ନମସ୍କାର ଆମେ ଶେଷ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ କିଛି ମ fundamental ଳିକ ଧାରଣା ଏବଂ ମ basic ଳିକ ନୀତି ଉପରେ ଆଲୋଚନା କରୁଛୁ ଯାହା ଆଇସୋମରର ଧାରଣା ଉପରେ ସ୍ପର୍ଶ କରିଥିଲୁ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି ଆଇସୋମରଗୁଡିକ ସମାନ ମଲିକୁଲାର ରଚନା ବିଶିଷ୍ଟ ଯ ounds ଗିକ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ବିଭିନ୍ନ ସଂରଚନା

ତେଣୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିପାରନ୍ତି | ଆଇସୋମର୍ସ ସମାନ ରଚନା କିନ୍ତୁ ବିଭିନ୍ନ ସଂରଚନା କେବଳ ଏକ ଉଦାହରଣକୁ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବା ପାଇଁ ଯଦି ଆପଣ c ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଛଅକୁ ଏକ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର ଭାବରେ ବିବେଚନା କରନ୍ତି ତେବେ ଅମ୍ଳଜାନର ଟେଟ୍ରା ଭାଲେନ୍ସି ଏବଂ ରଙ୍ଗର ମୂଲ୍ୟକୁ ମନେ ରଖି ଏହି ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର ପାଇଁ କେତେ ପ୍ରକାରର ସଂରଚନା ଲେଖିପାରିବେ ଦେଖନ୍ତୁ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଟେଟ୍ରା ଭାଲେନ୍ସି ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନର ବିଭାଜନତା ଗୋଟିଏ ଲେଖିବା ଦ୍ୱାରା ଇଥିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ସଂରଚନାଟି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ଇଥର ଇଥିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଏବଂ ଡିମେଥାଇଲ୍ ଇଥରଗୁଡିକ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଆଇସୋମର୍ ଅନୁଯାୟୀ ଆଇସୋମର୍ ଅଟେ | ଯେତେବେଳେ କି ଏହା ଏକ ଇଥର ଅଟେ, ସେଠାରେ ଆଇସୋମର୍ ଗୁଡିକ ଅଲଗା | ପ୍ରକାରର ଆଇସୋମରଗୁଡିକ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ବ୍ୟାପକ ଭାବରେ ଷ୍ଟ୍ରକଚରାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ଏବଂ ଷ୍ଟେରିଓଏସୋମର୍ ଭାବରେ ଷ୍ଟ୍ରକଚରାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିଥାଉ, ଆମର ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଷ୍ଟ୍ରକଚରାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ହେଉଛି ଚେନ୍ ଆଇସୋମର୍ ଚେନ୍ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୁମର କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଅଛି ତାପରେ ତୁମର ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଅଛି ଏବଂ ଶେଷରେ ତୁମର କ’ଣ ଅଛି | ମେଟାମେରିଜିମ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ବର୍ତ୍ତମାନ ଶୃଙ୍ଖଳା ଆଇସୋରିଜିମ୍ ସାଧାରଣତ alk ଆଲକେନ୍ ପ୍ରକାରର ପଦାର୍ଥ ପଦାର୍ଥ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହୁଏ ଯାହାକୁ ଆପଣ c ଚାରି ଘଣ୍ଟା ଦଶର ଏକ ସରଳ ଉଦାହରଣ ନିଅନ୍ତି ଯାହା ଏକ ସନ୍ତୁଳିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର ଅଟେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ବଟାନେ ବର୍ତ୍ତମାନ ବିଭିନ୍ନ ରୂପରେ ବିଦ୍ୟମାନ ହୋଇପାରେ ଏହା ହେଉଛି ର line ଖ୍ୟ ଶୃଙ୍ଖଳା ବଟାନ ଏବଂ ଏହାକୁ n ବଟାନ ବା ସାଧାରଣ ବଟାନ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଆପଣ ବଟାନରେ ଶାଖା ମଧ୍ୟ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଆଇସୋବୁଟାନ କୁହାଯାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ବୁଟାନର ଦୁଇଟି ଆଇସୋମର୍ ଏବଂ ଏହାକୁ ଚେନ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନାରେ ଶୃଙ୍ଖଳା ଭିନ୍ନ ଅଟେ | ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଲମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏଠାରେ ଅଙ୍କିତ ହୋଇଛି ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ ଅନେକ ଆଇସୋମର୍ ସମ୍ଭବ | ଜଣେ ପେଣ୍ଟେନ୍ ପାଇଁ ଲେଖିପାରେ ର line ଖ୍ୟ ପେଣ୍ଟେନ୍ ଲେଖିପାରେ ଏହା ସାଧାରଣ ପେଣ୍ଟେନ୍ କିମ୍ବା n ପେଣ୍ଟେନ୍ ହୋଇପାରେ ତାପରେ ତୁମେ ଆଇସୋ ପେଣ୍ଟେନ୍ ଲେଖି ପାରିବ ଯାହା ଏକ ଶାଖା ପେଣ୍ଟେନ୍ ଅଟେ ଯାହାକି ନେଓପେଣ୍ଟେନ୍ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ଜଣାଶୁଣା ଯାହା ଏହି ପ୍ରକାରର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଶାଖା ପେଣ୍ଟେନ୍ ଅଟେ | ଶୃଙ୍ଖଳା ଆଇସୋମରଗୁଡିକ ଅନୁଯାୟୀ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର ଯେତେ ଅଧିକ ହେବ , କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଆଇସୋମର୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ପ୍ରଦତ୍ତ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ ପାଇପାରିବେ, ଯଦି ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ ବିଚାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ଏସେଟୋନ୍, ଏଠାରେ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଉଛି କେଟୋନ୍ | ଏହି ମଲିକ୍ୟୁଲରେ c ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ o ଫଙ୍କସନାଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ରେ ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ ଯାହାର ସମାନ ମଲିକୁଲାର୍ ଫର୍ମୁଲା ପ୍ରୋପାନୋଲ୍ ଅଛି | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଉଛି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଯେତେବେଳେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ କେଟୋନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେମାନେ ଏହା କରନ୍ତି | ଏହି ଉଦାହରଣ ଦ୍ the ାରା କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଆଇସୋରିଜିମ୍ କୁ ଷ୍ଟିଟ୍ କର, ଏହାକୁ ଏକ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିପାରିବ ଯେପରି ମୁଁ ମଧ୍ୟ ପୂର୍ବରୁ ଆଲକୋହଲ୍ ବନାମ ଇଥର ବିଷୟରେ କହିଥିଲି, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ପ୍ରୋପିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ କିମ୍ବା ପ୍ରୋପାନୋଲ୍ ଏକ ଅନୁରୂପ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗୋଷ୍ଠୀ ଆଇସୋମର୍ ଥାଇପାରେ ଯାହା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଇଥର ଅଟେ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ମିଥାଇଲ୍ ଇଥିଲ୍ ହେବ ଯାହା ହେଉଛି ଇଥର୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ଇଥିଲ୍ ଆଲକୋହଲର ଏକ ଆଇସୋମର୍ ଫଙ୍କସନାଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଆଇସୋମର୍ ଭାବରେ ଦର୍ଶାଉଛୁ ଏହାର ଏକ ଉଦାହରଣ ମୁଁ ଏହା ଦେଇପାରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଇଥାନ୍ ଏହି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ନାଇଟ୍ରୋ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ନଂ 2 ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ କୁହାଯାଏ | ଏବଂ ଲେଖାଯାଇଥିବା ସଂରଚନା ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋ ଇଥାନ ହେଉଛି ଏକ ସଂରଚନା ଯାହା ଲିଖିତ ନାଇଟ୍ରୋ ଇଥାନରେ ଏକ ଆଇସୋମର୍ ଥାଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରେ ସଂଯୋଗ ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଯେଉଁଥିରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ସଂଯୁକ୍ତ ଅଟେ | ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍

ତେଣୁ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ପ୍ରକୃତରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୁଏ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ structure ାଞ୍ଚା ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ which ହୋଇଛି ଯାହା ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଦର୍ଶାଉଛି ଯେ ସଂଯୋଗ କାର୍ବନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନାଇଟ୍ରୋ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ କି ଏହା ଏକ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ କାର୍ବନ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟରେ ସଂଯୋଗ ଏଠାରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି, କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏଠାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ମାଧ୍ୟମରେ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ମାଧ୍ୟମରେ ସଂଯୁକ୍ତ

ତେଣୁ ଏହିପରି ଆଇସୋମରଗୁଡ଼ିକୁ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ତାପରେ ତୁମର ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ରହିପାରିବ, ଏହାକୁ ବିଭିନ୍ନ ପଦବୀରେ ଏକ ଫଙ୍କସନାଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଥିବା ଏକ ଯ ound ଗିକକୁ ସହଜରେ ଚିତ୍ରଣ କରାଯାଇପାରିବ, ଆସନ୍ତୁ ବଟାନୋଲର ଉଦାହରଣ ନେବା ଏହା ଏକ ବଟାନୋଲ କିମ୍ବା ବୁଟାନ | ଭର୍ନାଲ୍ ହେଉଛି iupac ନାମ ଯାହାକି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଲେଖିପାରେ, ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ବନ ଚେନରେ ଯେକ anywhere ଣସି ସ୍ଥାନରେ ଉପସ୍ଥିତ ରହିପାରେ , କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଭିତର କାର୍ବନକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ବଟାନୋଲ୍ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ପେଣ୍ଟାନରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ | ଶୃଙ୍ଖଳା ଏହା ଷଡଙ୍ଗୀ n hexane ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ | ଷୋଡଶକୁ ଷଡଙ୍ଗୀ କରିବା ପାଇଁ କେତେଗୁଡ଼ିଏ ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ହେକ୍ସେନ୍ ପାଇପାରିବେ ସମସ୍ତଙ୍କ ପାଖରେ ଆପଣ ହେକ୍ସାନ୍ର ମ basic ଳିକ କଙ୍କାଳ ଲେଖିପାରିବେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ କୁ ଦୁଇଟି ସ୍ଥିତିରେ ରଖିପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ସମସ୍ତଙ୍କ ପାଇଁ ହେକ୍ସନ୍ ହେବ ତେବେ ଆପଣ ହେକ୍ସନ୍ ଚେନ୍ ପାଇପାରିବେ | ଏହିପରି ଲେଖିବାକୁ ତୃତୀୟ ସ୍ଥିତିରେ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି, ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଆଉ ଥରେ ଘୁଞ୍ଚାଇବ ତେବେ ଏହା ଷୋହଳ ତିନୋଟି ହେବ କାରଣ ନମ୍ବରିଂ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆରମ୍ଭ ହେବ ଯାହା ଦ୍ he ାରା ହେକ୍ସନ୍ ତିନିଟି ସହିତ ସମାନ ହେବ | ଏହି ସମସ୍ତ ଉଦାହରଣ ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ଗଠନ କରେ ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ହେଉଛି ଆଇସୋମର୍ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ସ୍ଥିତି ଗୋଟିଏ କାର୍ବନରୁ ଅନ୍ୟ କାର୍ବନକୁ ଏକ କାର୍ବନ ଚେନରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର ମେଟାମେରିଜିମ୍ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ ଯେତେବେଳେ ଆମକୁ ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ସଂଲଗ୍ନ କରାଯାଏ | ଏହି ଉଦାହରଣରେ ଏହା ଗନ୍ଧକ ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ଏହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ ଏହା ହେଉଛି ଡାଇଥାଇଲ୍ ଇଥର ମେଟାମେର୍ ଯେଉଁଠାରେ | ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ଦୁଇଟି କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଟେରୋଟମ୍ ମଧ୍ୟରେ ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏଠାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଦୁଇଟି ଇଥିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବାବେଳେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ n ପ୍ରୋପିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିସ୍ଥିତିରେ isomers କୁ metamers କୁହାଯାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ isomers ର ସ୍ୱାଧୀନ ଅସ୍ତିତ୍ୱ ଅଛି ସେମାନେ ଶାରୀରିକ ଏବଂ ରାସାୟନିକ ଗୁଣ ସବୁ ଦିଗରେ ଅଲଗା ହେବ | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଆଇସୋମର୍ ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡିକ ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ଆଭିମୁଖ୍ୟରେ ରହିଥାନ୍ତି , ସେମାନଙ୍କୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶବ୍ଦରେ ଷ୍ଟେରିଓସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ କିଛି କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗୋଷ୍ଠୀ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ତିନୋଟି ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଆଭିଏଣ୍ଟେସନ୍ ଷ୍ଟେରିଓସୋମର୍ରେ ଭିନ୍ନ ଅଟେ ସେଠାରେ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଷ୍ଟେରିଓ ଆଇସୋମର୍ ଅଛି | ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ | ଦ୍ୱିତୀୟଟି ହେଉଛି ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ସିସ୍ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଇସୋମର୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା, ଆସନ୍ତୁ ଆମେ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମରର ଉଦାହରଣ ନେବା ଏବଂ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର ଶବ୍ଦକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବା ଜରୁରୀ ଅଟେ ଯେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଜ୍ୟାମିତି ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ବିଷୟରେ ବିଚାର କରନ୍ତି | ଡିକ୍ଲୋରୋ ଇଥେନ ଏହା ଏକ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଏହାର ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଅଛି, ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଇଥିଲିନ୍ ହେଉଛି ଏହି ଅଣୁ, ଏହା ହେଉଛି ଇଥିଲିନର ଗଠନ ଯଦି ଆପଣ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କା remove ଼ି ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋଥାଇଲନ୍ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋ ଇଥାନ ପାଇବେ | ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଶ୍ନ ଉଙ୍କି ମାରୁଛି କି ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କିମ୍ବା ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବଦଳାଇବ କି ନାହିଁ କାରଣ ସଂରଚନା ଅନୁଯାୟୀ ଏହା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଇଦେବା ଯାହା ଏକ ସଂରଚନା ଯେଉଁଠାରେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟ ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କୁ ବଦଳାଇବା ଏବଂ ଦେଖିବା କଣ ହେଉଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ସମାନ ଭାବରେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଜଣାଶୁଣା | cis isomer ଏବଂ ଏହାକୁ

ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋରିଜିମର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମରଗୁଡିକର ସ୍ independent ାଧୀନ ଅସ୍ତିତ୍ୱ ଅଛି ଯାହା ପରସ୍ପର ପ୍ରତି ଆନ୍ତ c- ପରିବର୍ତ୍ତନଶୀଳ ନୁହେଁ, ସେମାନେ କିଛି ସ୍ conditions ତନ୍ତ୍ର ଅବସ୍ଥାରେ ସାଧାରଣ ଅବସ୍ଥାରେ ପରସ୍ପର ମଧ୍ୟରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରନ୍ତି ନାହିଁ | ରୂପାନ୍ତର କିନ୍ତୁ ଗରମ ସମୟରେ ସାଧାରଣ ଅବସ୍ଥାରେ ଏବଂ ସେମାନେ ସମସ୍ତେ ଗୋଟିଏରୁ ଅନ୍ୟକୁ ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ କରନ୍ତି ନାହିଁ

