ଇଥାନ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ସାଧାରଣ ଫର୍ମୁଲା cnh ଦୁଇଟି n ମାଇନସ୍ ଦୁଇଟି ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ଆଲକାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ସ ବିଷୟରେ ଦେଖିଛୁ ଏହା ସାଚୁରେଟେଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସେମାନଙ୍କର ସାଧାରଣ ଫର୍ମୁଲା cnh ଦୁଇଟି n ପ୍ଲସ୍ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଦୁଇଟି ଆମେ ଆଲକେନ୍ ବିଷୟରେ ଦେଖିଛୁ | ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଏବଂ ଏଥିରେ ସେମାନଙ୍କର ଅତି କମରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯାହାର ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର cn h2n ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଆଲକାନରେ କମ୍ ସଂଖ୍ୟକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର ଦୁଇଟି କାର୍ବନ six ଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି | ତୁମର ଏଠାରେ ଚାରୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି କେବଳ ତୁମର ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହାର ସାଧାରଣ ଫର୍ମୁଲା cnh ଦୁଇଟି n ମାଇନସ୍ ଦୁଇଟି ଅଛି

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ କାର୍ବନ c ର ଗଠନ ଦେଖିବା | ଆର୍ବନ୍ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଅଣୁର କକ୍ଷପଥକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହି ପ୍ରତ୍ୟେକ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏବଂ ଏହାର ଦୁଇଟି ସ୍ପ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଆହା ଅଛି ଯାହା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ଏବଂ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଗୋଟିଏ ସ୍ପ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଏହି କାର୍ବନର ଅନ୍ୟ ଏକ ସ୍ପ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଜଡିତ | ସିଗମା ବଣ୍ଡର ଗଠନ

ତେଣୁ ଦୁଇଟି sp rb ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମଧ୍ୟରୁ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ସହିତ ଜଡିତ sp ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଏହି କକ୍ଷପଥ ସହିତ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଗମା ବଣ୍ଡକୁ ସମାନ ଭାବରେ ଏହି କାର୍ବନର ଏହି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥରେ ପରିଣତ କରେ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ s କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଓଭରଅପ୍ ହୋଇପାରେ ଏହି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ପାଇଁ ହାଇବ୍ରିଡ୍ p ଅର୍ବିଟାଲରେ ଦୁଇଟି ଅଛି ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ୍ର ଗୋଟିଏ p କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ ଏହି ବ୍ରିଟିଶ୍ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏହାର p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଓଭରଅପ୍ ହୋଇପାରେ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏହି ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥକୁ ସମାନ୍ତରାଳ ଭାବରେ ଏବଂ ସେମାନେ ପାର୍ଶ୍ over ରେ ଓଭରଲିପ୍ କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ସେମାନେ କାର୍ବନ uh y y ବନ୍ଧକୁ ଗଠନ କରିପାରିବେ | e ଦୁଇଟି p କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ହାଇବ୍ରିଡ୍ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏହି ଦ୍ bond ି ବନ୍ଧର ଗଠନକୁ ଫଳାଫଳ କରେ ସେଠାରେ ଆଉ ଏକ ଅଣହିବ୍ରିଡ୍ p କକ୍ଷପଥ ଅଛି ଯାହା ଏହି କକ୍ଷପଥକୁ p ର୍ଶ୍ୱରେ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି କାର୍ବନ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସମସ୍ତ ର line ଖିକ ଅଣୁରେ ଏବଂ p ର୍ଶ୍ୱରେ ରହିଥାଏ | ସେମାନେ ଓମ୍କୁ ଓଭରଲପ୍ କରନ୍ତି ତାପରେ ସେମାନେ ଫଳାଫଳକୁ ସେହି p କକ୍ଷପଥରେ ପେଣ୍ଡେଣ୍ଡିକୁଲାର୍ ଦ୍ bond ାରା ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣଙ୍କର ଅନ୍ୟ ଏକ p କକ୍ଷପଥ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏହି କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଓଭରଅପ୍ ହୋଇପାରେ ଏହି କକ୍ଷପଥଟି ଏହା ସହିତ ଓଭରଅପ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ଆହା | ଏହି ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରେ ୨୦ ଡିଗ୍ରୀ ସହିତ ପର୍ପେଣ୍ଡିକୁଲାର୍ ଅଟେ, ସେମାନେ ବଣ୍ଡ୍ ଦ୍ another ାରା ଅନ୍ୟକୁ ତିଆରି କରିପାରିବେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହାର ତିନୋଟି ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଅଛି | ତୁମର ଦୁଇଟି y ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏହି y ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ଏହି ଦୁଇଟି ଅଣହିବ୍ରିଡ୍ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ର ଓଭରଲିପ୍ ଦ୍ୱାରା ଗଠିତ | m ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ସମାନ ଭାବରେ ଏହି ଧାରଣା ଅଛି କିପରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ଦ୍ୱାରା ଏବଂ ଏହି ଆହା ଅଣୁକୁ ଭଲ ଲାଗେ ଏବଂ ଏହାର ଚାରିପାଖରେ ଏକ ବାୟୋଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ଅଛି ଯାହା ଏହି ଅଣୁକୁ ର ar ଖ୍ୟ ରୂପେ ତିଆରି କରେ ଆମେ ଏହି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ch ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଡ କୋଣ ଦେଖୁ | ଡିଗ୍ରୀ ବଣ୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ଦୁଇ ବାହୁବଳୀ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାର୍ବନ ଡବଲ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡଠାରୁ ଛୋଟ ଏବଂ ଏହି ବଣ୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ହେଉଛି 1.0୨ ବାହୁବଳୀ ଏହା ସମସ୍ତ ପ୍ରକାରର ଗଠନ ଏବଂ ଆମେ ଏହାର ଉଦାହରଣକୁ ନେଇ ଏକ ଉଦାହରଣ ନେଇଛୁ | କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବା ପାଇଁ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ କାର୍ବନ ଓଭରଲେପ୍ସର [Applause] [ମ୍ୟୁଜିକ୍] sp ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଜଡିତ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ୍ର ଏହି ସ୍ପ ହାଇବ୍ରିଡ୍ କକ୍ଷପଥ ଏହି କାର୍ବନ ସ୍ପ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଆହା ଫର୍ମ ଆଡକୁ ମୁହାଁଇଥାଏ | ସିଗମା ବଣ୍ଡ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାଲନ୍ତୁ ଦେଖିବା i ipac ସିଷ୍ଟମରେ ଆଲକାଇନ୍ସର ନାମକରଣ ଏବଂ ଆଇସୋମେରିଜିମ୍ ଆଲକାଇନ୍ସର ନାମ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାନ୍ସରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ y ଉଦାହରଣ ପାଇଁ a ଏବଂ e ସଫିକ୍ସକୁ y ଏବଂ e ସହିତ ବଦଳାଇବା ହେଉଛି ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକେନ୍ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଅଣୁର iupac ନାମ ହେଉଛି ଆକ୍ସାଇନ୍ ହେଉଛି ଏହି ଆକ୍ସାଇନ୍ ସିରିଜର iupac ନାମର ପ୍ରଥମ ସଦସ୍ୟ ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆଲକେନ୍ ହେଉଛି ଇଥାନ୍ | ଏହା ଉପରେ a ଏବଂ e ସଫିକ୍ସ y କୁ ବଦଳାଇ ଦିଆଯାଇଛି ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହି ଆଲକେନ୍ ର ନାମ ନାମ ପ୍ରୋପାନ ଅଟେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକେନ୍ ପ୍ରୋପାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ରମର ପ୍ରଥମ ଦୁଇ ସଦସ୍ୟଙ୍କ ପାଖରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ସଂରଚନା ଆଲକା ଇଥାନ ଅଛି | ପ୍ରୋପାନ ଇଥେନ ପ୍ରୋପାଇନ୍ ଏବଂ ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସଦସ୍ୟ ବଟାନକୁ ଯାଆନ୍ତି ବଟାନେ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ସମ୍ଭବ, ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖିପାରିବେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ବଟାନ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି ଯ ounds ଗିକର ଏହି ଆଇପାକ ନାମ ଏବଂ ଦୁଇଟି ବଟାନେ କରନ୍ତୁ | ଦୁଇଟି ଏହି ଅଣୁରେ ଥିବା ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡର ସ୍ଥିତିକୁ ସୂଚିତ କରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଅଣୁ ପାଇଁ ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c5h8 ପାଇଁ ତିନୋଟି ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଗଠନ ଅଛି ସେଠାରେ ତିନୋଟି ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଗଠନ ଅଛି | ଟ୍ୟୁରେସ୍

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସ୍ଥିତିକୁ ଭିନ୍ନ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମ ଦୁଇଟି ପେଣ୍ଟେନ୍ ଏବଂ ଏହା ଗୋଟିଏ ପେଣ୍ଟେନ୍ ବଙ୍କା ଏବଂ ଏହି ଯ ound ଗିକ ତିନୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଟିଏ ବଟାନେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଗଠନଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହି ଦୁଇଟି ହେଉଛି ପରବର୍ତ୍ତୀ ଇସୋମର୍ | ଆପଣ ଏଠାରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ ବଣ୍ଡକୁ ବିଭିନ୍ନ ଅବସ୍ଥାରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା କାର୍ବନ 1 ରୁ 2 ମଧ୍ୟରେ କାର୍ବନ c 2 ଏବଂ ୩ ମଧ୍ୟରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଦେଖିଥିବେ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ମଧ୍ୟରେ ଏହି ସମ୍ପର୍କକୁ ପୋଜିସନାଲ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ | ଏହି କାର୍ବନ ଏକ ଏବଂ ଦୁଇ ମଧ୍ୟରେ ତ୍ରିଗୁଣ ଗୋଟିଏ ଏଠାରେ ଦୁଇ ଏବଂ ତିନୋଟି ଏହି ଦୁଇଟିକୁ ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକକୁ ତୁଳନା କର ତେବେ ଏହା ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ହେଉଛି ଏକ ଗମନାଗମନ ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ଏହି ଏବଂ ଏହି ଶୃଙ୍ଖଳା ଆଇସୋମର୍ ମଧ୍ୟରେ ସମାନ | କାରଣ ଏହା ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ଅଟେ, ଏହା ହେଉଛି ଆଇସୋମେରିଜିମ୍ ବିଷୟରେ ଯାହାକି ସେମାନେ ଏହାକୁ ଦେଖିପାରିବେ | ave ସମାନ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର କିନ୍ତୁ ଭିନ୍ନ ସଂରଚନା

