ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ବିଭାଗରୁ ନିଜେ ପୁଣିଆ ମୂର୍ତି iit guwahati ମୁଁ ସମସ୍ତଙ୍କୁ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ପାଉଲ ପ୍ରୋଗ୍ରାମ ପାଇଁ ସ୍ୱାଗତ କରୁଛି ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ବିଷୟରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ ଯ comp ଗିକ ଯେଉଁଥିରେ କେବଳ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଉଦାହରଣ ମିଥେନ ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ବଟାନରେ ଯାଇପାରିବେ | ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖ, ଏଥିରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଚାରୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏଠାରେ ତୁମର ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ଏକତ୍ର ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ସହିତ ପ୍ରତ୍ୟେକ କାର୍ବନ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏହାକୁ ଇଥାନ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ପ୍ରୋପାନ କୁହାଯାଏ ଏବଂ 4 କୁ ବୁଟାନ କୁହାଯାଏ ତୁମେ ଏହିପରି ଆଗକୁ ବ

So ି ପାରିବ

ତେଣୁ ସେମାନେ ଖେଳନ୍ତି ସେଗୁଡିକ ଶକ୍ତିର ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଉତ୍ସ ଅଟେ ତୁମେ lbg cng ପେଟ୍ରୋଲ ଡିଜେଲ ପଲିଥିନ ବ୍ୟାଗ ପେଣ୍ଟ drug ଷଧ ସହିତ ପରିଚିତ ହେବା ଉଚିତ ଯଦି ତୁମେ lbg କୁ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କର ତରଳ ପେଟ୍ରୋଲିୟମ ଗ୍ୟାସର ରୂପ ଆମେ ଉହ ଘରେ ଇନ୍ଧନ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ cng ର ସଙ୍କୋଚିତ ପ୍ରାକୃତିକ ଗ୍ୟାସ ଏବଂ ପେଟ୍ରୋଲ ଡିଜେଲ ପେଟ୍ରୋଲିୟମରୁ ଏକ ଭଗ୍ନାଂଶ ଡିଷ୍ଟିଲେସନ୍ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ ଯାହା ଫ୍ରୋରୁ ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ | ମି ପୃଥିବୀର କ୍ରଷ୍ଟ ଆମେ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ଅଟୋମୋବାଇଲ୍ ଇନ୍ଧନ ପଲିଥିନ ବ୍ୟାଗ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଏହା ଏକ ସାମଗ୍ରୀ ଯାହା ଏହି ଇଥାଇଲନ୍ ମଧ୍ୟ ଜଡିତ ଏହି ସାମଗ୍ରୀ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ମଧ୍ୟ drugs ଷଧ ତଥା ପେଣ୍ଟରେ ପ୍ରୟୋଗ ଖୋଜୁ |

ତେଣୁ ସେମାନେ ଦ daily ନନ୍ଦିନ ଜୀବନରେ ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଭୂମିକା ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଆହାକୁ ତିନି ପ୍ରକାରରେ ବ୍ୟାପକ ଭାବରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଇନ୍ଧନ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କୁ ତିନୋଟି ପ୍ରକାରର ସନ୍ତୁଳିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଉଦାହରଣରେ ବିଭକ୍ତ କରାଯିବା | ସନ୍ତୁଳିତ କେବଳ ଆମେ ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନ ଦେଖିଛୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଅଣୁଗୁଡିକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସେମାନଙ୍କ ପାଖରେ ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡ ଥାଏ ଯାହା ଏହା ର ar ଖିକ ହୋଇପାରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଚକ୍ରବର୍ତ୍ତୀ ହୋଇପାରେ ଏହି ଅଣୁରେ ତିନୋଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଅଛି | କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି, ଏହାକୁ ବନ୍ଦ କରାଯାଇଛି ଯାହାକୁ ସାଇକ୍ଲୋପ୍ରୋପେନ କୁହାଯାଏ ଏହା ପ୍ରୋପାନ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଉଦାହରଣ | ସାଚୁରେଟେଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଯ ounds ଗିକ ପାଇଁ ଯାହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଅସନ୍ତୁଳିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ କାର୍ବନ ଯ ounds ଗିକ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାର୍ବନ ଏକାଧିକ ବଣ୍ଡ ରହିଥାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଅଣୁରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ତେଣୁ ଆପଣ ଏହା ଲେଖିପାରିବେ ଯେ କାର୍ବନ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ପୁନର୍ବାର କାର୍ବନ ସହିତ ବନ୍ଧା | ଏହାର ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ତେଣୁ ଏହି ଅଣୁରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକକୁ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ କୁହାଯାଏ ଏହା ମଧ୍ୟ ଚକ୍ରବର୍ତ୍ତୀ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥାଏ ଏହା ଚକ୍ରବର୍ତ୍ତୀ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ତୁମର କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ଏକାଧିକ ବଣ୍ଡ ଥାଏ | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ସେହି ଯ ound ଗିକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍‌ଗୁଡ଼ିକୁ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ କୁହାଯାଏ ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେଉଛି ଏହାର ଦୁଇଟି କାର୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କମ୍ ଏହା c 2 h 6