ତେଣୁ ସେମାନେ ସ୍ ently ାଧୀନ ଭାବରେ ସ୍ଥିର ଅଟନ୍ତି ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ବଣ୍ଡ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ଶକ୍ତି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡଠାରୁ ବହୁତ ଅଧିକ | ଏହି ଅଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ଗତି କଳ୍ପନା କରେ ନାହିଁ ଯଦି ଏହା ଏକ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବାକୁ ପଡିବ | l କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଗତି ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ପରସ୍ପରଠାରୁ ଅଲଗା ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ଏତେ ଦ୍ରୁତ ସନ୍ତୁଳନର ଅନୁପସ୍ଥିତିରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଘୂର୍ଣ୍ଣନର ଅନୁପସ୍ଥିତି ଏହି ଦୁଇଟି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପରସ୍ପରଠାରୁ ଅଲଗା ହୋଇପାରିବେ | ସ୍ ently ାଧୀନ ଭାବରେ ବିଦ୍ୟମାନ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସିଷ୍ଟମ୍ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ c ର କ ation ଣସି ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ନାହିଁ ଏବଂ ସେହି କାରଣରୁ ତୁମର ଏହି ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ଗୁଡିକ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉଦାହରଣରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି, ଯେକ any ଣସି ଯ ound ଗିକର ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ଉଦାହରଣ ମଧ୍ୟ ଦେଇପାରେ ଯାହାର ଉଦାହରଣ x ଏବଂ y ଅଛି | ଗୋଷ୍ଠୀ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ xx କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ y ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସମାନ, ତୁମର ଦୁଇଟି ଆଇସୋମର୍ ସମ୍ଭବ ହୋଇପାରେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଆଇସୋମର୍ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଇସୋମର୍ ଭାବରେ କହିପାରିବ କାରଣ ଦୁଇଟି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯଥା ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ | ଗୋଷ୍ଠୀ ପରସ୍ପରକୁ ସମ୍ମାନର ସହ ଟ୍ରାନ୍ସ କରନ୍ତି ସେମାନେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛନ୍ତି, ତୁମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଗଠନ କରିପାରିବ ଯେଉଁଠାରେ ମିଥ୍ | yl ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି, ଏହା ଟ୍ରାନ୍ସ ହୋଇପାରେ ତୁମର ସରଳ ଆଲକେନ୍ସର ଷ୍ଟେରିଓସୋମର୍ ମଧ୍ୟ ରହିପାରିବ ଯେପରି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଅଣୁକୁ ଦୁଇଟି ବୁଟେନ୍ ବା ବଟି ଯାଆଁଳା କୁହାଯାଏ ଯାହା କେତେ ଆଇସୋମର୍ ଅଟେ | ଏହି ଅଣୁରେ ସମ୍ଭବ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋ ଇଥାଇଲନ୍ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋ ଇଥେନ ସହିତ ଦୁଇଟି ସମାନ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଆଇସୋମର୍ ଅଛି ଯାହା ପ୍ରଥମ ଆଇସୋମର୍ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଲେଖିପାରେ ଯାହା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି | ବଟାନେ ମଧ୍ୟ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ରଖି ଟ୍ରାନ୍ସ ଟ୍ୟୁବୁଲିନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ହୋଇପାରେ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ବଟାନ ଅଣୁ ସହିତ ଟ୍ରାନ୍ସ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ

ତେଣୁ ସୀମିତ କିମ୍ବା ଅନୁପସ୍ଥିତିରୁ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ଯେକ any ଣସି ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ଯେତେବେଳେ ସେଗୁଡ଼ିକ ସମାନ୍ତରାଳ ଭାବରେ ଡିକ୍ଲୋରୋଥାଇଲନ୍ କିମ୍ବା ଅସୀମିତ ଭାବରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହୁଏ ଏବଂ t ପରି | ତାଙ୍କର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମାମଲା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଆଇସୋମର୍ ଅଛି, ସେଠାରେ ସିସ୍ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଇସୋମରର ଅନେକ ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯାହା ଜ the ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ଜଣାଶୁଣା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ସିସ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଇସୋମରର କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେବି , ଏହା ହେଉଛି ବଟାନୋ ନାଇଟ୍ରିଲ୍ ହେଉଛି ଯ ound ଗିକ | ଏଠାରେ ଲେଖିଛନ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଇସୋମର୍ ଏହା ମଧ୍ୟ ସିସ୍ ଆଇସୋମର ଆକାରରେ ବିଦ୍ୟମାନ ହୋଇପାରେ ଯାହାକି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଇସୋମର୍ ଅଟେ ଯାହାକି ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସ୍ଥିର ହେବାର ସିସ୍ ଆଇସୋମର୍ ଅଟେ | ବ୍ୟବସ୍ଥିତ ନାମ ଏହା ହେବ 2 2 ଡିଫେନିଲ ଇଥେନ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକ କ୍ଷୁଦ୍ର ନାମର ନାମ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଷ୍ଟିଲବିନ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ସିନେମାଲଡିହାଇଡ୍ ଏହା ହେଉଛି ସିସ୍ ସିନେମା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ ସିନେମା ଆଲିଗେଟରର ଅନୁରୂପ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଇସୋମର୍ ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ | ଷ୍ଟେରିଓଏସୋମର୍ମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ଏଠାରେ ଅଛି ସେମାନଙ୍କର ଶାରୀରିକ ଏବଂ ରାସାୟନିକ ଗୁଣ ଭିନ୍ନ ଅଟେ କାରଣ ସଂରଚନା ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଭ physical ତିକ ଏବଂ ରାସାୟନିକ ଗୁଣ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଆଇସୋମର୍ ପାଇଁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭିନ୍ନ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସିସ୍ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଇସୋମର୍ ଭାବରେ ଦେଖାଯାଏ | ଅନ୍ୟ ଷ୍ଟେରିଓଏସୋରିଜିମ୍ ଉପରେ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଉପରେ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଶବ୍ଦଟି ଆସିଥାଏ କାରଣ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଅପ୍ଟିକାଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗୁଣ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଭିନ୍ନ ହୋଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏକ ଟ୍ୟୁବରେ ରଖାଯାଏ ଏବଂ ପ୍ଲେନ ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ଆଲୋକ ଏହି ଟ୍ୟୁବ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ପଠାଯାଏ | ବିମାନଟି ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ଆଲୋକ ବିପରୀତ ଦିଗରେ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରେ କାରଣ ଆମେ ଯେଉଁ ପ୍ରକାରର ଅଣୁ ସହିତ କାରବାର କରୁଛୁ, ଏହାକୁ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଆଇସୋମର୍ ପାଇଁ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆବର୍ତ୍ତନ ଅଲଗା ଅଟେ, ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଏକ ଉଦାହରଣ ସହିତ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବା, ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରକୃତିର କାରଣରୁ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ | କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା ପ୍ରକୃତିର ଚିରାଲ୍ ଅଟେ | ଚିରାଲାଇଟି ଚାଲନ୍ତୁ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା, ଆସନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅମ୍ଳର ଉଦାହରଣ ନେବା ଏହା ହେଉଛି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି କିମ୍ବା ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ପ୍ରୋପାନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହାକି ଲାକ୍ଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଏସିଡ୍ ଯଦି ଆପଣ ମ carbon ିରେ ଥିବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହି କାର୍ବନରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି | ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଏକ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଯାହାକି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା ଫଳସ୍ୱରୂପ ଏହାକୁ ଆପଣ ଏକ ଚିରାଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଭାବରେ ଡାକନ୍ତି କିମ୍ବା ଆପଣ ଏହାକୁ ଅସୀମିତ କାର୍ବନ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ଡାକନ୍ତି କାରଣ କ sym ଣସି ସମୃଦ୍ଧ ଉପାଦାନ ନାହିଁ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏକ ସମୃଦ୍ଧ ଅଣୁ ନୁହେଁ କାରଣ ଏଥିରେ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଆମେ ଏହା କିପରି ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ଚାରୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସମରୂପ ନୁହେଁ ତାହା କିପରି ଜାଣିବା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଦୃଷ୍ଟିକୋଣକୁ କହିବା | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଅଙ୍କିତ ହେଉଛି ସୂଚାଇ ଦେଉଛି ଯେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବ୍ଲାକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନର ଆଗରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରୁଛି | ଏବଂ ଏହି କୋହ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ କଳା ବୋର୍ଡର ସମତଳ ଭିତରେ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ତିନୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ଯଥା ଓହ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ch ତିନି ଗୋଷ୍ଠୀ ବ୍ଲାକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନରେ ଅଛନ୍ତି ଏହିପରି ଏକ କଳା ରଙ୍ଗର ବିମାନରେ ଏକ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ କାର୍ବନକୁ ପ୍ରତିପାଦିତ କରେ | ଏହି ୱେଜ୍ ଏବଂ ଡ୍ୟାଶ୍ ୱେଜ୍ ସୂଚାଇ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟସନ୍ ସୂଚାଇ ବୋର୍ଡ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଅଣୁରେ ଆଇସୋମେରିଜିମ୍ ହେବା ପାଇଁ କେତେ ଆଇସୋମର୍ ସମ୍ଭବ, ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମୁଁ ଏହି ସ୍ଥାନରେ ଏକ ଦର୍ପଣ ରଖିଛି | ଏହି ଉପାୟରେ ଦର୍ପଣ ଉପରେ ଏହି ଅଣୁର ପ୍ରତିଫଳନରେ ଏହି ଦୁଇଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହା ବ୍ଲାକବୋର୍ଡର ବିମାନରେ ଅଛି, ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ବିପରୀତ ଦିଗରେ ଦେଖାଯିବ ଏହି ବ୍ଲାକବୋର୍ଡର ବିମାନ ଭିତରେ ଥିବା ଏହି କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ୍ୟ ରହିବ | ବ୍ଲାକବୋର୍ଡର ବିମାନର ଭିତର ଅଂଶ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଏହି ପ୍ରକାରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରୁଛି

ତେଣୁ ଏହା ମୁଖ୍ୟତ front ସାମ୍ନାରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରିବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଯାହା ଦେଖୁଛନ୍ତି | g at ହେଉଛି ମ ଳତ these ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନାର ଦ ্ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ଦର୍ପଣ ପ ରତିଛବି ଯେକ any ଣସି ପ୍ରକାରର ସମୃଦ୍ଧତା ଅଭାବରୁ ଅ ୁରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ସ ଗୁଡିକ ସୁପର ଅ ମ୍ଭବ ନୁହେଁ ଯାହା ଅଣ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ଦ୍ୱାରା ବୁ meant ାଯାଏ ଆ ନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ i ଏ ଅଣୁକୁ ଉପରକୁ ଉଠାନ୍ତୁ ଏବଂ ମୁଁ ଏହା ସହିତ ମେଳ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ମୁଁ ଦୁ sorry ଖିତ, ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମୁଁ ଏହି ଅଣୁକୁ ଉଠାଇବାକୁ ଚାହୁଁଛି ଏବଂ ଏହାକୁ ଅଣୁ ଉପରେ ରଖିବାକୁ ଚାହୁଁଛି ଯେପରି ସମାନ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପଗୁଡିକ ଯଥା କୋହ ଓଭରଲପ୍ ହେବ | ଏହାର କୋହ ସହିତ ଓହ ଏହା ସହିତ ଓଭ୍ଲାଇବ ଓ ଏହା ସହିତ ମିଥାଇଲ୍ ଏହାର ମେଟାଇଲ୍ ସହିତ ଆଚ୍ଛାଦନ କରିବ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏହାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଆଚ୍ଛାଦନ କରିବ | ଗଠନ ମୁଁ ଏହାକୁ ନେଇପାରିବି ମୁଁ ଏହାକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରେ ଏବଂ ଓହ କାର୍ବନ ଏବଂ ch ତିନୋଟି ଆଣିପାରେ ଏବଂ ଏହି ତିନୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଓଭରଲପ୍ କରିପାରେ ଯଥା ch ତିନୋଟି କାର୍ବନ ଏବଂ ohi ପରସ୍ପର ଉପରେ ଓଭରଅପ୍ ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ i କୋହ ଆଗରେ ରହିବ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପଛରେ ରହିବ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ପରସ୍ପର ପ୍ରତି ଆଚ୍ଛାଦନ କରିବେ ନାହିଁ | ମୁଁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡରେ ଥିବା ଅଣୁକୁ ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ମୁଁ କଳା ବୋର୍ଡର ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଠିଆ ହୋଇଛି ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଦେଖୁଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହି କାର୍ବନକୁ ଦେଖିବି ଏବଂ ଏହା ତିନୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ମାଧ୍ୟମରେ ଏହା ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ମୁଁ କିପରି ଅଣୁକୁ ଦେଖିବି, ଏହାକୁ ପୁଣି ଥରେ ଏଠାରେ ଆଙ୍କିବା, ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମୁଁ ଏଠାରେ ଛିଡା ହୋଇଛି ମୁଁ ଏହାକୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଅକ୍ଷରେ ଦେଖୁଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଯାହା ଦେଖିବି ତାହା ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଠିକ୍ ପଛରେ ରହିବ ମୁଁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଦେଖି ପାରିବି ନାହିଁ, କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବନ୍ଧ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ୱିଲ ସହିତ ଅଣୁକୁ ଦେଖୁଛି | l କେବଳ ଦେଖାଯିବ ନାହିଁ କେବଳ କାର୍ବନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖାଯିବ ଯଦି