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ର ar ଖ୍ୟ ସଂରଚନା ଏବଂ

ତେଣୁ ସେମାନେ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡର ସ୍ଥିତିରେ ଭିନ୍ନ ହୁଅନ୍ତି ତାପରେ ସେମାନଙ୍କୁ ପୋଜିସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହାକୁ ତୁଳନା କର ସେତେବେଳେ ସେମାନଙ୍କୁ ଚେନ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ଏକ ଶାଖା ଅଟେ | ର line ଖିକ ଗୋଟିଏ

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଆସନ୍ତୁ ଆମେ ଆଲକାଇନ୍ସ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଉପରେ ଦୃଷ୍ଟି ରଖିବା ସେଠାରେ ଆଲକାଇନ୍ସ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ଦୁଇଟି ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଛି ଏବଂ ପ୍ରଥମ ଉପାୟ ହେଉଛି ଜଳ ସହିତ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍କୁ ପାଣି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏହା ଏକ ଦେଇପାରେ | ଏହି ଶିଳ୍ପ ବ୍ୟବହାର କରି ଇଥିନକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ଶିଳ୍ପ ବ୍ୟବହାର କରିଥାଏ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଆଲକାଇନ୍ କାରଣ ଆମେ ନୂତନ ଇଥାନ ପାଇଁ ନୂତନ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ତିଆରି କରିବା ସହିତ ସାମଗ୍ରୀ ତିଆରି କରିବା ଏବଂ ଏହି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯେତେବେଳେ ଆମେ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ଚିକିତ୍ସା କରୁ | ପାଣି ସହିତ ଏହା ଆଷ୍ଟର୍ଲିନ୍ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଏହି ଇଥେନ୍ ଆଶ୍ରୟ ଏକ ସାଧାରଣ ନାମ ଏବଂ ଏହା ଏକ କଠିନ ଯ ound ଗିକ କଠିନ ଯ ound ଗିକ କଠିନ ବୋଲି କହିଥାଏ | ଯ comp ଗିକ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଜଳ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଇଥାନ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବେ କାରଣ କ୍ୟାଲସିୟମ କାର୍ବୋନେଟରୁ ଗ୍ୟାସ ଏବଂ କ୍ୟାଲସିୟମ କାର୍ବାଇଡ ଉତ୍ପନ୍ନ ହେଲେ ଏହା କ୍ୟାଲସିୟମ ଅକ୍ସାଇଡ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କାର୍ବନ ସହିତ କ୍ୟାଲସିୟମ ଅକ୍ସାଇଡକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ୟାଲସିୟମ କାର୍ବାଇଡ ଏବଂ କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି | ଜଳର ଦୁଇଟି ଅଣୁକୁ ଜଡିତ କରେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବେ ଆହା ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଗରମ କରନ୍ତି ଏହା କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଏବଂ ଏହି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କାର୍ବନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଣି ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି | ଇଥାନ ଗ୍ୟାସ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଇଥାନ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ଶିଳ୍ପ କିପରି ବ୍ୟବହାର କରେ ଇଥାନକୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ uh ଆଭିମୁଖ୍ୟ ସାଧାରଣ ଉପାୟ ହେଉଛି ଉମ୍ ଡିହାଇଡ୍ରୋ ଡିହଲୋଜେନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଏକ ହେଲୋ ଯ ound ଗିକ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି | ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ଡିବ୍ରୋମୋ ଆଲକାନକୁ ଏକ wh ହେଉଛି ଏକ ଆଧାର

ତେଣୁ ଏହା ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ ଏହା ଏକ ଆଧାର ଯାହା ଏହାକୁ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ | ଇ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅପସାରଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହିପରି ଲେଖନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହିପରି ଲେଖିବା ବେସ୍ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ବେସ୍ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିବ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଆଲକେନିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବେ, ଏହାକୁ ଆପଣ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଭିନିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ କୁହାଯାଏ | ଏହାକୁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର ସହିତ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ପଡିବ, ଆପଣ ଏହି ଆଲକେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜଳ ଉତ୍ପାଦନ କରିବେ ଏହା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଉପ-ଉତ୍ପାଦନ ହେବ ଏବଂ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଥରେ ପୋଟାସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କଲେ ମଦ୍ୟପ k ଯାହାକି ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଡାହାଣକୁ ହଟାଇବା ପାଇଁ ଯଥେଷ୍ଟ ନୁହେଁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ସୋଡୋମାଇଡ୍ ପରି ଦୃ strong