ତେଣୁ ସେଗୁଡ଼ିକର ଏକ ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର cnh 2 n plus 2 ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର | ସାଚୁରେଟେଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ର line ଖ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ cn ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଛଅ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଦୁଇଟି ତି ତୁଳନା କରନ୍ତି | s ଯ ound ଗିକରେ 2 ଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଯାହା ତୁଳନାରେ ସେମାନଙ୍କର ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର cnh2n ଅଛି ଏବଂ ଏହି ଯ ound ଗିକରେ 4 ଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି, ଆଲକେନ୍ ତୁଳନାରେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କମ୍ ଇଥାଇଲନ୍ ତୁଳନାରେ ଏହି ଅଧିକ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ ଏହାକୁ ଇଥିଲିନ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ଇଥାନ କୁହାଯାଏ | ସାଧାରଣ ଫର୍ମୁଲା cnh 2 n ମାଇନସ୍ 2 ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମ ହେଉଛି ଇଥାନ ଯାହା ଆପଣ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଇଥାନକୁ ଦେଖନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆନ୍ ଇଥେନରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ a କୁ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ | y ଇଥାଇଲନ୍ କୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ନାମ ତୁମେ ଏହିପରି ଆଗକୁ ବ can ି ପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଆଉ ଏକ କାର୍ବନ ବ increase ାଇବ ଏହାକୁ ପ୍ରୋପାଇନ୍ ପ୍ରୋପାଇନ୍ ପ୍ରୋପାନ ଏହି ପ୍ରୋପେନ ଏହି ଯ ound ଗିକ ପ୍ରୋପାନରେ ଯଦି ତୁମର ଅନୁରୂପ ଅଛି ତେବେ ପ୍ରୋପେନରେ ପରିବର୍ତ୍ତିତ ହେବ | ଏହି ଗୋଟିଏ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ତାପରେ ପ୍ରୋପିଅନ୍ ଯେକ way ଣସି ପ୍ରକାରେ ଆଗକୁ ବ can ିପାରେ | s

ତେଣୁ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକରେ ଏକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଅଛି ଯେପରି ୟୁନିଟ୍ କୁହନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଏହା ବେନଜେନ କିମ୍ବା ଏକ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ହୋଇପାରେ ତେବେ ଏଠାରେ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଯାହା ଦେଖନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏଥିରେ six ଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଅନ୍ୟ ଏକ କାର୍ବନ ଡବଲ ବଣ୍ଡ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏବଂ ସେହି ସମୟରେ ତୁମର ch ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ | ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନ ନାମକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ଏହା ବଦଳାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ବେନଜେନ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଆଉ ଏକ ରିଙ୍ଗ ଅଛି ଯାହାକୁ ନାଫଥାଲିନ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ଦେଖନ୍ତି ଏଥିରେ କେବଳ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାର ଯ ounds ଗିକକୁ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ କୁହାଯାଏ | ଆମେ ଆଲକାନ୍ସ ଉପରେ ଧ୍ୟାନ ଦେବୁ କେବଳ ସାଚୁରେଟେଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଗୁଡିକୁ ଦେଖିଛୁ ଯାହାକୁ ଆଲକାନ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି କ୍ରମର ପ୍ରଥମ ସଦସ୍ୟ ହେଉଛି ମିଥାନ ଯାହା ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବଦଳାଇଥାଉ | ଇ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସିରିଜ୍ ଇଥାନକୁ ଏହାକୁ ମିଥେନ କୁହାଯାଏ ଏହା ହେଉଛି ଇଥାନ ଯାହା ତୁମେ ଯାଇପାରିବ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବଦଳାଇବ ତୁମେ ପ୍ରୋପାନ ବଟାନ ପାଇବ କିମ୍ବା ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାନଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରଥମେ ଆସନ୍ତୁ ଆଲକାନର ଗଠନ ଏବଂ ବନ୍ଧନକୁ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ଏହା ମିଥାନର ଏକ ଗଠନ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ | ଏହି structure ାଞ୍ଚା ହେଉଛି ମିଥେନ ଲୁକ୍ କାର୍ବନ ମିଥେନର ଗଠନ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏହାର ଟେଟ୍ରାହ୍ରାଲ ଜ୍ୟାମିତି ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ଏହାର ଡିଟୋନେଟର ଜ୍ୟାମିତି ଅଛି ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଡ କୋଣ ଏକ ଶୂନ ନଅ ପାଞ୍ଚ ଡିଗ୍ରୀ ବଣ୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ | ନଅ ବାହୁବଳୀ ଏହି ବଣ୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନରେ sp3 ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ sp3 ଫାଇବ୍ରସ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ ହୁଏ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନର s କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଓଭରଫ୍ଲପ୍ ହୁଏ ତୁମେ ସିଗମା ବଣ୍ଡକୁ ସିଗମା ବଣ୍ଡକୁ କାର୍ବନ ଚାରିଟି ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଧାରଣ କରେ ଏହି ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲର ଓଭରଲିପ୍ ଦ୍ୱାରା ନିର୍ମିତ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନର s କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ତୁମେ ଚାରୋଟି ସିଗମା ବଣ୍ଡ ତିଆରି କର, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ ଇଥାନ ପାଇଁ ଯିବାକୁ ଦିଅ | ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଆର୍ମେଣ୍ଟ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଏହା ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ s କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଏହି କାର୍ବନର sp3 ହାଇବ୍ରିଡ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଅନ୍ୟ ସିଗମା ବଣ୍ଡକୁ ସମାନ ଭାବରେ ଏହି sp3 ଅର୍ବିଟାଲ କାର୍ବନ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ କକ୍ଷପଥକୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଅନ୍ୟ ଏକ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ତିଆରି କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଇଥାନର ଗଠନ | ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଦେଖ ଏବଂ ତୁମର କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଅଛି, sp3 ହାଇବ୍ରିସର ଓଭରଲିପ୍ ହେତୁ ଏହି କାର୍ବନ ପରେ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ହୋଇ ଏହି କାର୍ବନକୁ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବା ସହିତ ଏକ କାର୍ବନ ଅଛି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିଗମା ବଣ୍ଡରେ ଏହି କାର୍ବନରେ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ s କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର sp3 ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଓଭରଲିପ୍ ହେତୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି, ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ 1.54 ଅଟେ | ବାହୁବଳୀ ବାହୁବଳୀ ହେଉଛି 1.09 ବାହୁବଳୀ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ 1.09 ବାହୁବଳୀ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ବଣ୍ଡର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ 1.54 ଏହା ଏକ ଗଠନ ଏବଂ ବନ୍ଧନ o

| f ମିଥେନ ଏବଂ ଇଥେନ ଆପଣ ଅନ୍ୟ ଆଲକାନ ପାଇଁ ଏହିପରି ଆଗକୁ ବ can ିପାରିବେ କେବଳ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ମିଥାନର ଗଠନ ହେଉଛି ଇଥାନର ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ ଜ୍ୟାମିତି ଅଛି ଏବଂ
ତେଣୁ ସେମାନେ ଏଥିରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସହିତ ଜଡିତ ଅଛନ୍ତି, ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ନରମାନ କ୍ଲାସର ଏବଂ ଆଇସୋରିଜିମ
ତେଣୁ ମିଥାନ | ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନରେ ସେମାନଙ୍କର କେବଳ ଗୋଟିଏ ସଂରଚନା ମିଥେନ ଏବଂ ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନ ଅଛି, ସେମାନେ କ problem ଣସି ଅସୁବିଧା କରନ୍ତି ନାହିଁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ବଟାନ କିମ୍ବା ଉଚ୍ଚ ଆଲକାନ୍ସ ବଟାନ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି ମିଥେନ ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନ
ତେଣୁ ଏହି ଅଣୁ ପାଇଁ ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ସମ୍ଭବ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ର ar ଖିକ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ବିକଳ୍ପ ଯାହା ଆମେ ମଧ୍ୟ କରିପାରିବା | ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଗଠନ ଅଛି
ତେଣୁ ଉଭୟଙ୍କର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର c4 h10 c4 ଅଛି
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର ଅଛି କିନ୍ତୁ ବିଭିନ୍ନ ସଂରଚନାରେ ସେମାନେ ଭିନ୍ନ ଗୁଣ ଦେଖାନ୍ତି ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଅଲଗା ଅଟେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ପେଣ୍ଟାଲ୍ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି ସେଠାରେ ତିନୋଟି ସଂରଚନା ସମ୍ଭବ ଆମେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଦେଖିବା | c5 h12 c5 h12 c5 h2o ଅଛି ଏହି ତିନୋଟି ଯ ounds ଗିକର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର c5 h12 ଅଛି କିନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କର ଭିନ୍ନ ଗୁଣ ଅଛି | s ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ନାମକରଣ କରିବା ପାଇଁ iupac ଆନ୍ତର୍ଜାତୀୟ ୟୁନିଅନ୍ ଶୁଦ୍ଧ ଏବଂ ପ୍ରୟୋଗିତ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଏହି ସାଧାରଣ ନାମକୁ ପୃଥକ କରିବା ପାଇଁ କିଛି ନିୟମ ପ୍ରଣୟନ କରିଛି ଯାହାକୁ iupac ନର୍ମନ୍ କ୍ଲଚର୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହି iupac ନାମକରଣ ବ୍ୟବହାର କରି ଆପଣ ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକର ନାମ ଦେଇପାରିବେ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଷଡଙ୍ଗୀ ପାଇଁ ଯିବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ରହିବ | ସାତଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଅକ୍ଟାନ ଆଠଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଦଶଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଜଣାଶୁଣା ଦଶଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଅଧିକ ସଂରଚନା ଏବଂ ହେପଟାନ ସହିତ ଏହି ନର୍ମାନ ସଂସ୍କୃତି ବ୍ୟବହାର କରି ଅନେକ ସଂରଚନା ରହିବ ଏବଂ ଏହାକୁ ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକର ନାମ ଦେଇପାରିବେ ଯାହାକୁ iupac ନାମକରଣ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ କିପରି | ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମକରଣ କରିବା ପାଇଁ ତୁମେ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ନାମ ରଖିବ ତୁମକୁ କିଛି ନିର୍ଦ୍ଦେଶାବଳୀ ଅନୁସରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଆମକୁ କଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଆମକୁ ର line ଖ୍ୟ ଆଲକେନ୍ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ନାହିଁ କ problem ଣସି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ ତୁମେ ସେଠାରେ ପାଞ୍ଚଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହାକୁ ତୁମେ ପେଣ୍ଟାନେ ବୋଲି କହିପାରିବ | ଗୋଟିଏ ଶାଖା ଏବଂ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମକୁ କଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଆମକୁ ଏହି ଅଣୁର ଦୀର୍ଘତମ ଶୃଙ୍ଖଳା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ତୁମେ ଦୁଇଟି ସମ୍ଭାବନା ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତିନୋଟି କରିପାରିବ | ଗୋଟିଏ ଶୃଙ୍ଖଳରେ ତୁମର ତିନୋଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଅଛି ଅନ୍ୟଟି ସମ୍ଭାବନା ହେଉଛି ତିନୋଟି ଚାରି