ତୁମେ ଅନ୍ୟ ତିନୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଦେଖିବ ସେମାନେ ଦୃଶ୍ୟ ସହିତ 120 ର ଏକ ସ୍ପଷ୍ଟ କୋଣ ସୃଷ୍ଟି କରିବେ କାରଣ ଏଠାରେ ଦେଖାଯାଇଥିବା ଦୃଷ୍ଟିକୋଣ ଦୃଶ୍ୟଟି ହେଉଛି ନ୍ୟୁମ୍ୟାନ୍ ପ୍ରୋଜେକସନ ସୂତ୍ର ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା |
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପଛରେ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ତିନୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ମୂଳତ looking ଦେଖାଯାଉଛନ୍ତି ଯେ ସେମାନେ ଏହିପରି ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥାରେ ଅଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଆପଣ ଯାହା ଦେଖିବେ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗ୍ରୁପ୍ | ଏହି ପରି ଉପରଟି ଧରାଯାଉ ଯଦି ମୁଁ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ସଂରଚନା ଆଙ୍କିବି ତେବେ ଏହି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ସଂରଚନା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଂରଚନା ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ଠିଆ ହୋଇଛି ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅକ୍ଷରେ ଥିବା ଅଣୁକୁ ଦେଖୁଛି ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ କଣ କରୁଛନ୍ତି? ଦେଖନ୍ତୁ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ, ମୁଁ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ସାଇଭୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଦେଖିବାକୁ ଯାଉଛି, ମୁଁ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୋ ଦେଖିବାକୁ ଯାଉଛି | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଉପରକୁ ଉଠିବା
ତେଣୁ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅକ୍ଷରେ ଦେଖୁଥିବା ଅଣୁକୁ ସେଠାରୁ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅକ୍ଷକୁ ଦେଖୁଥିବା ଏହି ଉପାୟଟି ହେଉଛି ଏହି ଦୃଷ୍ଟିକୋଣ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏହି ଅଣୁକୁ ଦେଖିବା ପାଇଁ ଯାଉଛନ୍ତି | ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ମିଥାଇଲର ଆଭିମୁଖ୍ୟ ମୋତେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ରମରେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି କାର୍ବକ୍ସି ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ କ୍ରମାଙ୍କ ପାଇଁ ଏହାକୁ ସଂଖ୍ୟା କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ସମାନ କ୍ରମରେ ସମାନ ଅଣୁକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି କାର୍ବକ୍ସୀ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏହା ଆଣ୍ଟିକ୍ଲକ୍ୱାଇସ୍ manner ଙ୍ଗରେ ଦୃଶ୍ୟମାନ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ କାରଣ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ସୁପରମିପୋଜେବଲ୍ ନୁହେଁ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଅଣୁକୁ ଉପରକୁ ଉଠାଇ ଆଣିବା ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନର ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସି ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଅଛି | ଏଠାରେ ଭୂଲମ୍ବ ରେଖା
ତେଣୁ ସେମାନେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ୍ ସହିତ ମେଳ କରିବେ ଯାହାକି ସେମାନେ ପରସ୍ପର ସହିତ ଅଲଗା ହୋଇଯିବେ କିନ୍ତୁ ତା’ ପରେ ଏହା ଏକ କୋହ ଯାହା t ଯାଉଛି | o ମିଥାଇଲ୍ ସହିତ ଓଭରଲପ୍ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହି ଇଓ ମିଥାଇଲ୍ ସହିତ ଓଭରଲପ୍ ହେବାକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଦୁଇଟି ଅଣୁକୁ ପରସ୍ପର ଉପରେ ରଖେ ତେବେ ଏହା କିପରି ଦେଖାଯିବ ତାହା କିପରି ଦେଖାଯିବ ତାହା ଆମକୁ ପରିଚୟ ରଙ୍ଗ କୋଡ୍ ପାଇଁ ଏହାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ | ନାଲି ରଙ୍ଗ
ତେଣୁ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ମୁଁ ଅଣୁ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ଏହି ପରି ହେବ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ structure ାଞ୍ଚାର ଉପରେ ସୁପର୍ମିଜ୍ କରିବି, ଓ oh ସୁପରମିଜ୍ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଯେତେବେଳେ କୋହ ଯାଉଛି | ଏଠାରେ ସୁପ୍ରିମପୋଜ୍ କରିବାକୁ ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ଏଠାରେ ସୁପ୍ରିମପୋଜ୍ କରିବାକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ତୁମର ଅସ୍ମିତିକ କାର୍ବନ୍ ଥିବାବେଳେ ଅଣୁଟି କିପରି ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ହୋଇଯାଏ ଯାହା କ any ଣସି ପ୍ରକାରର ସମୃଦ୍ଧ ଉପାଦାନରେ ବିଭକ୍ତ
ତେଣୁ ଏହିପରି ଆଇସୋମର୍ ଗୁଡିକ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ସଂରଚନା ଏହି ଦୁଇଟି ଆଇସୋମର୍ ମଧ୍ୟ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ସ ଶବ୍ଦ ଚିରାଲ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | s ଯାହାକି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ch ଉଭୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସ୍ଥିର ହୋଇ ରହିଥାଏ ohcoh ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ କ୍ରମରେ ବାମ ହାତରେ ଅଛି ଯାହା ଲେଖା ହୋଇଛି ଏହା ସମାନ କ୍ରମରେ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଡାହାଣ ହାତରେ ନିଅନ୍ତି | ଦିଗ
ତେଣୁ ଏହିପରି ଏକ ହସ୍ତତନ୍ତ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପାଇଁ ଦାୟୀ ଯାହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ହସ୍ତତନ୍ତ ହେବାର ଅନୁମାନ କରାଯାଏ ଯେପରି ତୁମର ଏଠାରେ ବାମ ହାତ ଏବଂ ଡାହାଣ ହାତ ଏଠାରେ ବାମ ହାତ ଏବଂ ଡାହାଣ | ପରସ୍ପର ପ୍ରତି ସମ୍ମାନର ହାତ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସମ୍ଭବ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏହିପରି ଆଣନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଦୁଇଟି ଆଙ୍ଗୁଠି ଏବଂ ଆଙ୍ଗୁଠି ପରସ୍ପର ପ୍ରତି ଆଚ୍ଛାଦନ କରେ ନାହିଁ, ଯାହା ହେଉଛି ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଗଠନ କରେ ଏହା ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ର ସଂକଳ୍ପ ପାଇଁ ଏକ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ ପରିଚୟ | ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁଛୁ
ତେଣୁ ଯେକ any ଣସି ଯ ound ଗିକରେ ଏକ କାର୍ବନ୍ ଅଛି ଯାହା ଏକ ଚିରାଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଯାହା ଏକ ଅସୀମେଟ୍ରିକ୍ କାର୍ବନ୍ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରିବାର ସମ୍ଭାବନା ଅଛି | କାରଣ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକ ପାଇଁ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ଭିନ୍ନ ହେବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ସ ସଂଜ୍ଞା ହେଉଛି ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ଯାହା ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ଯାହା ପରସ୍ପରର ଦର୍ପଣ ଚିତ୍ର ଏବଂ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ
ତେଣୁ ଯେକ any ଣସି ଅଣୁ, ଯାହାର ଏହି ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଅଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ବିଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେମାନେ ଆଇସୋମରର ଏକ ସେଟ୍ ଗଠନ କରିବେ ଯାହାକି ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ବା ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉଦାହରଣଟି ହେଉଛି ଲାକ୍ଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉଦାହରଣ ଯାହା ଚିତ୍ରିତ ହୋଇଛି ମୁଁ ଆଶା କରେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଚିତ୍ରଣ | ଆଇସୋମରଗୁଡିକ ଅନୁସରଣ କରିବା ସହଜ ଅଟେ ଯଥା ଷ୍ଟ୍ରକଚରାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ଏବଂ ଷ୍ଟେରିଓସୋମର୍ ଗୁଡିକ ବିଶେଷତ the ଷ୍ଟେରିଓସୋମର୍ ଗୁଡିକରେ ଅଣୁର ଏକ ଭଲ ତିନୋଟି ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଦୃଷ୍ଟିକୋଣ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯାହା ଦ୍ one ାରା ଏହି ପ୍ରକାରର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହେଉଥିବା ଆଇସୋମରଗୁଡିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଶଂସା କରିବା | ଜ organic ବ ରସାୟନରେ କିଛି ବ electronic ଦ୍ୟୁତିକ ପ୍ରଭାବ t କ୍ରମରେ | o ଏକ ଅଣୁର ଗୁଣ ବା ଅଣୁର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବର୍ଣ୍ଣନା କର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯନ୍ତ୍ରକ an ଶଳ ଏକ ଜ organic ବ ଅଣୁରେ ବ electronic ଦ୍ୟୁତିକ ପ୍ରଭାବକୁ ବୁ understand ିବା ଜରୁରୀ ଅଟେ ଯେପରି ନିମ୍ନଲିଖିତ ଭାବରେ ପ୍ରଥମେ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଏକ ଅଣୁର ସ୍ଥାୟୀ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଅଣୁରେ ସିଷ୍ଟମରେ ସର୍ବଦା ଉପସ୍ଥିତ, ଏହାକୁ ଏକ ସରଳ ଉଦାହରଣ ଦ୍ୱାରା ସହଜରେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରାଯାଇପାରେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବନ୍ଧ ଅଛି ଯେପରି ଇଥାନ ପରି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ପ୍ରତ୍ୟେକରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା | ଇଥାନରେ ମୁଖ୍ୟତ same ସମାନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି କାରଣ ଏହା ଏକ ସମୃଦ୍ଧ ଅଣୁ , ଏହି ଦୁଇଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ମଧ୍ୟରେ କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ନକାରାତ୍ମକତା ପାର୍ଥକ୍ୟ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଯଦି ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ମାନଚିତ୍ର କରିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ଏହା ପ୍ରତ୍ୟେକ ପରି ସମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ସୂଚାଇବ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ମୁଁ ଏହାକୁ ଦେଖାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏକ ସିଗମା ବଣ୍ଡକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରୁଛି | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଚିତ୍ର ସୂଚାଇଥାଏ ଯେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ର ଚାରିପାଖରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ସମାନ ଭାବରେ ଧରାଯାଏ ଯଦି ତୁମର କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଅଛି ତେବେ x ବାର x ଗ୍ରୁପ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କିମ୍ବା ଆୟୋଡିନ୍ ଅଟେ କାରଣ ଆମକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ୟାଗେଟିଭିଟି ପାଇଁ cf ବଣ୍ଡକୁ ବିଚାର କରିବାକୁ ଦିଅ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଯଥେଷ୍ଟ ଅଧିକ, ସେଗୁଡ଼ିକର ସମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ନିଜ ଆଡକୁ ପୋଲାରାଇଜ୍ କରିବାକୁ ଲାଗନ୍ତି କାରଣ ଏହା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପ୍ରକୃତି ଟାଣିବାକୁ ଯାଉଛି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନିଜ ଆଡକୁ
ତେଣୁ ଯଦି ଜଣେ କାର୍ବନ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ମାନଚିତ୍ର ଆଙ୍କିବାକୁ ଚାହିଁବ ତେବେ ଏହା କାର୍ବନ ଚାରିପାଖରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ହ୍ରାସ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଚାରିପାଖରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଅଧିକ ହେବ | ସରଳ କାରଣ ହେଉଛି c ତୁଳନାରେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏକ ଉଚ୍ଚ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ | ଆର୍ବନ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଇନ୍ଡୁକ୍ଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଇନ୍ଡୁକ୍ଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ସାଧାରଣତ the ବଣ୍ଡ ଉପରେ ଅଙ୍କାଯାଇଥିବା ତୀର ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍। ହୁଏ | ଇଥିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏହିପରି ଏବଂ ଦର୍ଶାଉଛି ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଚରଣରେ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ହେଉଛି ପ୍ରତୀକ ଦ୍ by ାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୁଏ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ ଗୋଷ୍ଠୀର ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରେ ତେବେ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ମାଇନସ୍ i ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା , ଏହାର ପରିଣାମ କ’ଣ? ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ମୁଖ୍ୟତ carbon ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଏହି ବନ୍ଧ ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଜମା କରିଥାଏ
ତେଣୁ ଜଣେ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଲେଖିପାରେ ଯେପରି ତୁମର ଏଠାରେ ଏକ ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଚାର୍ଜ ଅନୁଯାୟୀ ଡେଲଟା ନେଗେଟିଭ୍ | ଏହି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବନ୍ଧନରେ କ’ଣ ଘଟେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି କାର୍ବନ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନରେ କ l ଣସି l ନାହିଁ | ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଆଂଶିକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ରହିବା ଦ୍ on ାରା ସମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଥିବା ଅନଗର୍ ଯାହା ଏହି ତୁଳନାରେ ସାମାନ୍ୟ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ହୋଇଯାଏ
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବନରେ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଅନୁଭୂତ ହୁଏ ଯେପରି ଆପଣ ସୃଷ୍ଟି କରୁଥିବା ପରମାଣୁଠାରୁ ଦୂରେଇ ଯାଆନ୍ତି | ଇନ୍ଡକ୍ଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ

ଇଫେକ୍ଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଦୁଇ କିମ୍ବା ତିନୋଟି କାର୍ବନ୍ ଠାରୁ ଅତି ଶୀଘ୍ର ଖସିଯାଏ, ଇନ୍ଡକ୍ଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନୁଭବ ହେବ ନାହିଁ , ଏହାର ପ୍ରଭାବ ହେଉଛି ବଣ୍ଡ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଚାର୍ଜ ଅଛି | ବିକଶିତ ହେଉ କିମ୍ବା ଏହି ଅଣୁରେ ଡିପୋଲ୍ ବିକଶିତ ହେଉଛି, ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବର ପରିଣାମ କ’ଣ ଆସନ୍ତୁ ଏହାର ଉଦାହରଣ ନେବା ଆସେଟେଟ୍ ଆୟନ ଦେବା ପାଇଁ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆୟନାଇଜ୍ ଅଟେ ଏବଂ ସେହି କାରଣରୁ ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ ଅଟେ | ଯଦି ତୁମେ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋଏସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ନିଅ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ତୁଳନା କର , ତେବେ ଏହାର ତୁଳନା କ’ଣ ହେବ? ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଅମ୍ଳତା ଉଭୟ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ କିନ୍ତୁ ତା’ ପରେ ଏଠାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଧିକ ନୁହେଁ , ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏହିପରି ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ପକାଇବ

ତେଣୁ ଏହାର ଏକ ପ୍ଲସ୍ i ପ୍ରଭାବ ରହିବ ଯେତେବେଳେ କି କ୍ଲୋରାଇନ୍ | ଏହାର ବିପରୀତ ପ୍ରଭାବ ହେବାକୁ ଯାଉଛି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରକୃତିର ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହାର ମାଇନସ୍ ଆଇ ଇଫେକ୍ଟ ଅଛି ଯାହା ଫଳରେ ଏଠାରେ କାର୍ବନ ଅଧିକରୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏହା ବିସ୍ତାର ହେବାକୁ ଯାଉଛି | ଏହି ପଦ୍ଧତିରେ

ତେଣୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଭାବରେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଅଧିକ ସହଜ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ତିନୋଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁର ମାଇନସ୍ i ପ୍ରଭାବ ହେତୁ ଏହି କାର୍ବନ ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ ହୋଇଯାଏ ଏହି କାର୍ବନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ ଚରିତ୍ରର ପ୍ରଭାବ ଅନୁଭବ କରେ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ହୋଇଯାଏ କାରଣ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆଡକୁ ଠେଲିଥାଏ | କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଇ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଟ୍ରାଇଫ୍ଲୋରୋଏସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଆୟନାଇଜେସନ୍ ପରି ହେବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଆମେ ଅଧିକରୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ କ୍ଲଡ୍ ରଖିବା ପରି ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରୋଏସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଅମ୍ଳତାକୁ ତୁଳନା କରିପାରିବା | ଦୁଇଟି chclcoh ଯେହେତୁ ଆପଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଅଧିକରୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରଖିଛନ୍ତି କାରଣ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦିଗକୁ ବ goes ିଥାଏ, ଏହା ତୁଳନାରେ ଏହା କ୍ରମରେ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅତିଥି ଏସିଡ୍ ହେବ, ଏହା ତୁଳନାରେ ଏହା ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ହେବ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ରମକୁ ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ cf ତିନୋଟି cooh ଏବଂ ccl ତିନୋଟି cooh ଏବଂ ch three coh ସହିତ ତୁଳନା କରିପାରିବେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ହେଉଛି ସବୁଠାରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁର ସଂଖ୍ୟା ଅଧିକ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଅପେକ୍ଷା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ର ଇଗେଟିଭିଟି ହେଉଛି ଏହା ସବୁଠାରୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ମଧ୍ୟ କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀକୁ ବୁ to ିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମିଥାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ |

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମିଥାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଓହ ମାଇନସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଛି ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଅଣୁରେ ଥିବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ କୁ କେଉଁଠାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବା ତାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ କିମ୍ବା ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହାକି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ structure ାଞ୍ଚାକୁ ଆଦ୍ by ାନ କରି ବୁ understood ିହେବ ଯେଉଁଠାରେ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ହେତୁ ତୁମର ଏକ ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ ଏବଂ ଡେଲ୍ଟା ନେଗେଟିଭ୍ ଏକ ଡିପୋଲ୍ ସ୍ଥାପିତ ହେବା ଏକ ସ୍ଥାୟୀ ଡିପୋଲ୍ ଅଟେ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ | ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସେହି ଅଣୁରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଥାଏ ସେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏକ ସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଭାବ ସେହି କଣିକା ପାଇବାକୁ ଯାଉଛି | ar ପ୍ରଭାବ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଛି ଯେ ଏହି ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା କିମ୍ବା ଆଂଶିକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା କାର୍ବନ ହିଁ ଏହି ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜକୁ ଆକର୍ଷିତ କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଭାବରେ ଛାଡି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ଗରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହଜ ହେବ | ଏହି ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ଦ୍ which ାରା ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ହେତୁ ch ତିନୋଟି ଓହ ସୃଷ୍ଟି ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦୂରେଇ ଯିବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ | ଏହି ଅଣୁରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ କେନ୍ଦ୍ର ଖୋଜିବା ଯାହାକି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣୁ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ହେଉଛି ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍, ଏହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ମିଥାଇଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ସୃଷ୍ଟି ହେବ ଯାହା ଦ୍ ind ାରା ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ପ୍ରଭାବ ମୁଖ୍ୟତ with ମୁକାବିଲା କରିବାକୁ ଯିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବୁ to ିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ | ave ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଆଗକୁ ବ where ଼ିଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆକ୍ରମଣକାରୀ ରିଜେଣ୍ଟ ଅଣୁ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବାକୁ ଯାଉଛି କି ଏହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ନା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ମୁଖ୍ୟତ the ଡିପୋଲ୍ ଦ୍ the ାରା ସ୍ଥିର ହୋଇଛି ଯାହା ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ହେତୁ ଦୟାକରି ମନେରଖନ୍ତୁ | ଏହାର ପ୍ରଭାବ ହେଉଛି ଏକ ସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଭାବ ଏହା ଅଣୁକୁ ସ୍ଥାୟୀ ଭାବରେ ପୋଲାରାଇଜ୍ କରେ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ଦ୍ by ାରା ନିର୍ଦ୍ଦେଶିତ ହୁଏ କାରଣ ଏହାର ଏକ ପ୍ଲସ୍ i ପ୍ରଭାବ ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ ଯାହା ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରୋପାନିକ୍ ଏସିଡ୍ ପରବର୍ତ୍ତୀ ହୋମୋଲୋଜି ସିରିଜ୍ ଆଇସୋବୁଟାଇରିକ୍ | ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଶେଷରେ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଟେ ଯେପରି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମାଇନସ୍ ଦେଖାଉଥିଲା ମୁଁ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ପ୍ରଭାବିତ କରେ ଯଥା c ସାଧାରଣ ଗୁଣ ହେଉଛି କୋହ ଯାହା ମିଥାଇଲ୍ ଇଥିଲ୍ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ଏବଂ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ଅଟେ | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ପ୍ଲସ୍ i ଇଫେକ୍ଟ ପାଇବା ପାଇଁ ସେମାନେ th କୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କରନ୍ତି | ଇ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଯାହାକି ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ସିଷ୍ଟମରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେମାନେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କରନ୍ତି କିମ୍ବା ସେମାନେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ କାର୍ବନ କେନ୍ଦ୍ର ଆଡକୁ ପୋଲାରାଇଜ୍ କରନ୍ତି ଯାହା ଫଳସ୍ୱରୂପ ଏହା ତଥାକଥିତ ଉଦାହରଣ ଅଟେ | ପ୍ଲସ୍ i ଇଫେକ୍ଟ ଯାହା ଆମେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦେଖୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମେଟ୍ରିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମେଟ୍ରିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ ସାଧାରଣତ un ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ସିଷ୍ଟମରେ ଆରିଲ୍ ସିଷ୍ଟମରେ କିମ୍ବା ଭିନିଲ୍ ସିଷ୍ଟମରେ କିମ୍ବା ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ସି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ c କିମ୍ବା c ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ c ପ୍ରକାରର | ସିଷ୍ଟମ୍ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଯାହା ଦ୍ the ିତୀୟ ପ୍ରଭାବ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମେରିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହାକୁ ନିମ୍ନ ଉଦାହରଣ ଦ୍ୱାରା ବର୍ଣ୍ଣନା କରାଯାଇପାରେ ଏହା ଏକ ସାମୟିକ ପ୍ରଭାବ ଏହି ପ୍ରଭାବ ଯେତେବେଳେ ଅନୁଭବ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେନ୍ଦ୍ର ନିକଟକୁ ଆସେ ଆସନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ର ଉଦାହରଣ ନେବା | ବଣ୍ଡ ମନେରଖ ଯେ ସିଗମା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଯଥେଷ୍ଟ ସ୍ଥିର ହୋଇଥିବାବେଳେ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ସିଗମା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପେକ୍ଷା ଟିକେ ଅଧିକ ମୋବାଇଲ୍ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ସିଗମା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ କ୍ୱଚିତ୍ ଡେଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଥା’ନ୍ତି ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ମାନଚିତ୍ର ଯଦି ଆପଣ ଇଥିଲିନ୍ ଅଣୁ ପାଇଁ ଚିତ୍ର କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ହେବ ଚାରିଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଧାରଣ କରିଥିବା ବିମାନର ଉପର ଏବଂ ତଳେ ଏକ ପି ମେଲା ରହିବ | ଏବଂ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ଅନୁମାନ କରନ୍ତି ଯେ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଏହି ଅଣୁକୁ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଇଥିଲିନକୁ ଏକ ଏସିଡ୍ ରେ ରଖାଯାଏ ଯାହା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଟେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ପ୍ରୋଟନ୍ କାର୍ବନ୍ର ନିକଟତର ହେବା ସହିତ କାର୍ବନ ଠିକ୍ ଅଛି ତାହା କେଉଁ କାର୍ବନ ନିକଟକୁ ଆସୁଛି ସେଥିରେ କିଛି ଗୁରୁତ୍। ନାହିଁ | ଉଭୟ କାର୍ବନ୍ ସମାନ ଅଟେ ସେଠାରେ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ର ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ହେବ ଯାହା ଏଠାରେ ପ୍ରୋଟନ୍ ଆଡକୁ ଦେଖାଯିବ କାରଣ ପ୍ରୋଟନ୍ ସକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆକର୍ଷଣ ସେଠାରେ ରହିବ

ତେଣୁ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଉପସ୍ଥିତି ହେତୁ ଏକ ପ୍ରଭାବ ପକାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି | h ପ୍ଲସ୍ ଏହି ଅଣୁ ନିକଟକୁ ଆସିବା ଦ୍ you ାରା ଆପଣଙ୍କର ଏକ ପ୍ରଭାବ ରହିବ ଯେପରି ପ୍ରେସ୍ ହେତୁ ସାମୟିକ ଭାବରେ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଏନସେ ଯାହା କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏର ନିକଟତର ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯେତେବେଳେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସ୍ଥାୟୀ ଭାବରେ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ତାପରେ ଆପଣ ଏକ କାର୍ବୋନିୟମ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସେଠାରେ ଏକ ଦୂରତାରେ ପହଞ୍ଚିବା ପରେ | ଆପଣ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ h ପ୍ଲସ୍ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କକୁ ଅନୁଭବ କରିପାରିବେ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମେରିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯାହା ଆପଣ ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ପାଇବେ ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ କାର୍ବନ ଉପରେ

ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବିକଶିତ କରିବା ଦୃଷ୍ଟିରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ch2
ତେଣୁ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମେରିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହା ଏକ ଅସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଭାବ ଯାହା କେବଳ ପରମାଣୁର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅନୁଭବ ହୁଏ ଯାହା ଏକ ରିଜେଣ୍ଟ ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରୋଟନ୍ ପାଇବା ପରିବର୍ତ୍ତେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ନିକଟକୁ ଆସୁଛି | ଅଣୁର ବ୍ରୋମିନେସନ୍ ସମୟରେ କ୍ଲୋରୋନିୟମ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ନିକଟତର ହେବା ଆସନ୍ତୁ କହିବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଆମେ ବ୍ରୋମିନେଟ୍ କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ଇକ୍ୟୁଲ୍ ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ'ଣ ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିବ୍ରୋମୋଥାଇନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି ଅଣୁରେ ଏକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଯୋଡା ଯାଇଛି, ଯଦି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏହି ଅଣୁକୁ ନିକଟତର ହେବାକୁ ଚାହିଁବ ତେବେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଏହା ସହିତ ଜଡିତ କ charges ଣସି ଚାର୍ଜ ନାହିଁ | ଏହା ଏକ ହୋମୋନ୍ୟୁକ୍ଲିୟର ଡାଏଟୋମିକ୍ ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଇଥିଲିନ୍ ମଧ୍ୟ ଯେକ kind ଣସି ପ୍ରକାରର ଚାର୍ଜରୁ ବଞ୍ଚିତ କାରଣ ଏହା ସମାନ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅଟେ କ pol ଣସି ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ କଳ୍ପନା କର ଯେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ନିକଟତର ହେଉଛି ଏବଂ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଷ୍ଟାଟିକ୍ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ରହିବ | ଯାହା ଏକତ୍ର ନିକଟତର ହେଉଛି, ଆପଣ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କିମ୍ବା ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ନିକଟକୁ ଯାଉଛନ୍ତି କି ନାହିଁ ଏଥିରେ କ matter ଣସି ଫରକ ପଡ଼ିବ ନାହିଁ କାରଣ ଏହା ଏକ ସମୃଦ୍ଧ ଅଣୁ ଅଟେ କାରଣ ନିକଟତର ହେବା ସହିତ ଏକ ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ ଏବଂ ଡେଲ୍ଟା ନେଗେଟିଭ୍ ଡେଲ୍ଟା ନେଗେଟିଭ୍ ର ବିକାଶ ହେବ | କାରଣ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେଉଛି ଏକ ମୋବାଇଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ | o ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ନିଜ ଆଡକୁ ଆକର୍ଷିତ କର ଯାହା ଦ୍ the ାରା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ନିକଟତର ହେବା ସମୟରେ ଅସ୍ଥାୟୀ ଭାବରେ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ହ୍ରାସ କରିବ ମୂଳତ the ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଏଠାରେ ସମାନ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ସମାନ କିନ୍ତୁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ନିକଟତର ହେତୁ | ପାଇ ବଣ୍ଡର ଡିଲୋକାଲାଇଜେବଲ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଁ ଏଠାରେ ଏକ ଆଂଶିକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବିକଶିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ଏକ ଆଂଶିକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବିକଶିତ ହୋଇଛି ଯେତେବେଳେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିକଶିତ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେବ ଏହି ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୃଷ୍ଟି ହେବ | ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ structure ାଞ୍ଚା ହେବ ଯାହାକି ତୁମର ତାପରେ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଛି ଏବଂ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଏହା ନଷ୍ଟ ହୋଇଯିବ ଏହା ହେଉଛି ଆୟନିକ୍ ଇଣ୍ଟରାକସନ ଇଣ୍ଟର ଆୟନିକ୍ ଇଣ୍ଟରାକସନ ଯାହାକି ଉତ୍ପାଦର ଗଠନକୁ ନେଇଥାଏ ଯାହା ଡିବ୍ରୋମୋ ଅଟେ
ତେଣୁ ବ elect ଦ୍ୟୁତିକ ଚୁମ୍ବକୀୟ ପ୍ରଭାବ ଏକ ଅସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଭାବ ମୋତେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବାକୁ ଦିଅ | ଯଦି ଆପଣ ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ କାର୍ବନିଲ୍ ଫୋଲ୍ କୁ ବିଚାର କରନ୍ତି ତେବେ ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେତୁ ଲାଇକ୍ଲର ଏକ ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତ ଅଛି ଯଦି ମନେକରାଯାଏ ଯଦି ଏକ ସିଆନାଇଡ୍ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ଏଠାରେ ପହଞ୍ଚେ ତେବେ ଏହା ଏକ ସାଇନୋହାଇଡ୍ରିନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ କିନ୍ତୁ ସିଆନୋ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ର ନିକଟତର ହେବା ସମୟରେ ଏହି ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ଅଧିକ ହୋଇଯାଏ | ଏବଂ ଅଧିକ ଏବଂ ତାହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମେରିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯାହାକୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ଇଫେକ୍ଟକୁ ଯିବା ପାଇଁ ରେଫର୍ କରୁଛୁ ଯାହା ବିଷୟରେ ଗୋଟିଏ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଆବଶ୍ୟକ ହେଉଛି ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଯାହା ଆମେ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରଭାବ ଉପରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତୃତା ମୁଁ ତୁମର ଦୟାଳୁ ଧ୍ୟାନ ପାଇଁ ତୁମକୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ ଦେଉଛି |

Prutor@IITK