ବେସ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ns2 ଏହା ହେଉଛି ବେସ୍ ଏହା ପ୍ରୋଟନ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ଡିହାଇଡ୍ରେଟର ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବେ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏଥିରେ ଦୁଇଟି ପଦକ୍ଷେପ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ | ବାଇଟ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆମୋନିୟା ହେବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଏଠାରେ ଆଲଗଲ୍ ଯାହା ଆହା ପ୍ରୋଟନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ଅପସାରଣ କରେ ଯାହା ପ୍ରକୃତରେ ଆପଣ କରନ୍ତି | ଡିହାଇଡ୍ରୋ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଏବଂ ଆଗକୁ ଏହି ଆଲକେନିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିବା ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୃ strong ଆଧାର ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ଆପଣ ଆଲକାଇନ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଆମେ ଆଲକାଇନ୍ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ ବଣ୍ଡର ଗଠନ ଦେଖିଛୁ ତାପରେ ସାଧାରଣ ସଂସ୍କୃତି ଆଇସୋରିଜିମ୍ | ଆଲକାଇନ୍ସର ପ୍ରସ୍ତୁତି ଆମେ ଦୁଇଟି ଉପାୟ ଦେଖିଛୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ଗରମ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଶିଳ୍ପ କିପରି ଉତ୍ତାପ ଏବଂ ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ଏହା କାର୍ବନ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦେଇଥାଏ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ କାର୍ ସହିତ କାର୍ବନ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ | କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା କାର୍ବାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଣି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏହା ଇଥାନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଭିସିନାଲ୍ ଡିହାଲୋ ଯ ound ଗିକ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ପ୍ରଥମ ମଦ୍ୟପାନକାରୀ କୋହ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଭିନିଲ୍ ହାଲାଇଡରେ ପରିଣତ କରିପାରିବେ ଯାହାକି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ | ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର ତାପରେ ଆପଣ ଆଲକାଇନ୍ ର ପରବର୍ତ୍ତୀ ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ପାଇପାରିବେ ଯେପରି ଆମେ ଆଲକାନ୍ସ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ ବିଷୟରେ ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ଦେଖିଛୁ | ସିରିଜର ପ୍ରଥମ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ଇଥାନ୍ ପ୍ରୋପାଇନ୍ ବଟାନେ ସେମାନେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଆଠଜଣ ସଦସ୍ୟ c phi 2 c 13 c 5 ha 2 ଚବିଶ ଚାରିଟି ଗ୍ୟାସ୍ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଆଠଟି ସଦସ୍ୟ ତରଳ ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ପରେ ସମସ୍ତେ କଠିନ ଯ ounds ଗିକ ଉଚ୍ଚ ମଲିକୁଲାର ଆଲକାଇନ୍ସ ଅଟନ୍ତି | ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ସେମାନେ ରଙ୍ଗହୀନ, ଆଲକାନ୍ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ ରଙ୍ଗହୀନ ଇଥାନ ବ୍ୟତୀତ ଏହା ଏକ ରସୁଣ ଅର୍ଡର ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟଗୁଡିକ ଆଲକାନ୍ର ଘନତ୍ୱକୁ ଜଳହୀନ କରିଥାଏ ଯେପରି ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖିଛୁ ଆଲକେନ୍ ଏକ ଜଳଠାରୁ କମ୍

ତେଣୁ ସେମାନେ ମଧ୍ୟ ସେମାନେ କମ୍ | ପୋଲାର ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ସେମାନେ ଜଳ ସହିତ ମିଶ୍ରଣକୁ ଭଲ ଭାବରେ ହରାନ୍ତି ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ତଥାପି ସେଗୁଡିକ ଜ organic ବ ଦ୍ରବଣରେ ଭଲ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ଏବଂ ଫୁଟିବା ବିନ୍ଦୁ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ବ increase ଼ନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା ମଧ୍ୟ ବ increases ିଥାଏ ଯେପରି ଆମେ ଏହା ଦେଖିଛୁ | ଆଲକୋନ୍ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ ଯଦି ହୋମୋଲୋଜିସ୍ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଆଲକାନ୍ସ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି ଉଚ୍ଚ ଫୁଟିବା ଏବଂ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ଦେଖାଏ କାରଣ ସେଗୁଡ଼ିକ ର ar ଖିକ ଅଣୁ | ହେ, ପରସ୍ପରକୁ ଅତି ସହଜରେ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ତୁଳନା କରିପାରନ୍ତି କାରଣ ସେମାନେ ଉଚ୍ଚ ଫୁଟିବା ଏବଂ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ଦେଖାନ୍ତି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆଲକାଇନ୍ସର ରାସାୟନିକ ଗୁଣକୁ ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରଥମେ ଇଥାନକୁ ଦେଖିବା କେବଳ କାର୍ବନ୍ର ସ୍ପ ହାଇବ୍ରିସ୍ କକ୍ଷପଥରେ ଜଡିତ ଅଛି | ଏହି କାର୍ବନ ସହିତ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ sp2 ହାଇବ୍ରି ସ୍ପ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଏହି କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଓଭରଲେପ୍ ହୁଏ ଏବଂ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହା ଦେଖନ୍ତି | ଯଦି ଆପଣ ଆଲକାନକୁ ଦେଖନ୍ତି ଏହା sp3 ହାଇବ୍ରିସ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଆଲକେନ୍ sp2 କ୍ଷେତ୍ରରେ ch ବଣ୍ଡ ଗଠନ ସହିତ ଜଡିତ ଅଛି sp sp orbital hybris orbital କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନରେ ଜଡିତ ଅଛି