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହିପରି ନାମକରଣ କରିପାରିବ ତାପରେ ଗୋଟିଏ ଶୃଙ୍ଖଳରେ ତୁମର ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ଏହିପରି ନାମ କର ତେବେ ଏହା ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଆସେ
ତେଣୁ ତୁମର ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ | ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା ପାଇଁ ତୁମକୁ ଅନ୍ୟଥା କରିବାକୁ ପଡିବ ତୁମକୁ ଅଣୁରେ ସବୁଠାରୁ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହି ଅଣୁରେ ଏହା ହେଉଛି ଦୀର୍ଘତମ ଶୃଙ୍ଖଳା ଠିକ୍ ଏହି ଗୋଟିଏ ନୁହେଁ ତୁମର କେବଳ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଉପାୟରେ ଯାଅ ତେବେ ତୁମର ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ଅଛି | ପରମାଣୁଗୁଡିକ ତୁମେ ଅଣୁରେ ଦୀର୍ଘତମ ଶୃଙ୍ଖଳା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଥରେ ତୁମେ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ପାଇବା ପରେ ତୁମକୁ ଦେଖିବା ପାଇଁ ଯ comp ଗିକକୁ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ମୁଁ ନମ୍ବର କରିବା ପୂର୍ବରୁ କରିସାରିଛି କିନ୍ତୁ ପ୍ରଥମେ ତୁମକୁ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ | ତାପରେ ତୁମେ ଦୀର୍ଘତମ ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କର, ତୁମେ କିପରି ଦୁଇଟି ଉପାୟ ପାଇବ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଏଠାରୁ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବ କିମ୍ବା ତୁମେ ଏଠାରୁ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବ ଏହା ସଠିକ୍ ଅଟେ ଯଦି ତୁମେ ଏଠାରେ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କର ସେଠାରେ ଭୁଲ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ତୁମକୁ କଣ କରିବାକୁ ପଡିବ | ତୁମେ ନମ୍ବରିଂ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେଉଁଠାରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଶେଷର ନିକଟତର ଅଟେ
ତେଣୁ ଯଦି ଏଠାରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଦେଖିବ ତେବେ ଏହି କାର୍ବନ୍ର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ହେଉଛି ଏହା ଶେଷ ଏବଂ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏଠାରେ ଉପସ୍ଥିତ
ତେଣୁ ତୁମକୁ ନମ୍ବର ଦେବା ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଥରେ ନମ୍ବରିଙ୍ଗ୍ ହୋଇଗଲେ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମକୁ ଏକତ୍ର କରିବାକୁ ପଡିବ ତୁମେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସ୍ଥିତିକୁ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ସହିତ ମିଶାଇବ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମେ ଯେତେବେଳେ ଦେଖିଲୁ ଚାରୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହାକୁ ମିଥେନ ବୋଲି କହିଥାଉ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଲେଖୁଥିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ବଦଳାଇବ ସେତେବେଳେ ଆମେ ମିଥାଇଲ ବୋଲି କହିଥାଉ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବାହାର କର ସେତେବେଳେ ତୁମର c ch3 ଅଛି ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ ମିଥାଇଲ ବୋଲି କହିଥାଉ ଯେପରି ସମାନ ଭାବରେ ବଦଳାଯାଇଛି | ଏହା ହେଉଛି ଇଥାନ୍ ଏକ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହୋଇପାରେ ଏବଂ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଇଥାନ୍ ଠିକ୍
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହୁଏ ତେବେ ଏହି ଘଟଣାରେ ଯାହା ଘଟେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ବଦଳାଇ ଦିଆଗଲା
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଇଥିଲ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଠିକ୍ ଇଥାନ୍ ଅଟେ | ସମାନ ଭାବରେ yl ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇଛି ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ପ୍ରୋପାନ ପାଇଁ ଯାଅ, ଯେତେବେଳେ ତୁମର ch3 ch2 ch2 ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀକୁ ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ବଟିଲ୍ ପେଣ୍ଟିଲ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ ଉପସର୍ଗକୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଆଣିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏବଂ ସ୍ଥିତି ଦୁଇଟି | ମିଥାଇଲ ବଟାନରେ ଏହାର ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ହେଉଛି ମିଥାଇଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ପ୍ରାୟ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ ବଟାନେ ଯ comp ଗିକର ନାମ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ ବଟାନ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଅଣୁକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ | ଦୀର୍ଘତମ ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ଯେକ way ଣସି ପ୍ରକାରେ ଏହି ଦୁଇଟି ଉପାୟରେ ସମାନ, ତେବେ କ problem ଣସି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ଶୃଙ୍ଖଳାର ନମ୍ବର ଦେବା ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଉପସ୍ଥିତ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି କମା ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ ପ୍ରୋପାନ ଲେଖିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଅଛି | ପରମାଣୁକୁ ଆମେ ମିଥେନକୁ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଇଥାନ ତିନି ପ୍ରୋପାନ ଚାରି ବଟାନ ଏବଂ ପେଣ୍ଟାନ ପାଞ୍ଚ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଛଅ ହେକ୍ସେନ ସାତ ହେପଟାନ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର ଶୃଙ୍ଖଳରେ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବ ଅଛି | ପରମାଣୁ ଉପରେ ଆମର ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଏବଂ
ତେଣୁ ଦୁଇଟି କମା ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ଯ comp ଗିକର ନାମ ହେଉଛି ଦୁଇଟି କମା ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ଏଠାରେ ପ୍ରକୃତ ମିଥାଇଲ୍ ବଟାନେ ଏହା ପେଣ୍ଟାନେ
ତେଣୁ ଏହି ଉପାୟରେ ଥରେ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ବୁ understand ି ପାରିବ ତେବେ ତୁମେ ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକର ନାମ ଦେଇପାରିବ |
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ବୁଟାନ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏକ ର ar ଖିକ ସଂରଚନା ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ବ୍ରୋଞ୍ଚ୍ ଗଠନ ଆହା ଯାହାକୁ ବଟାନ କୁହାଯାଏ ଏଥିରେ କ problem ଣସି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ ଏବଂ ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କୁ ଏଠାରେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ | ତୁମର ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥିବା ନମ୍ବରିଂ ଆରମ୍ଭ କରିବା ପାଇଁ ତୁମର କ way ଣସି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମକୁ

ପ୍ରତିସ୍ଥାପନର ସ୍ଥିତିର ଉପ ଉପସ୍ଥିତି ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ତୁମକୁ ମିଥାଇଲ ପ୍ରୋପାନରେ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ ପ୍ରୋପାନ ଲେଖିବାକୁ ପଡିବ | ଆମକୁ ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମ ଦିଅନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଆପଣ ପ୍ରଥମେ କିପରି ନାମିତ କରିବେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ ଏହି ଅଣୁର ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଲମ୍ବା
ତେଣୁ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳରେ six ଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି | ଦୀର୍ଘତମ ଶୃଙ୍ଖଳା ଖୋଜିବା ପରେ ଥରେ ଶୃଙ୍ଖଳା ପାଇବା ପରେ ତୁମକୁ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ବର୍ତ୍ତମାନ କେଉଁଠାରେ ଅଛି ଏହି ଦୁଇଟି ଟର୍ମିନାଲ୍ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ତୁମେ ଜାଣିବାକୁ ପଡିବ କେଉଁ କାର୍ବନ କେଉଁ କାର୍ବନ ସହିତ ଅତି ନିକଟ ଅଟେ | ଏଠାରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଧାରଣ କରେ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏଠାରୁ ନମ୍ବରିଂ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ନମ୍ବରିଂ ହେବା ପରେ ନମ୍ବର କରିବା ପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ବର୍ତ୍ତମାନର ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନର ସ୍ଥିତି ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପସ୍ଥାପନ କରନ୍ତୁ | ତୁମକୁ ଗୋଟିଏ କମା ଚାରି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ଲେଖିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଗାମା ଚାରି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଚାରିଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଡାଇମେଥାଇଲ ହେକ୍ସେନ୍ ଏହି ଯ ound ଗିକର ଏହି ଆଇଓପ୍ୟାକ୍ ନାମ
ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରାଥମିକ ଦଳୀୟ ତୃତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏହି ଅଣୁକୁ ଦେଖିବା | କିମ୍ବା ମିଥେନ ମିଥେନ କିମ୍ବା କେବଳ ଗୋଟିଏ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଥିବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳକୁ ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଅନ୍ୟଥା ଆପଣ ଟର୍ମିନାଲ କାର୍ବନ ବୋଲି କହିପାରିବେ ଏହା ଗୋଟିଏ c ସହିତ ବନ୍ଧା | ଆର୍ବନ୍ ପରମାଣୁକୁ ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଦୁଇଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୁଏ, ତୃତୀୟଟି ସହିତ ଅନ୍ୟଟି ପ୍ରାଥମିକ ଅଟେ ଏହାକୁ ଦ୍ secondary ିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ କୁହାଯାଏ ଯେତେବେଳେ କାର୍ବନ ଏହି ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୁଏ |
ଚତୁର୍ଥାଂଶ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏହାକୁ କ୍ୱାଟର୍ନାରୀ କୁହାଯାଏ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୁଏ ଯଦି ଅନ୍ୟଟିରେ ଏହାକୁ ତୃତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି କାର୍ବନ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଅନ୍ୟ କାର୍ବନ ସହିତ ବନ୍ଧା ତେବେ ଆମେ ଏହି ଚତୁର୍ଥାଂଶ ବୋଲି କହିଥାଉ | କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏହା ନାମକରଣକୁ ଅନୁସରଣ କରାଯାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆଇସୋମେରିଜିମ୍ କୁ ଦେଖିବା
ତେଣୁ ବଟାନରେ ଏହାର ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ରହିପାରେ
ତେଣୁ ବଟାନ ଏବଂ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ ପ୍ରୋପାନ ଏବଂ ବିଭିନ୍ନ ସଂରଚନା ପାଇଁ ସେମାନଙ୍କର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c4 h10 ଅଛି
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକର ଭିନ୍ନ ଗୁଣ ଅଛି | ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ଭିନ୍ନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର ଅଛି କିନ୍ତୁ ବିଭିନ୍ନ ସଂରଚନାକୁ ଭିନ୍ନ ଗୁଣ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଗଠନମୂଳକ ଆଇସୋ କୁହାଯାଏ | mers
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ହେଉଛି ଷ୍ଟ୍ରକଚରାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସମାନ ମଲିକୁଲାର୍ ଫର୍ମୁଲା କିନ୍ତୁ ଭିନ୍ନ structure ାଞ୍ଚା ଯାହାକୁ ସେମାନେ ଆଇସୋମର୍ ବୋଲି କହନ୍ତି ଏହି ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ହେଉଛି ପେଣ୍ଟେନ୍ ପାଇଁ ଷ୍ଟ୍ରକଚରାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ | ସେମାନଙ୍କର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c5 h12 ଠିକ୍ ସମସ୍ତଙ୍କର c5h12 ଅଛି କିନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କର ଭିନ୍ନ ସଂରଚନା ଅଛି ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ହେଉଛି ଗଠନମୂଳକ ଆଇସୋମର୍ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଗଠନର କ୍ଲାସିକ୍ ବର୍ଗୀକରଣ ଏବଂ ମିଥାନ ଏବଂ ଇଥାନର ବନ୍ଧନ ଦେଖିଛୁ କିନ୍ତୁ ସେମାନେ ଜ୍ୟାମିତିକୁ ଚିହ୍ନଟ କରିଛନ୍ତି | ଶୂନ ନଅ ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚ ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ଅଣ ପ୍ଲାନାର୍ ଅଣୁ, ତେବେ ଆମେ ଆଲକାନ୍ସର iupac ନାମକରଣ ଏବଂ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଦେଖିଛୁ, ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ଆଲକାନର ପ୍ରସ୍ତୁତି ଦେଖିବା
ତେଣୁ ପେଟ୍ରୋଲିୟମ ପ୍ରାକୃତିକ ଗ୍ୟାସ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ପ୍ରାକୃତିକ ଗ୍ୟାସର ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ସ ହେଉଛି ୫୦ ପ୍ରତିଶତ ମିଥାନ 10 ପ୍ରତିଶତ ଇଥାନ | 10 ପ୍ରତିଶତ ଅଧିକ ଆଲକାନ୍ସ ପ୍ରୋପାନ ବଟାନ
ତେଣୁ ଏହି i ଉପରେ | ପ୍ରାକୃତିକ ଗ୍ୟାସ ଏବଂ ପେଟ୍ରୋଲିୟମର ମିଶ୍ରଣରେ ଚାଳିଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଥାଏ ଯାହାକି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନର ମିଶ୍ରଣ ଯାହାକି ସେମାନେ ପୃଥିବୀର ଭୂତଳରୁ ମିଳିଥାଏ ଏବଂ
ତେଣୁ ଆମେ ସେଗୁଡିକୁ ବିସ୍ତୃତ ଭାବରେ ଦେଖିବା ପରେ ଆମେ ଅନ୍ୟ ପଦ୍ଧତିଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖିବା ଯାହାକି ଆମେ ଆଲକାନ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ |
ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ସରୁ ଆଲକାନ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ଆମେ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଅସନ୍ତୁଳିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନର ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଆରମ୍ଭରୁ ଆମେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଇଥାଇଲନ୍ ଏବଂ ଆସେଟିଲିନ୍‌କୁ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଭାବରେ ଦେଖିଥାଉ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରୋପାନ ପ୍ରୋପାନ ଏହି ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ସହିତ ଏଠାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଆଲକେନକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ପାଲାଡିୟମ ଅଙ୍ଗାର କିମ୍ବା ପ୍ଲାଟିନମ ପରି କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ପ୍ରକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ନିକେଲ ଆଲକେନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ, ତୁମେ ଆଲକାନକୁ ସମାନ ଭାବରେ ଆଲକାଇନ୍ ରୂପାନ୍ତରିତ କରି ପାରିବ ଏବଂ ଏହା କ’ଣ ହେବ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକରେ ତୁମର କାଟାଲାଇଷ୍ଟର୍ ଅଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପାଲାଡିୟମ୍ ଅଙ୍ଗାର ପାଲାଡିୟମ୍ ଚା | rcoal ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଭୂପୃଷ୍ଠରେ ଦେଖାଯାଇଥିବା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଆବିଷ୍କୃତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ସକ୍ରିୟ କରନ୍ତି ଆପଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ କରନ୍ତି ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଥାଏ ତେବେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆପଣଙ୍କ ଆଲକେନ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ପୃଷ୍ଠରେ ଅବଶୋଷିତ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି | ଆଲକେନ୍ ମଧ୍ୟ ତୁମର ପାଲାଡିୟମ୍ ସହିତ ଜଟିଳ ଗଠନ ଦ୍ action ାରା ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଦ୍ bind ାରା ବାନ୍ଧିପାରେ , ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୁମର ଏହି ପ୍ରକାରର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀତା ଥରେ ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ କରିବା ପରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଇଣ୍ଟ୍ରା ମଲିକୁଲାର ସ୍ଥାନାନ୍ତର କରିପାରିବ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି ତୁମର କାର୍ବନ ଅଛି | ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ
ତେଣୁ ତୁମର ଏଠାରେ ଆଉ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି ଏହା ପୁନର୍ବାର ସ୍ଥାନାନ୍ତର କରିପାରିବ ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ଅନେକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଦେଖିପାରିବ ଏହା ଅନ୍ୟ କାର୍ବନକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତର କରିପାରିବ
ତେଣୁ ତୁମେ ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଆଲକାନ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ତୁମର ଅନୁକ୍ରମଣିକା ପୁନର୍ବାର ସୃଷ୍ଟି ହେବ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଗ୍ୟାସ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ, ଏହା ଏହିପରି ହୋଇପାରେ | ଏହାକୁ ଆମେ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଏହିପରି ଆଗକୁ ବ can ିପାରେ, ଏହା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି କାଟାଲାଇଜଡ୍ ହୋଇଥିଲା
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ this ଏହି ଅତି ସରଳ ଆଲକେନ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇଥାଏ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ବଡ଼ ଆଲକେନ୍ ଥାଏ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆକ୍ଟିନ୍ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ହ୍ରାସ କରିବା ଅତି ସହଜ | ଏବଂ ଆମେ ଅତ୍ୟଧିକ ଶୁଦ୍ଧ ହ୍ରାସ ପାଇଥିବା ଆଲକେନ୍ ପାଇପାରିବା
ତେଣୁ ଆଲ୍କାଇନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ସମାନ ମାର୍ଗରେ ପ୍ରଥମେ ଯାହା ଘଟେ ଆଲକେନ୍ ଆଲକେନ୍ କୁ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଏହା କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା ତୁମେ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଆକ୍ଟିଭ୍ ଆଲକେନ୍‌କୁ ଅଧିକ ହ୍ରାସ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଏଥିରେ ଜଡିତ | ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଏବଂ ଏହା ଗୋଟିଏ ମଲିକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଆଲକାଇନ୍ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବାବେଳେ ଆଲକେନ୍ କ’ଣ ହୁଏ ତୁମେ ଦେଖ ଯେ ଆଲକେନ୍ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ଆଲକେନ୍ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ଡାହାଣ ରିଟ୍ରୋଗ୍ରେଡ୍ ଜ୍ୟାମିତି ଆଲକେନ୍ ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ | ଅଣୁ, ତୁମର ଉପର ଚେହେରା କିମ୍ବା ତଳ ମୁହଁ ଅଛି ଏବଂ ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବିମାନରେ ଅଛି ଏବଂ ଆଲକେନ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ପରି ଏହି ତଳ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର | ଠିକ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ଅନୁକ୍ରମଣିକା ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆଲକେନ୍ ର ସମାନ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୁଏ ତୁମେ ଆଲକାନକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଥାଅ | ଆଲକେନ୍ ଏହି ପରି ଚାରିଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସମାନ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଆଲକାଇନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୁଏ ତାପରେ ତୁମେ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ଯାହା ଆଲକେନ୍ ପୁନର୍ବାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ତୁମେ ମଧ୍ୟ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇବ ସିନ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରହିଥାଏ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଆଲକେନ୍ସରୁ ଆଲକାନ୍ସ ତିଆରି କରିବା

ପାଇଁ ଲାବୋରେଟୋରୀ ଅତି ସହଜ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ example ିତୀୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ନିୟାସିନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବ୍ୟବହାର କରି ହ୍ରାସ ହେଉଛି ବ୍ରୋମୋ ମିଥେନ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋ ଅକ୍ଟାନ ପରି ଆଲକିଲ ହାଲାଇଡ କିମ୍ବା ଏହା ବ୍ୟତୀତ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ଏହା ଆୟୋଡିନ୍ ହୋଇପାରେ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ନାହିଁ | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ବ୍ରୋମୋମେଟେନ୍‌କୁ ଜିଙ୍କ୍ hcl ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ତୁମେ ଏହାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର,

ତେଣୁ ଏହାକୁ ମିଥାନ ଏବଂ hbr ରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏହି ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ବ୍ରୋମୋକ୍ଲୋରୋ ଆୟୋଡୋ ହାଲାଇଡସ୍ ପରି ହାଲାଇଡ୍ ଆପଣ ସେଗୁଡିକୁ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକେନ୍ କୁ ହ୍ରାସ କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି ଏହି ଆଲକେନ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ତୃତୀୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି କାଠଗୁଡିକ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କୁ ଯୋଡିବା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବ୍ରୋମୋ ମିଥେନ ଏକତ୍ର ଯୋଡି ହୋଇପାରେ | ସୋଡିୟମର ଦୁଇଟି ସମାନ ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଅଣୁ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ସହିତ ଇଥାନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଆଲକେନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବେ ଯାହାକୁ କାଠ କପଲିଂ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଘଟେ ଏହି ବ୍ରୋମୋ ମିଥାନ ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଆପଣ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ | ବ୍ରୋମୋମେଟେନ୍ ତୁମେ ଇଥାନ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପାଇବ

ତେଣୁ ତୁମେ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ଇଥାନ୍ର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ସୃଷ୍ଟି କର, ଏହା ଏକ ସମୃଦ୍ଧ ଆଲକାନ୍ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଭଲ କିନ୍ତୁ ଯଦି ତୁମେ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ର ମିଶ୍ରଣ ଗ୍ରହଣ କର, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମିଥାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ଇଥିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଭଲ ହେବ ନାହିଁ ତୁମେ ଶେଷ ହେବ | ତିନୋଟି ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମିଥାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ବଦଳରେ ଆପଣ ମିଥାଇଲ୍ ଏବଂ ଇଥ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ନିଅନ୍ତି | yl ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇଡ୍‌କୁ ଦୁଇଟି ସମାନ ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ତୁମେ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହେବ ତୁମର ଇଥାନ୍ ରହିବ , ଏହା ଏହି ମିଥାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ ଏହା ସହିତ ତୁମର ଏହି ଦୁଇଟି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ରହିବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ତାପରେ ତୁମେ ବଟାନ ସୃଷ୍ଟି କର ଏବଂ ଯଦି ସେମାନେ ମିଳିତ ହେଲେ ତୁମେ ପ୍ରୋପାନ ପାଇବ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ତୁମେ ତିନୋଟି ଯ ounds ଗିକର ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନ ବଟାନର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହେବ, ଏହି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନଗୁଡ଼ିକୁ ପୃଥକ କରିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟକର

ତେଣୁ ସମତଳ ଆଲକାନ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ କାଠର ମିଶ୍ରଣ ବହୁତ ଭଲ | ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ ଦୁଇଟି ପଦ୍ଧତି ଦେଖିଛୁ କେବଳ ସନ୍ତୁଳିତ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ପରି ଇଥାଇଲନ୍ ଏବଂ ଆଲକାଇନ୍ ସହିତ ଆଲକାନକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ତାପରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଜିଙ୍କ୍ hcl ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲ୍କିନ୍ ହାଲାଇଡ୍ର ହ୍ରାସର ମିଶ୍ରଣକୁ ଯୋଡିଛୁ ଏବଂ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ନିୟାସିନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯାହା ଆଲ୍କାଇନ୍ ହାଲାଇଡ୍ କୁ ହ୍ରାସ କରିଥାଏ | କାଠ ଯୋଡି ହୋଇଥିବାର ଦେଖିଛନ୍ତି ଏବଂ ସମୃଦ୍ଧ ଆଲକେନ୍ ତିଆରି କରିବା ଭଲ ହେବ ଯଦି ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଡିକାର୍ବକ୍ସାଇଲେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଆପଣଙ୍କର f ଅଛି | କିମ୍ବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ସୋଡିୟମ୍ ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଲେଟ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉତ୍ତାପ ସମୟରେ ସୋଡା ଚୂନ ସହିତ ସୋଡିୟମ୍ ତମ୍ବା ଓସିଲେଟକୁ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଆଲକାନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଉପ-ଉତ୍ପାଦ ଏଥିରେ ସୋଡିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା ଆଲକେନ୍ ତିଆରି କରିବାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ସୋଡା ଚୂନ ଏବଂ ଏହାକୁ ଗରମ କରି ଆପଣ ଆଲକେନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବେ ଏବଂ ଉପ-ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ସୋଡିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଯାହାକୁ ଏହାକୁ କ୍ଷୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ବଦଳରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ୍ ଆହା ହରାଇବେ ଆପଣ କେବଳ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ୍ କମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଆଲକାନ୍ସ ପାଇବେ ଶେଷ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଗଲ୍‌ଫ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ | ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ସୋଡିୟମ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ତମ୍ବା ସ୍ଲେଟ୍ ଅଛି, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା ସମୃଦ୍ଧ ଆଲକେନ୍ ଇଥାନରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଣିରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରିବେ

ତେଣୁ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବେ | ଏହା ଆଲକାନ୍ସ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଏକ ଅତି ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ହେବ ଯାହାକି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ଆନାଡ ହୁଏ ତାହା ଦୁଇ ମିଟର ହରାଇପାରେ | ଆମେ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ନେଇଥିବା ଓଲେକ୍ୟୁଲ୍ ତୁମେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହରାଇ ପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ତାପରେ ଆପଣ ଓ oh ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ h ଡଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ତେଣୁ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ହୋଇପାରେ ଏହି ଓହ ମାଇନସ୍ ଦୁଇଟି ଓହ ମାଇନସ୍ ପୂର୍ବରୁ ଦୁଇଟି ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ସେମାନେ ଏକତ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ ଏହା ଦ୍ two ାରା ଆପଣ ଦୁଇଟି ଅଣୁକୁ ନେଇଯାଆନ୍ତି ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ଏକତ୍ର ହୋଇପାରେ ତୁମେ h2 ସୃଷ୍ଟି କର ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତୃତା ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |