ ରିସ୍ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ତିନୋଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରେ ସଠିକ୍ ଅଟେ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏଠାରେ no3 ମାଇନସ୍ ପାଇଁ ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନାକୁ ତୁଳନା କର, ଏହି ତିନୋଟି ସଂରଚନା ସମାନ ଭାବରେ ଅବଦାନ କରେ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ତିନୋଟି ସଂରଚନା ସହିତ ସମାନ । ସମାନ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ସମାନ ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ ସଂରଚନା ପରି ମାଇନସ୍ ପାଇଁ ସମାନ ନୁହେଁ ସେମାନେ ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ ସଂରଚନା କିନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରକୃତ ଅବଦାନ ଯାହାକି ଆମେ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ରହିଛୁ ଯାହା structure ାଞ୍ଚା ଅଧିକ ଅବଦାନ ଦେଉଛି ଯାହାକୁ ତୁମେ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଅନୁସରଣ କରି ସ୍ଥିର କରିପାରିବ ତାପରେ ତୁମକୁ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ । ଶୂନ୍ୟର ଓମ୍ ଫର୍ମାଲ୍ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଏକ ଗଠନ କିନ୍ତୁ ତୁମେ ଶୂନ୍ୟର ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ସହିତ କ structure ଶସି ସଂରଚନା ଖୋଜି ପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ଏଠାରେ ଏକ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଏକ ପୂର୍ବ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଏଠାରେ ଏକ ପୂର୍ବ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ମାଇନସ୍ ଦୁଇ ପୂର୍ବ ଗୋଟିଏ ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ସଂରଚନା । କିଛି ଚାର୍ଜ ବହନ କର, ତା' ହେଲେ ଆମେ ତାହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ସ୍ଥିର କରିପାରିବୁ ନାହିଁ ତାପରେ ତୁମେ ଓମ୍ ଠିକ ଅଛି ନିୟମକୁ ଚିକେ ଆରାମ କର

ତେଣୁ ଏକ ଗଠନ ପାଇଁ ଯାଅ । ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ formal ପଦାରିକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ବର୍ତ୍ତମାନ ଶୂନ୍ୟର ନିକଟତର ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଯେ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ମାଇନସ୍ ଦୁଇ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ପୂର୍ବ ଏଠାରେ ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ପୂର୍ବ ଗୋଟିଏ ଯାହା ଏହି ତୁଳନାରେ ଶୂନ୍ୟର ନିକଟତର

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା । ଆମେ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରେ ବାଛି ପାରିବା ଏହି ଦୁଇ ପାର୍ଶ୍ୱ ମଧ୍ୟରେ ଠିକ ଅଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରେ ଏହି ସଂରଚନା b ଯାହାକି ଅଧିକ um ଅବଦାନକାରୀ structure ାଞ୍ଚା ଯାହା  $\psi$  second ିତୀୟ ନିୟମ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଆପଣ ସ୍ଥିର କରିପାରିବେ ନାହିଁ ଯାହା ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଉପରେ ରହିବା ଉଚିତ୍ । ଏକ ପରମାଣୁ ଯାହାକି ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟରେ ଚାର୍ଜ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଆସନ୍ତି ତେବେ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ମାଇନସ୍ ଅଟେ । ଗୋଟିଏ ତେଣୁ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ସଂରଚନାଟି କେତେକ ପସନ୍ଦିତ ସଂରଚନା  
ତେଣୁ ସଂରଚନା b ହେଉଛି ସବୁଠାରୁ ପସନ୍ଦିତ ସଂରଚନା । ପସନ୍ଦିତ ପସନ୍ଦିତ ସଂରଚନା ବର୍ତ୍ତମାନ ବାସ୍ତବରେ ଏହା ପରାକ୍ଷାତ୍ମକ ଭାବରେ ମିଳିଲା ଯେ ଏହାର ଏକ ଯଦି ଆପଣ ବଣ୍ଟ ଦୂରତାକୁ ଦେଖନ୍ତି ଠିକ୍ ନା ନାହିଁ ତେବେ ଯଦି ଆପଣ n ଏବଂ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଟ ଦୂରତା ବଣ୍ଟ ଦ length ିଧିକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସମାନ ଭାବରେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଟ ଏବଂ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଟ ମଧ୍ୟରେ ରହିଥାଏ । n ଏବଂ o ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଟ ଦୂରତା କିମ୍ବା ବଣ୍ଟ ଲମ୍ବ ଏହା ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଟ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଟ ଏବଂ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଟ ମଧ୍ୟରେ ରହିଥାଏ ଯାହା  $\psi$  we ାରା ଲେଉଟି ଡବ୍ ଗଠନ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଯାହା ଆଶା କରାଯାଏ ତାହା ସହିତ ସେହି ତଥ୍ୟଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟଧିକ ମେଳ ଖାଉଛି, ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଅଣୁ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଆଉ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା । ଯେପରିକି pf phi ଏବଂ ତାପରେ sf ଙ୍ଗ ଅତ୍ୟଧିକ ତୁମେ ଏହା ପାଇଁ ଏକ ଲେଉଟି ଡବ୍ structure ାଞ୍ଚା ଆଜି ପାରିବ ଯେପରି ଏହି p ପାଞ୍ଚଟି ବଣ୍ଟ ଯେପରି ଠିକ୍ ମୁଁ ଏହାର ସଂରଚନାକୁ ଏହାର ପ୍ରକୃତ ଜ୍ୟାମିତି ଏକ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ବାଲପିରାମାଇଡ୍ ଆକୃତି କାରଣ ମୁଁ ଏଠାରେ ଲିଭିଏ ଡବ୍ ଆଜି ପାରିବ । ଗଠନ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରି ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଆପଣ ଏଠାରେ ଏକାକୀ ଯୋଡି ରଖିପାରିବେ ଏବଂ ଏହିପରି ଆପଣ ଏକ ଗଣନା ଫର୍ସଟରସ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟ ପଞ୍ଚମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର କରିପାରିବେ । ଆଠଟି ସଂଖ୍ୟାରେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଞ୍ଚଟି ଠିକ୍ ପୂର୍ବ ଓମ୍ ଓକେ ଫିରେ ଅଛି କାରଣ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ପାଇଁ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଉମ୍ 35 ପୂର୍ବ ପାଞ୍ଚଟି ଚାଳିଶ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ଠିକ ଅଛି  
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ 540 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଭାଲେନ୍ସ ଆପଣ ପାଇପାରିବେ । ଏଠାରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକୁ ଗଣନା କରିବା  $\psi$  five ାରା ପାଞ୍ଚଟି ବଣ୍ଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ phi ଦୁଇଟି ସମାନ ଦଶ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁରେ ତିନୋଟି ଏକାକୀ ଯୋଡି ଅଛି  
ତେଣୁ 3 ରୁ 2 ମଧ୍ୟରେ 5 ଟି phi 30 ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ସମ୍ଭାବ୍ୟ 40 ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ । ଏହା ସହିତ ମେଳ ଖାଉଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏଠାରେ ଚର୍ଚ୍ଚନା ପରମାଣୁ ଦେଖିଛନ୍ତି ଯାହା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ବେଳେବେଳେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅକ୍ଟେଟ୍ ଅକ୍ଟେଟ୍ ପ୍ରାପ୍ତ କରେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଦେଖନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆପଣ ପାସ୍ ପ୍ରେସ୍ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱାରା ଓମ୍ ଚର୍ଚ୍ଚନା ଫୋରିନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଅଂଶଦାନ କରିଛନ୍ତି । ଦଶଟି ଦେଖ ଯେ ଦୁଇ ଦୁଇରୁ ଦୁଇ

ତେଣୁ ଏହାର ଦଶଟି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି  
ତେଣୁ ଏହା ଅଷ୍ଟାତପ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଫର୍ସଟରସ୍ ଏହି ଅଣୁରେ ଅକ୍ଟେଟ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠାରୁ ଅଧିକ ଆବଶ୍ୟକ କରେ । ହେୟ୍ ଯ oounds ଗିକକୁ ହାଇପରଭାଲାଣ୍ଟ ଯ oounds ଗିକ କୁହାଯାଏ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ସେଠାରେ ଆପଣ ମଧ୍ୟ ସମାନ ସଂରଚନା

ଲେଖିପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ପଡୋଶୀ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଲଫର୍ ଦ୍ୱାରା ଅଂଶଦାନ ହୋଇଥିବା ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସଲଫରରେ 12 ଟି ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଅତିକ୍ରମ କରେ । ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ  
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଯ oounds ଗିକକୁ ହାଇପରଭାଲାଣ୍ଟ ଯ ound ଗିକ କୁହାଯାଏ କାରଣ ଯଦି ଭାଲେନ୍ସ ଉଚ୍ଚ ପ୍ରମାଣ ଅଟେ ସେଥିପାଇଁ ଏହା ଏକ ହାଇପରଭାଲାଣ୍ଟ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ ଯାହା ବାସ୍ତବରେ ପଞ୍ଚମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପାଦାନ ଅନୁଯାୟୀ ବାଲାନ୍ସ ଠିକ ଅଛି ଏହା ଓମ୍ ପତ୍ରର ଡବ୍ ଗଠନ କିମ୍ବା ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ପାଳନ କରିବା ଉଚିତ୍ କିନ୍ତୁ ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ । ଏଠାରେ ପାଳନ କରାଯାଇନଥାଏ ଭାଲେନ୍ସ ସଂଖ୍ୟା ଏହି ସଲଫର ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ ଥିବା ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନରେ ଏହି ପାସ୍ ପୂର୍ବ ଯ

ound ଗିକ ପାଇଁ ଷ୍ଟଲ୍ ଅଛି ଏହା ପାଞ୍ଚଟି ଠିକ ଅଛି ଏହା ଏକ ଦଶ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ସଂଖ୍ୟା ଅଛା ବୁଲ ଅତିକ୍ରମ କରେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକୁ ହାଇପରଭାଲ୍ୟାଣ୍ଟ ଯ ound ଗିକ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା କରିବା ଉଚିତ ନୁହେଁ | ଏହି ଅଣୁ ପାଇଁ ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ପାଇଁ ବ୍ରହ୍ମରେ ରୁହନ୍ତୁ ତୁମେ ଏକ ଗଠନ ଲେଖି ପାରିବ ଯେପରି ତୁମେ ଲେଖି ପାରିବ | ଗଠନ ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ଛଅଟି ଦ୍ twelve ାଦଶ ବାର ବାର ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିଛି ଏହା ଠିକ୍ ନୁହେଁ ହାଇପରଭାଲ୍ୟାଣ୍ଟ ଯ ound ଗିକ ଠିକ ଅଛି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହା ଏକ ବର୍ଷ ଓମ୍ ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ଠିକ ଅଛି ଏହାର ଅକ୍ଟେଟ୍ ଓମ୍ ନିୟମକୁ ଠିକ୍ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ସଂରଚନାଟି ଅଜ୍ଞତ ହୋଇଛି ଯେପରି ଯଦି ଆପଣ ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଣୁ ଆଙ୍କନ୍ତି ତେବେ ଏହା ପାଇଁ | ଉଚ୍ଚ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ତୁମେ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଅଙ୍କନ କରିବ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନଠାରୁ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ଆଙ୍କି ପାରିବ ଏବଂ ଏହି ଆଲଫା ପରମାଣୁ 2 ପ୍ଲସ୍ ଏହା ମାଇନସ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ମାଇନସ୍ ଏହି ମାଇନସ୍ ମାଇନସ୍

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ଠିକ ଅଛି 2 ପ୍ଲସ୍ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ସାମଗ୍ରିକ ଚାର୍ଜ ବୁଲଟି ପ୍ଲସ୍

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହି ସଲଫର୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଏହା ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ପାଳନ କରେ କାରଣ ଏହି ଆଲଫା ପରମାଣୁର ଚାରି ଚାରିଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଏହା ଲମ୍ବା ବୁଲଟି ପ୍ଲସ୍ ଚାର୍ଜ ଉଚ୍ଚ ଚାର୍ ବହନ କରେ | ଏଥିରୁ ରକ୍ଷା ପାଇବା ପାଇଁ ଆମେ ଏହି ପ୍ରକାରର ସଂରଚନା ପରି ଲେଖିପାରିବା ଏହାର ଅର୍ଥ ନୁହେଁ ଯେ ସଲଫର୍ ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ପାଳନ କରୁନାହିଁ ଧନ୍ୟବାଦ |