ତେଣୁ s ଅକ୍ଷର ଏଠାରେ ଅଛି | Percent ୦ ପ୍ରତିଶତ ଅର୍ଥାତ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ସହିତ ଜଡିତ, ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନଗ୍ | ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ସକ୍ରିୟତା ବ increases ିଥାଏ କାରଣ s ଅକ୍ଷର ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳରେ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ବେସ୍ ସହଜରେ ପ୍ରୋଟନ୍ ଭାବରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏହା ସହଜରେ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ | ସୋଡିୟମ୍ ଆଷ୍ଟେନାଇଟ୍ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ସୋଡିୟମ୍କୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଏବଂ ଏହା ସମାନ ଭାବରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ | ଯଦି ତୁମେ କ୍ଷାରର ଅମ୍ଳତାକୁ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଆଲକାନ୍ ସହିତ ତୁଳନା କର, ସେମାନେ ଆହାକୁ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତି ଏହି ଆଦେଶ ଏହା ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ ଯେପରି ମୁଁ ତୁମକୁ କହିଛି ଏବଂ ଏହା ମୋରିଅସ୍ ଚରିତ୍ର ହେତୁ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ବ increases ିଥାଏ ଏବଂ ଆଧାର ସହଜରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବାହାର କରିପାରେ | ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଏବଂ ଏହା ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଏବଂ ଏହା ଆଲ୍କାଇନ୍ ତୁଳନାରେ କମ୍ ଅମ୍ଳୀୟ କିନ୍ତୁ ଆଲକେନ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ | ସମସ୍ତ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଏହି ଦୁଇଟି ସନ୍ତୁଳିତ ଅସନ୍ତୁଳିତ ସାଚୁରେଟେଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ବିଭିନ୍ନ ଆଲକାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ତୁଳନା କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ତୁଳନାରେ ଏହା ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ହେବ କାରଣ ଆପଣଙ୍କର ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ତେବେ ଏହା ଏହି ସିଷ୍ଟମକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଆଗକୁ ଯାଆନ୍ତି ତେବେ ଏହା ସର୍ବନିମ୍ନ ହେବ | ଅମ୍ଳୀୟ ଏହା ହେଉଛି ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ତୁଳନାରେ ଏହି ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ତୁଳନାରେ ଏହି ସବୁ ଅମ୍ଳର ଅମ୍ଳତା ତୁଳନାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆଲକାଇନ୍ସର କିଛି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ଉପସ୍ଥିତିରେ ସହଜରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | ପାଲାଡିୟମ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ନିକେଲ୍ ଏହା ଆଲକେନ୍ ଯୋଗ କରିବା ସହିତ ଆଲକେନ୍କୁ ଆହୁରି ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ କାଟାଲାଇଟିସ୍ କାଟାଲାଇଟିସ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯଦି ଆପଣ ଆଲକାଇନ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମୂଲ୍ୟରେ ଯଦି ଆପଣ ପାଲାଡିୟମ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହାକୁ ଆଲକାନରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ | ପ୍ରଥମେ ଏହା ଆଲକେନ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଯଦି ଆଲକେନ୍ ଆଲକେନ୍ କୁ ଅଧିକ ହ୍ରାସ କରେ | ପ୍ରଥମ ଶ୍ରେଣୀରେ ମୁଁ ତୁମକୁ ଦେଖାଇଲି ତୁମେ କ'ଣ ଘଟେ ତୁମେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆଡ୍ସର୍ବକୁ ଶେଷରେ ବିଭାଜିତ ଧାତୁ ପୃଷ୍ଠରେ ଦେଖିବ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମର ଆଲ୍କାଇନ୍ ମଧ୍ୟ ଆଡର୍ସବ କରିବ ଯାହା ଧାତୁ ସହିତ ତୁମର ବଣ୍ଡ ଇଣ୍ଟରାକସନ କରିପାରିବ ଏବଂ ଥରେ ଏହା କରିବ | ଭୂପୃଷ୍ଠରେ ଦେଖାଯାଏ ତାପରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆଲକାଇନ୍ କୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଧାତୁ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରାପ୍ତ କର ଯାହାକି ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇପାରିବ ତୁମେ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ତେବେ ଏହି ଉପାୟରେ ଆଲକେନ୍ ଆଲକାନରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ବ୍ୟବହାର କର ଅନ୍ୟ ପଟେ ଆପଣ ଏହି ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ମଧ୍ୟ ବନ୍ଦ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଆଲକେନ୍ ଗଠନ କରିବା ମାତ୍ରେ ଏହି କାଟାଲାଇଷ୍ଟର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ କମ୍ ହୁଏ ତେବେ ଏହା ଆଲକେନ୍ ଉପରେ ଅଧିକ ଆଲକେନ୍ ହ୍ରାସ କରିପାରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା

ତେଣୁ ତୁମେ ଆଲକେନ୍ କିମ୍ବା ଆଲକେନ୍ ପାଇବାକୁ ଚାହୁଁଛ ଉଭୟ ଆଲକାଇନ୍ ଠାରୁ ମିଳିପାରିବ ଏବଂ କାଟାଲାଇଟିସ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ୍ୟବହାର କରି ଯେଉଁଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସମାନ s ଯୋଗ କରେ | କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ ବଣ୍ଡର ଧାରଣା ହେଉଛି ଆଲକେନ୍ସ ଉପରେ ଆଲୋଚନା ସମୟରେ ଆମେ ଦେଖିଥିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ସ ମଧ୍ୟ ଆଲକାଇନ୍ସକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ବ୍ୟବହାର କରି ଟ୍ରାନ୍ସ ଆହେ ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ସହିତ ଆଲକେନ୍ସକୁ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ | ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ସ ପ୍ରସ୍ତୁତିର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ ଆଲକାଇନ୍ସ ସହିତ ହାଲୋଜେନ ସହିତ ସହଜରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବେ ଏହି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଆପଣ ଯୋଗ କରିପାରିବେ | ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିବ୍ରୋମୋ ଇଥେନ୍ ଗଠନ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଭିସିନାଲ୍ ଉଭୟ କାର୍ବନ୍ ଏହି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏହି ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆମେ କେବଳ ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀକୁ ଦେଖିଛୁ ଏହା ଆପଣ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ କରନ୍ତି ତାପରେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଡାୟୋଡ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ | ଡିବ୍ରୋମୋ ଯ ound ଗିକ ଏହା ଅନ୍ୟ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ତୁମର ଟେଟ୍ରା ବ୍ରୋମ୍ ହୋଇପାରେ | oethane ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକ ତିଆରି କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏଥିରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ, ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ମେକାନିକ୍ସର ଯୋଗ ଗତକାଲି ଆମେ ଆଲକେନ୍ସରେ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ତାହା ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରୋପାନର ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି, ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରୋପାନସ୍ ଉଦାହରଣ ନେବା | ଏହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆହା ଦୁଇଟି ଥାଇ ବ୍ରୋମୋ ଆହା ପ୍ରୋପାନ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ ଯଦି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ମାର୍ଗୋନିକୋ ପ୍ରଡକ୍ଟ ଦ୍ୱାରା ଚାଲିଯାଏ ଯାହା ପ୍ରଥମେ ଘଟେ ପ୍ରଥମେ hbr ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ପ୍ରଥମେ ଭିନିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଗଠନ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗଠନ କର, ଏହା ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ | ଅନ୍ୟ ଏକ hbr vr ମାଇନସ୍ ସହିତ ଏହା ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହାକୁ ଜେମିନାଲ୍ ଡିବ୍ରୋମାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ପାଖରେ ଥିବା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହାକୁ ଭିଜୁଆଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଭିକାଇନାଲ୍ ଡିବ୍ରୋମାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ପ୍ରଥମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଯୋଗକୁ ଦେଖିଲୁ | ହାଲୋଜେନ୍ ଦେଖିଛନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ପରିଚିତ କରିପାରିବେ ଆପଣ ଟେଟ୍ରା ହାଲୋ ଯ ound ଗିକ ତିଆରି କରିପାରିବେ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମେ ଆଡିଟିଓ ଦେଖିପାରିବା | n ଏହି ପଦ୍ଧତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଆପଣ ଏକ ରତ୍ନଭଣ୍ଡାର ଡିହାଲୋ ଯ ound ଗିକ ତିଆରି କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଉଭୟ ହାଲୋଜେନ୍ ଏକ ମାର୍ଜିନାଲ୍ ଯୋଗ ଦ୍ୱାରା ଘଟିଥାଏ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଜଳର ଯୋଗ, ଯେହେତୁ ଆମେ ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀରେ ଦେଖିଛୁ ଏହି ଆଲକେନ୍ ମଧ୍ୟ ଜଳ ସହିତ ଯୋଗ ଦେଇପାରେ | ଏକ କାର୍ବୋନିୟଲ୍ କମ୍ପାଉଣ୍ଡ୍ ଦିଅ   କେଟୋନ୍ ଅଷ୍ଟିଓରେ ଆଇସୋମେରାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ ଆଲ୍କିନ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯଦି ଟର୍ମିନାଲ୍ ଆଲ୍କାଇନ୍ ଏହା ହୋଇପାରେ ତେବେ ଏହା ଏକ ପଥରରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଆପଣ ଇଥାନ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରେସନ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହି ଗୁରୁତ୍ reaction ପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇବେ | hso4 ଏବଂ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ ଏହି ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ଫର୍ମ ଦେବା ପାଇଁ ଜଳ ସହିତ ଯୋଗ ଦେଇପାରିବେ ଯାହା କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକକୁ n ଦେବା ପାଇଁ ଆଇସୋମେରାଇଜ୍ କରିପାରିବ | ext ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଓସ୍ମୋଲାଇସିସ୍

ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ ଓଜୋନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆହା ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଓଜୋନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଓଜୋନ୍ ସହିତ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଏହା ଓଜୋନାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ବିରକ୍ତ ହୋଇଯାଇଥିଲା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଆସନ୍ତୁ ଆମେ ଦୁଇଟି ବଟାନ ନେବା | ତୁମେ ଏହି ଓସୋନାଇଡ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମଧ୍ୟ ପାଇ ପାରିବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ଏହା ଏହି ଡିକେଟୋନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଅବଶ୍ୟ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ଏକ ଭିନ୍ନ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ତେବେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ | ଆଲକାନ ଆହ ଓଜୋନାଇଟ ଦେବା ପାଇଁ ଓଜୋନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଯାହା କାର୍ବୋନିଲ ଯ ound ଗିକକୁ ମରିବା ପାଇଁ ଜଳ ସହିତ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସିନ୍ଥେଟିକ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଶେଷ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ପଲିମେରାଇଜେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଆଲ୍କାଇନ୍ ଏବଂ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପଲିମେରାଇଜେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମ୍ଭବ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆଷ୍ଟଲାଇନ୍ ପଲିମେରାଇଜେସନ୍ ଅତିକ୍ରମ କରେ ଏବଂ ପଲିମର ଦେବା ପାଇଁ କିଛି ସର୍ତ୍ତ ଏହା ଏକ ଜି | ନେରାଲ୍ ଫର୍ମୁଲା ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଦେଖ, ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଏକ ସଂଯୁକ୍ତ ସିଷ୍ଟମ୍, ତୁମର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏହିପରି ଭଲ କଣ୍ଡକ୍ଟର ଏବଂ ଆମେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଧାତୁ ତୁଳନାରେ କମ୍ ଓଜନ ଏବଂ ସେମାନେ ଭଲ କଣ୍ଡକ୍ଟର ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏହା ଏକ ଉଦାହରଣ | ର line ଖ୍ୟ ପଲିମର ଏବଂ ସେମାନେ ମଧ୍ୟ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇପାରନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଞ୍ଜେଫାଟିକ୍ ଯ ound ଗିକକୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ବେନଜେନକୁ ଏହି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଉଦାହରଣ ଦେବା ପାଇଁ ଏକତ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଆଲକାଇନ୍ ନିଅନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପ୍ରାୟ 600 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ କରନ୍ତି, ସେମାନେ ଟ୍ରାଇମେରାଇଜେସନ୍ ଦେଇପାରନ୍ତି | ବେନଜେନକୁ ଡେରିଭେଟିଭ୍ସ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଏବଂ ବେଞ୍ଜିନକୁ ଏହି ଉପଯୋଗୀ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ତିଆରି କରିବା ଏବଂ ରଙ୍ଗ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରୟୋଗ ଅଂଶରେ ଉପଯୋଗୀ ଏବଂ ସରଳ ଇଥାନ ବଦଳରେ ଆପଣ ପ୍ରୋପାନ ଅନୁମାନ କରିପାରିବେ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଗରମ କରୁ ତେବେ ସେମାନେ ମଧ୍ୟ ଟ୍ରାଇମେରାଇଜେସନ୍ ଦେଇପାରିବେ | ଏହି ଟ୍ରାଇମେଥାଇଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ବେନଜେନ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି ସର୍ତ୍ତଗୁଡିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ | ଆଜି ତୁମେ ଯାହା ପ studied ଼ିଛ ତାହା ସଂକ୍ଷେପରେ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କର   ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ କିଛି ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛନ୍ତି ଏବଂ ଆଲକାଇନ୍ ଆଲକେନ୍ କିମ୍ବା ଆଲକାନରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟିଭ୍ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ସିସ୍ ଆଲକେନ୍ ତିଆରି କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଲିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ କରିପାରିବେ ଏବଂ ପାଲାଡିୟମ୍ ଲିଣ୍ଡଲର୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରି ଆପଣ ଏକ ସିସ୍ ଆଲକେନ୍ ତିଆରି କରିପାରିବେ | ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ ମୁଁ ସୋଡିୟମ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବି ଗତକାଲି ଆମର ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀ ଅଛି ଯାହା ଆମେ ଏକକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଅନ୍ୟ ହାତରେ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯଦି ଆପଣ ସୂକ୍ଷ୍ମ ଭାବରେ ବିଭାଜିତ ପାଲାଡିୟମ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ନିକେଲ୍ ଆଧାରିତ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏହା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ | ଆଲକେନ୍ ଆହା ଯାହାକି ଆଲ୍କାଇନ୍ c ର line ଖିକ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ | ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆଲକାନରେ ସିଧାସଳଖ ହ୍ରାସ ହେବା ଆମେ ହାଲୋଜେନର ଯୋଗକୁ ଦେଖିଛୁ ଏବଂ ଆଲକାନେ ଦୁଇଟି ଅଣୁ ସହିତ ହାଲୋଜେନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଟେଟ୍ରା ହାଲୋ ଯ ound ଗିକ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ହାଲାଇଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଦେଇପାରେ | ଏବଂ ଏହା ମାର୍କୋଭ୍ନିକୋଭ୍ ନିୟମକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ତୁମେ ଜରମିନାଲ୍ ଡିହାଲୋ ଯ ound ଗିକ ପାଇ ପାରିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଯୋଗ କର ତେବେ ତୁମେ ଉଭୟ ପାଇ ପାରିବ ତୁମେ ଉଭୟ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ସମାନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯୋଗ କରିପାରିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ତୁମେ ପ୍ରୋପାନ ଗ୍ରହଣ କର ତେବେ ତୁମେ 2 2 ଡିବ୍ରୋମୋ ପ୍ରୋପାନ ପାଇ ପାରିବ | ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତାପରେ ଆମେ ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଦେଖିଛୁ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ମଧ୍ୟ ପସନ୍ଦ କରିପାରିବ ଏହା ଜଳ ସହିତ ଯୋଗ ମଧ୍ୟ ଦେଇପାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଏକ ମାର୍ଜୋନିକାଲ୍ ନିୟମକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ଏବଂ ଆପଣ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ଆପଣ ପାଇଥିବା ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ଆଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା କେଟୋନ୍ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତ moder ମଧ୍ୟମ ତାପମାତ୍ରାରେ କରାଯାଏ ତାପରେ ଆମେ ଦେଖିପାରିବା ମହାସାଗରୀୟ | ଆଲକାଇନ୍ କୁ ଡିକାର୍ବୋନିଲ୍ ଯ ound ଗିକରେ ରୂପାନ୍ତର କର ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଓଜୋନ୍ ସହିତ ଆଲକେନ୍ ଯୋଗ କରି ପାରିବ ଯାହା ତୁମେ ଅର୍ସୋନଏଡ୍ ଗଠନ କର ଯାହାକି ସମ୍ପୃକ୍ତ ଯ ound ଗିକ ପାଇବା ପାଇଁ ଉପଯୁକ୍ତ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ତୁମେ ଜଳ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ତେବେ ତୁମେ ଡାଇହାଲୋ ଡାଏ କାର୍ବନିଲ୍ ପାଇବ | ଯ ound ଗିକ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏକ ଡିକାପ୍ୟାକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଲେକ୍ଟରର ଶେଷ ଭାଗ ପାଇବାକୁ ଅଧିକ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ନୂତନ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ସାମଗ୍ରୀ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଇଥାନ୍ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ | ଇଣ୍ଡଷ୍ଟ୍ରିଆଲ୍ ହେଉଛି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ uh ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ଇଥାନ ଉତ୍ପାଦନ କରେ

ତେଣୁ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଉହ କାର୍ବନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଣି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏହା ଇଥାନ

ଗ୍ୟାସ୍ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରାରମ୍ଭ ଅଟେ | ବିଭିନ୍ନ ଜ organic ବିକ ଯ ounds ଗିକ ପାଇଁ ଏବଂ ଏହା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ଆପଣ ର ar ଖିକ uh ପଲିମେରାଇଜେସନ୍ କରିପାରିବେ ଯାହାକି କଞ୍ଜୁଗେଟେଡ୍ ପଲିମରଗୁଡିକ ଦେଇପାରେ ଯାହା ver ଅଟେ | y ଭଲ uh କଣ୍ଡକ୍ଟର uh ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରୟୋଗ ପାଇଁ ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଓଜନ ଯାହା ଧାତୁ ତୁଳନାରେ ହାଲୁକା ଓଜନ ଥାଏ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଦେଖିଲୁ ସେମାନେ ବେନଜେନ ଏବଂ ଆନୁଷଙ୍ଗିକ ଯ ounds ଗିକ ଦେବା ପାଇଁ ଟ୍ରାଇମାଇଜେସନ୍ ମଧ୍ୟ କରିପାରିବେ | ଫାର୍ମାସ୍ୟୁଟିକାଲ୍ ଶିଳ୍ପରେ ରଙ୍ଗ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକରେ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ, ମୁଁ ମୋର ବକ୍ତବ୍ୟ ସମାପ୍ତ କରେ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK