ଆଜିକାଲି ଶ୍ରେଣୀରେ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ବିଭାଗରୁ ମୁଁ ନିଜେ ପାଲ୍ ପ୍ରୋଗ୍ରାମକୁ ସ୍ୱାଗତ କରୁଛି ଆମେ ଆଲକେନ୍ସ ଆଲକେନ୍ସ ଆହା ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ବିଷୟରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ ଯେଉଁଥିରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯାହାର ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର cn ଦୁଇଟି n

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନ ଆହ ଏହା ଏକ ଛୋଟ ସଦସ୍ୟ | ଏହି ସିରିଜ୍ ଏବଂ ତୁମେ ଏହିପରି ଆହା ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯାଇପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଗୋଟିଏ ବଟାନକୁ ଯାଇପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଯ ounds ଗିକର ଗଠନକୁ ଦେଖ, ଆସନ୍ତୁ ଇଥିଲିନକୁ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରିବା ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ | ସେହି ଯ ound ଗିକର ଗଠନ ଦେଖିବ ଏହା ହେଉଛି ଇଥାଇଲନ୍ ର ଏକ ଗଠନ, ଏହି ଦୁଇଟି ବଣ୍ଡ ch ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ଅଣୁ ଏବଂ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ସମାନ ବିମାନରେ ଚାରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଡ କୋଣ 117 ଡିଗ୍ରୀ ବଣ୍ଡ କୋଣ | ଏହି ch ବଣ୍ଡ ଏବଂ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରାୟ 122 ଡିଗ୍ରୀ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଯ ound ଗିକ ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଡର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ହେଉଛି 1.34 ବାହୁବଳୀ ch ବଣ୍ଡର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ 1.09 ବାହୁବଳୀ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହି ଯ ound ଗିକରେ ଏହାର ପାଞ୍ଚଟି ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଅଛି, ତୁମର ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଚାରି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସହିତ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଆମର ଗୋଟିଏ ବାଇ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ sp ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥକୁ ଓଭରଲିପ୍ କରି ହୁଏ | ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର sp2 ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଆଉ ଏକ sp 2 ସହିତ ଏହି ସିଗମା ବଣ୍ଡ ପ୍ରଦାନ କରେ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଏହି orbital ହାଇବ୍ରିଡ୍ କକ୍ଷପଥକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ s କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଏହି sp2 ଓଭରଲିପ୍ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରେ

ତେଣୁ ବାଇଫଣ୍ଡ ଗଠନ ବିମାନରେ ହୁଏ | ଚାରିଟି ପରମାଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ଚାରିଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ସେହି efp ସହିତ ପର୍ପେଣ୍ଡିକୁଲାର୍ ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି p କକ୍ଷପଥକୁ ଓଭରଲପ୍ କରି ଏବଂ ଏହି ଆହା ସିଗମା ବଣ୍ଡର ସମତଳ ତଳେ ଏବଂ ଉପରେ ଏବଂ ଆମେ y ବନ୍ଧନକୁ ଏହି ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥକୁ ଉପରକୁ ଉଠାଇବା ଦ୍ bip ାରା ବିପୋଡ୍ ଦିଏ | ଅନ୍ୟ ଏକ କାର୍ବନ sp2 କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ହାଇବ୍ରିଡ୍ କକ୍ଷପଥରେ ଏହି sp ର ଗଠନ ଏବଂ ଓଭରଲିପ୍ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କଲା ଏବଂ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଲେଖିପାରିବା ଯାହାକୁ ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି | ବିମାନର ତଳେ ଏକ ଧନୁ ହେଉଛି d ଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଏହି ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥରେ ଘଟିଥାଏ ଯାହା ବଣ୍ଡ ଦ୍ୱାରା ଗଠନକୁ ଆଗେଇ ନେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ ବଣ୍ଡ ବିପୋଡ ଗଠନ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡର ଘୂର୍ଣ୍ଣନକୁ ପ୍ରତିବନ୍ଧିତ କରେ ଅନ୍ୟଥା ଯଦି ଆମର କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡ ଥାଏ | ବଣ୍ଡ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରିବ କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ଡବଲ ପି ବଣ୍ଡ ହେତୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନକୁ ଅନୁମତି ଦିଆଯାଇନଥାଏ କାରଣ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର ଗଠନକୁ ନେଇପାରନ୍ତି କେବଳ ଆମେ ଇଥିଲିନର ଗଠନ ଦେଖିଛୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ନାମକରଣକୁ ଦେଖିବା | ଇଫେକ୍ଟ ସିଷ୍ଟମ ଆଲକେନ୍ସର ନାମ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାନରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ a ଏବଂ e ସଫିକ୍ସକୁ e ଏବଂ e ସହିତ ବଦଳାଇ ଉଦାହରଣ ପାଇଁ ଏହାକୁ ଇଥେନ କୁହାଯାଏ ଯଦି ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାନକୁ ଦେଖନ୍ତି ଯଦି ଆମେ ଇଥାନ ଭାବରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିସାରିଛୁ ଏବଂ ଏଠାରେ କଣ କରାଯାଇଛି | ଏବଂ ଆଲକେନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ e ଏବଂ e ଦ୍ replaced ାରା ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି, ଆସନ୍ତୁ ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ ନେବା, ଏହାକୁ ପ୍ରୋପାଇନ୍ କୁହାଯାଏ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକେନ୍ ପ୍ରୋପାନ ଏହାକୁ ଏକ ବଟ ବୋଲି କୁହାଯାଏ | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସ୍ଥିତିକୁ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକେନ୍ ବଟାନେ ଅନ୍ୟ ଆଇସୋମର୍ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି mu2n ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ସମସ୍ତ ଆଲକେନ୍ସକୁ ଦେଖନ୍ତି ଏବଂ ସଫିକ୍ସ ଆନ୍ କୁ e ଏବଂ e ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଇଦିଆଯାଏ ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ସାମାନ୍ୟ ବଡ଼ ଅଣୁକୁ ଦେଖିବା | ଆଲକେନ୍ ହେଉଛି ଏବଂ ଆମକୁ ଆଲକେନ୍ କେସ୍ ଦେଖିଥିବାରୁ ଆମେ ନମ୍ବରିଂ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଶେଷ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଅତି ନିକଟବର୍ତ୍ତୀ, ଏଠାରୁ ଏହା ଆରମ୍ଭ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ , ଯେହେତୁ ଆମେ ଆଲକେନ୍ ନାମର ମାମଲା ଦେଖିଛୁ | ଯ comp ଗିକର ହେବ ଏବଂ ଆମକୁ ପ୍ରଥମେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଚାରୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ଭ୍ୟୁ ଆଣ୍ଟ୍ ପେଣ୍ଟ୍ ଗୋଟିଏ ମୁଣ୍ଡରେ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଅଣୁର iupac ନାମ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସ୍ଥିତି ଏବଂ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଚାରିରେ ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ |

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଚାରୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ୱାନ୍ ପ୍ରିଣ୍ଟିଙ୍ଗ୍ କୁହାଯାଏ, ଆସନ୍ତୁ ଅଧିକ ଉଦାହରଣ ନେବା

ତେଣୁ ଏହି ମାମଲା ଏବଂ ଆମକୁ ସଂଖ୍ୟାକରଣ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଏହା ହେଉଛି ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଯେଉଁଠାରେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଏବଂ ଆମେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି ଏବଂ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ପରି ସଂଖ୍ୟାକରଣ ଆରମ୍ଭ କରିଦିଆଯାଇଛି ଏବଂ ଏହାର ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହେଉଛି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ସବଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଚାରିର ସ୍ଥିତି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏହାକୁ କୁହାଯାଏ ଏହି ଯ ound ଗିକର ଆଇପ୍ୟାକ୍ ନାମ ହେଉଛି ଚାରିଟି ମିଥାଇଲ୍ ହେକ୍ସ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଇସୋରିଜିମ୍

ତେଣୁ ଇଥିଲିନ୍ ପ୍ରୋପାନ | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ବଟାନେକୁ ଯାଅ, ସେତେବେଳେ ସେମାନଙ୍କର କ any ଣସି ଗଠନମୂଳକ ଆଇସୋମର୍ ନାହିଁ | ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ବୁଟାନେ ଏହି ଦୁଇଟି ବୁଟାନ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରେ ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ କାରଣ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ହେଉଛି କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଥମ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଥିବା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏକ ବୁଟେନ୍ ଏଗୁଡ଼ିକ ଦୁଇଟି ବୁଟେନ୍ | ଯଦିଓ ଆମେ ଏହାକୁ ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ଗୋଟିଏ ଏବଂ ତିନୋଟି ଦୁଇ ଏବଂ ତିନୋଟି ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କକୁ ସେମାନଙ୍କୁ ଚେନ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ସେମାନେ ଶୃଙ୍ଖଳାରେ ଭିନ୍ନ କରନ୍ତି | nch ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ର ar ଖିକ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟିକୁ ଚେନ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ଚେନ୍ ଆଇସୋମର୍ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଏହି ଦୁଇଟିକୁ ପୋଜିସନ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ସମସ୍ତଙ୍କୁ ଷ୍ଟ୍ରକଚରାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ସେମାନେ ସଂରଚନାରେ ଭିନ୍ନ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉଚ୍ଚ ଆଲକେନ୍ ପାଇଁ ଯିବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଗକୁ ବ can ିପାରିବେ | ଅଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ଆଇସୋମର୍

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଉଲ୍ଲେଖ କରିଥିବା ସଂରଚନା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ ଏବଂ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସୀମିତ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ହେତୁ ଆଲକେନ୍ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରିପାରିବ, ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ ନେଇ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଆମେ ଦୁଇଟି ଫର୍ମ ଲେଖିପାରିବା

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଏହାକୁ ଦେଖିବା | ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ସମାନ ch3

ତେଣୁ ଏହାକୁ ସିସ୍ ମ୍ୟୁଟ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ମଧ୍ୟ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିପାରିବା ଯଦି ଉଭୟ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏହାକୁ ଟ୍ରାନ୍ସ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଉଭୟ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଧୀନରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ | ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ସିସ୍ କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଯାଆଁଳା ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଟ୍ରାନ୍ସ ବୋଲି କହିଥାଉ କିନ୍ତୁ ଦୁଇଟିରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ତିନୋଟି ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ th ଲେଖିଛି | ଏହା ହେଉଛି ଯଦି ତୁମେ season ତୁ ପରିବର୍ତ୍ତନକୁ ଲେଖିବ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କ c ଣସି c ଷ୍ଟ୍ରାଣ୍ଡ୍ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମର କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ସମାନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଥାଏ, ସେତେବେଳେ ସେମାନେ ସିସ୍ ବିଦ୍ୟମାନ ହୋଇପାରିବେ ନାହିଁ ଏବଂ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବେ ନାହିଁ

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହା ଦେଖିବ ଯଦି ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ମଧ୍ୟ ଏହା ପାଇବ | ଏହା ଉପରେ ତୁମର ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ସେଠାରେ ସୋମାଟିକ୍ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ବିଦ୍ୟମାନ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ହେଉଛି ଏବଂ ତୁମର ଅନ୍ୟ ଏକ ଫର୍ମ ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ

ତେଣୁ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ଭାବରେ ଏହା ବିଦ୍ୟମାନ ହୋଇପାରେ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରିପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ତୁମର ସମାନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି | ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସମାନ ଭାବରେ ତୁମର ସମାନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଏବଂ ଏହା ସହିତ ଆଲକାନର କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପ୍ରଥମରେ ଆଲକାନ

ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଅନେକ ପଦ୍ଧତି ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖିବାକୁ ଯାଉଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଆଲକୋହଲର ଅମ୍ଳୀୟ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ତୁଳନା କର ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନ ତୁଳନାରେ ଆଲକୋହଲ୍ ତୃତୀୟ ମଦ୍ୟପାନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଉତ୍ତାପରେ ଇଥାନଲ୍‌କୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ତୁମେ ଇଥେନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଦେଇ ପାରିବ , ଉପାଦାନ ହେଉଛି ଜଳ ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ମଦ୍ୟପାନକୁ ଗରମ ସମୟରେ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଏବଂ ଏହା ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ହୋଇପାରେ | ଆଲ୍‌କିଲ୍‌କୁ ଏହି ସରଳ ମଦ୍ୟପାନକୁ ଦିଅ, ତୁମେ ଏହାକୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଗ୍ରହଣ କର ଯଦି ତୁମେ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ କର ଯାହା ଅସମାନ ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନ ଏହା ଏକ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ମଦ୍ୟପାନକୁ ଗରମରେ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଯେପରି ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖିଛୁ ସେମାନେ ମଧ ଏହା ମଧ କରିପାରିବେ | ଆଲକେନ୍ସର ମିଶ୍ରଣ ଦେବା ପାଇଁ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ସର ମିଶ୍ରଣ ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଅଧିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଆଲକେନ୍ସ୍ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଟର୍ମିନାଲ୍ ଆଲକେନ୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏଠାରେ ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ounds ଗିକର ଅନୁପାତ ତୁଳନା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ପ୍ରମୁଖ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଛୋଟ ଯ ound ଗିକ ହେବ ଏବଂ ଚାରିଥର ପ୍ରାୟ ଅଶୀ ପ୍ରତିଶତ ହେବ ଏବଂ ଏହି ଆଲକେନ୍ ଗଠନ ହୁଏ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ କୋଡ଼ିଏ ପ୍ରତିଶତ ଏହି ଆଲକେନ୍ ହେବ | s ଆମେ ପରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଅଧିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହେବ ଏହି ଆଲକେନ୍ um ର ଏହି ଗଠନଟି ଅତ୍ୟନ୍ତ ଦକ୍ଷତାର ସହିତ ଘଟିବ ଯାହା ତୁଳନାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପଥ ଦେଖାଇବି ଏହି ଦୁଇଟି ଆଲକେନ୍ ଗଠନ କିପରି ହୁଏ | ଏହି କିମ୍ବା ମଦ୍ୟପାନ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଆଲକୋହଲକୁ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଏବଂ ଫାଷ୍ଟ ପାଇଁ h ପ୍ଲସ୍ ଲେଖିବା ଏବଂ ଏହି ଓହର ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ହେବା ପରେ ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀତା ପାଇବ ଥରେ ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ କରବୋକେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜଳ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ପାଇଁ |

ତେଣୁ ଓ oh ଏହି ପ୍ରଜାତିର ଥରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଆଲକିଲ୍ ଅକ୍ସୋନିୟମ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ବୋଲି କହିବା ପରେ ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ କରିବା ପରେ କୋ ବଣ୍ଡ କ୍ଲାଭେଜ୍ ହୁଏ ଏବଂ ଆମେ ଏକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ଲସ୍ ଜଳ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ଏହା ଏକ ଧୀର ପଦକ୍ଷେପ ଯାହାକୁ ବିରଳ ନିର୍ଣ୍ଣୟ ପଦକ୍ଷେପ କୁହାଯାଏ ଏହା ଶୀଘ୍ର ଅଟେ | ଏହା ଓଲଟା ଅଟେ ଏବଂ ଥରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗଠନ କଲେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇଯାଏ ଯାହା କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନକୁ ନେଇପାରେ ଯାହା ଧୀର ପଦକ୍ଷେପ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ t | ସେ କାର୍ବୋକେସନ୍ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ତୁମର ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଜଳ ଅଣୁ ଏକ ଆଧାର ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଏହା ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ ତାପରେ ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପଥ ଯଦି ଏହି ଜଳ ଅଣୁ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରେ ତେବେ ମୋତେ ଲେଖିବାକୁ ଦିଅ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏହି ଆଲକେନ୍ ପାଆନ୍ତୁ ଯଦି ଜଳ ଅଣୁ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରେ ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ପଥ b ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅପସାରଣ କର ତେବେ ତୁମେ ପାଇବ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏହା ଏକ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏହା ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଟୋଲକିଏନ୍ସର ଏହି ଗଠନର ଅନୁପାତକୁ ଦେଖ, ମୁଁ ଏହା ଉଲ୍ଲେଖ କରିଛି ଯେ ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଯ ound ଗିକ ହେବ ଏହା ଛୋଟ ହେବ ଏବଂ ଏହି ଆହା

ତେଣୁ ତୁମେ ଉପ-ଉତ୍ପାଦନ ପାଇବ ଏବଂ ଏହି ସହାୟକକାରୀ ଏହାକୁ ହାଇଡ୍ରୋନିୟମ୍ ଆୟନରେ ପରିଣତ ହେବ | ୱାଟର ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଏହା ଲେଖୁଛୁ ଏହା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହା ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମରର ମିଶ୍ରଣ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ପାଇପାରିବେ ଏହି ପ୍ଲସ୍ ହେଉଛି tr ans two butene ଏହା ମଧ୍ୟରେ ଏହା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ମାପ ହେବ ଏହା ଛୋଟ ହେବ ଆହା ଏହାକୁ ଜ୍ୟାମିତିକ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଆହା ଯ ound ଗିକ ହେବ ଏହା ଛୋଟ ହେବ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟିର ଅନୁପାତ ତୁଳନା କର ତେବେ ଏହା ମୁଖ୍ୟ ହେବ | ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ତୃତୀୟ ଆଲଗଲ୍ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି ସେଠାରେ ମଧ ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଏହା କରିବେ ଯେ କାର୍ବୋକେସନ୍ ପୁନ arr ସଜ୍ଜିତ ହୋଇପାରେ ତେବେ ଆହା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଡିହାଇଡ୍ରୋ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଥାଏ | ଓହରେ ତୁମର ଏଠାରେ ଉହ ବିୟର ଅଛି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ମଦ୍ୟପାନକାରୀ ଓହ ଓମ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଏବଂ ଏହି କୋହ ପୁନର୍ବାର ଆଲ୍କିଲ୍ ଆହା ହାଲାଇଡ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ବିଟା କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆହା ଜାଣନ୍ତି | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ଏହି ଆଧାର ଓହ ମାଇନସ୍ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ ଯାହା ବିଲୋପ ହେବ ତୁମେ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ତୁମେ ପ୍ରୋପାନ ପାଇବ ଉପ-ଉତ୍ପାଦ ପୋଟାସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ହେବ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା i ଅତ୍ୟଧିକ ଗୁରୁତ୍ you ପୂର୍ଣ ଆପଣଙ୍କୁ ମଦ୍ୟପାନକାରୀ କୋହ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ତାପରେ ଏକ ଆଧାର ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରନ୍ତୁ ନଚେତ୍ ଏହା ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ କିନ୍ତୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କ୍ଷାର ଆକୋସ୍ ଲେଖିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆପଣ ଆଲକେନ୍ ପାଇବେ ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାର ହାର ପାଇବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି | ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସର ପୁନ act ସକ୍ରିୟତା ଆରିଲ୍ ବ୍ରୋ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ ଏବଂ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆଲକାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଦେଖାଇବ , ଆଲକେନ୍ସକୁ ଆଲକୋନ୍ସ ଦେବା ପାଇଁ ତୃତୀୟ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଡିହଲୋଜେନେସନ୍ | ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଭିସିନାଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଡାଇହାଲୋ ଯ ound ଗିକକୁ ଆଲକେନ୍ସରେ ମଧ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଡିବ୍ରୋମୋ ଯ ound ଗିକ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଦୁଇଟିରେ ଥିବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଦେଖିପାରିବେ ଏହାକୁ ଭିସିନାଲ୍ ଡିବ୍ରୋମାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବେ | ମଦ୍ୟପାନରେ ଏହି ଯ ound ଗିକ ଜିଙ୍କ ଧୂଳିର ଚିକିତ୍ସା କର ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକେନ୍ସରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବ ତୁମେ ଗୋଟିଏ ବୁଟେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜିଙ୍କ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପାଇବ , ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଉପ -ଉତ୍ପାଦ ଯାହାକି ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ହୁଏ ଏହି ଜିଙ୍କ ଏହି କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରେ ସନ୍ନିବେଶ କରେ ଯାହା ତୁମେ ପ୍ରଥମେ ନିର୍ଦ୍ଦେଶନା ସୃଷ୍ଟି କର, ଜିଙ୍କ୍ ଜିଙ୍କରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ଆଲକେନ୍ସକୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେବା ପାଇଁ ଆଲକେନ୍ସ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀତା ଥରେ ଥଲେ ଏହା ଆଲକେନ୍ସକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ କରିବା ଏହାର ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ସମସ୍ତ ଆଲକାଇନ୍ ଆଲକେନ୍ ଆଲକେନ୍ରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ ତେବେ ଦୁଇଟି ଉପାୟ ଆପଣ ଆଲକାନ୍ ତିଆରି କରିପାରିବେ | ଏବଂ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି କାଟାଲାଇଟିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଲ୍କାଇନ୍ ଅଛି ତେବେ ଏହି ଆଲ୍କାଇନ୍ କୁ ସଂପୃକ୍ତ ସିସ୍ ଆଲକେନ୍ରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ ଯେକ any ଣସି ବ୍ୟବହାର ପେରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ପଲ୍ଲିଏଟିଭ୍ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ପ୍ରେସ୍ ରେ ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଉପରେ ସମର୍ଥିତ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି | ଆଂଶିକ cis2 ବଟାନରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଏବଂ ଏହା ହୋଇପାରେ ଆପଣ ଏହା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ହୋଇପାରନ୍ତି | ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣ ଏଠାରେ ଯାହା କରନ୍ତି ଆପଣ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ ବଣ୍ଡରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଗ୍ୟାସ ଯୋଗକରିବା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଆହା ସିସ 2 ବଟାନେ ଏବଂ ଚୟନକରି ଶେଷ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହାକୁ ଲିଣ୍ଡଲର କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଇନଲାଇନ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଏବଂ ଏହି ପାଲାଡିୟମ ମଧ କୁହାଯାଏ | ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ କିମ୍ବା କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଉପରେ ସମର୍ଥିତ ଏବଂ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ମୂଲ୍ୟରେ ଏହି ଗୋରୁମାନଙ୍କର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯାହା ଦ୍ syn ାରା ଆଂଶିକ ଆପଣ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ସିନ୍ ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ସହିତ ହ୍ରାସ କରିପାରିବେ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ହୁଏ ଆପଣ କାଟାଲାଇଟିସ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରନ୍ତି | ପ୍ୟାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଉପରେ ପାଲାଡିୟମର ପରିମାଣ ସମର୍ଥିତ ଏବଂ ପ୍ରଥମେ ଯାହା ଘଟେ ତୁମର କାଟାଲାଇଷ୍ଟର୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଧାତୁ ପୃଷ୍ଠରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଦେଖାଯିବା ପରେ ଆଲକେନ୍ ଆଲକାଇନ୍ ଦେଖାଯାଇଥିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନିକଟକୁ ଆସେ | ପରିବହନ ଆଲକାଇନ୍ ର ସେହି ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଚାଲିଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ସିନ ଆଲକେନ୍ସ ସହିତ ଶେଷ ହୁଅନ୍ତି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଲ୍କିନ୍ ର ତଳ ମୁହଁର ସମାନ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଘଟିଥାଏ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଏକ ସିସ୍ ସହିତ ବଟାନକୁ ଶେଷ କର ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ବଟାନେ କରିବା ପୂର୍ବର ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ଅଟେ, କାଟାଲାଇଟିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ର line ଖ୍ୟ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରି ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଆପଣ

ସିସ୍ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଶେଷ ହୋଇପାରିବେ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋ ସୋଡିୟମ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଷ୍ଟୋଚିଓମେଟ୍ରିକ୍ ପରିମାଣର ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ | ତାପରେ ତୁମେ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତୁମେ ଆହା ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ଏହା ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ତୁମକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଏବଂ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯନ୍ତ୍ରକ sod ଶଳ ସୋଡିୟମ୍ ଦେଇପାରେ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରକ୍ରିୟା ସହିତ ଜଡିତ ହୋଇପାରେ | ଆଲକାଇନ୍ କୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ରେଡିକାଲ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଏହା ରେଡିକାଲ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେତେବେଳେ ସୋଡିୟମ୍ ଆଲ୍କାଇନ୍ କୁ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇଥାଏ ଏହା ଥରେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସୃଷ୍ଟି କଲା | ତୁମର ଏକ ମ radical ଳିକ ଆୟନ ଅଛି ଏହା ତୁମର ତରଳ ଆମୋନିୟା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏହା ଆମୋନିଆରୁ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ ଥରେ ତୁମର ଏହା ଥରେ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ତୁମେ ଆଉ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇପାରିବ ତୁମେ ଏହି ଆୟନକୁ ଆମ୍ମୋନିଆରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ନିଅ |

ତେଣୁ ତୁମେ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ବଟାନ ପ୍ଲସ୍ ସୋଡିୟମ୍ ସୋଡାମାଇଡ୍ ପାଇବ

ତେଣୁ ଷ୍ଟେରିଓ କେମେଷ୍ଟ୍ରି ଏହି ପଦକ୍ଷେପରେ ସ୍ଥିର ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ଏଠାରେ ଦେଖି ପାରିବ ତୁମର ଆହା ଟ୍ରାନ୍ସ ଜ୍ୟାମିତି ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ପୁନର୍ବାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତୁମର ଏହି ଆନିଅନ୍ ଥରେ ଥରେ ଏହାକୁ ନେଇ ପାରିବ | ଆମୋନିଆରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଆପଣ ଚୟନକରି ବଟାନକୁ ଟ୍ରାନ୍ସ ପାଇପାରିବେ ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆଲକାଇନ୍ ସହିତ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ସମାନ ସୋଡିୟମ୍ ଦରକାର ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆଲକେନ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ବ୍ୟବହାର କରି ଅଧିକ ହ୍ରାସ ପାଇବ ନାହିଁ ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି | ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ସ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ପଦ୍ଧତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଭଲ କାମ କରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପେଟ୍ରୋଲିୟମକୁ ପ୍ରାୟ 500 ରୁ ୫00 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ ଗରମ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା ଛୋଟ ଆଲ୍କରେ ଫାଟିଯାଇପାରେ | enes alkane plus ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ 600 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସରେ ପ୍ରୋପାନ ଗରମ କରନ୍ତି, ଏହା ଏକ ମ radical ଳିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଥେନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନରେ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହା ପେଟ୍ରୋଲ ଶିଳ୍ପରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଫାଟିବା ଏବଂ ଆଲକାନ ତିଆରି କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ବହୁ ପରିମାଣର ଆଲକେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବେ | ଏହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ବଡ଼ ଆଲକାନ୍ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଆଲକେନ୍ସର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଯିବେ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆଲକେନ୍ସର ଗଠନ ଏବଂ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଦେଖିଛୁ, ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଶୃଙ୍ଖଳାଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରଥମ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ଆଲକେନ୍ସର ଭ physical ତିକ ଗୁଣକୁ ଦେଖିବା | କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏହି କ୍ରମର ପ୍ରଥମ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ 1୫ ପ୍ରୋପାନ ବଟାନେ ସେମାନଙ୍କ ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ 14 ସଦସ୍ୟ ଏବଂ କଲକିନ ଯେଉଁଥିରେ c52 c17 କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସଲକିନ୍ ଥାଏ ଯାହାକି c5 ରୁ c17 କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଯାହାକି ସିରିଜର ପରବର୍ତ୍ତୀ 14 ସଦସ୍ୟ ସେମାନେ ସାଧାରଣତ liquid ତରଳ ଅଟନ୍ତି | ଆଲକେନ୍ସ ଯେଉଁଥିରେ c ଅଠରରୁ ଅଧିକ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଧାରଣ କରିଥାଏ ସେମାନେ ସାଧାରଣତ sol କଠିନ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ସ ଗ୍ୟାସ ତରଳ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା କଠିନ ହୋଇପାରେ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଓଜନ ଉପରେ | ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ, ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରଥମ ତିନୋଟି ଯ ound ଗିକ ଆଲକେନ୍ ସେଗୁଡିକ ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରୋଟିନ୍ ଯାହା ଆଲକେନ୍ ଯେଉଁଥିରେ c phi ଦୁଇ c ସତୁରି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥାଏ ସେଗୁଡିକ ସାଧାରଣ ତରଳ ଏବଂ ଉଚ୍ଚ ହୋମୋଲୋଜିସ୍ ଆଲକେନ୍ସ ଯାହାକି c 18 ରୁ ଅଧିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଧାରଣ କରିଥାଏ ସେମାନେ କଠିନ ଆଲକେନ୍ | ଅଣ ପୋଲାର ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ପରି ଜ organic ବ ଦ୍ରବଣରେ ଭଲ ଭାବରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ସେଗୁଡିକ ଭଲ ଭାବରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଏବଂ ପାଣିରେ କମ୍ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ତେଣୁ ପୋଲାର ନଥିବା ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ତରଳିବା ଏବଂ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ବିଷୟରେ କହନ୍ତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଲକେନର ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ବ increase ାନ୍ତି | ତରଳିବା ଏବଂ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ବ increases ିଯାଏ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସନ୍ତୁ ପେଣ୍ଟିନ୍‌କୁ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ହେଉଛି 32 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ | ଫୁଟିବା ଏବଂ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ବ increases ିଥାଏ ଏବଂ ସଂକ୍ଷେପରେ

ତେଣୁ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ସର ପ୍ରଥମ ଭାଗ ବିଷୟରେ ଦେଖିଲୁ ଏବଂ ଆମେ ପ୍ରଥମେ ଦେଖିଲୁ | ଇଥିଲିନର ଗଠନ ଏବଂ ବନ୍ଧନ ତା’ପରେ ଆମେ ନାମକରଣ ଏବଂ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଦେଖିଲୁ ତା’ପରେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ସର ପ୍ରସ୍ତୁତି ଦେଖିଲୁ ତାପରେ ଆଲକେନ୍ସର ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଆଲକେନ୍ସ ସିରିଜର ପ୍ରଥମ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ପରବର୍ତ୍ତୀ କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ସେମାନଙ୍କର ଗ୍ୟାସ୍ | 14 ଟି ସଦସ୍ୟ ଯାହା ଆଲ୍କିନ୍ ଯେଉଁଥିରେ c5 ରୁ c17 ଧାରଣ କରିଥାଏ ସେମାନେ ସାଧାରଣତ liquid ତରଳ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ସ ଯେଉଁଥିରେ c 18 ରୁ ଅଧିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ରହିଥାଏ ସେମାନେ କଠିନ ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ପୋଲାର ନଥିବା ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ଜ organic ବ ଦ୍ରବଣରେ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଏବଂ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ବ increases ିଥାଏ | ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ବୃଦ୍ଧି ସହିତ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ସର ରାସାୟନିକ ଗୁଣ ବିଷୟରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ ଏହା ସହିତ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଶେଷ କରିବି |