ତେଣୁ ମୁଁ ନିଜେ iit gawhati ରୁ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ iul ପାଉଲ ପ୍ରୋଗ୍ରାମ ପାଇଁ ଆପଣ ସମସ୍ତଙ୍କୁ ସ୍ୱାଗତ କରୁଛୁ ଆମେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ବିଷୟରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ହେଉଛି ଜ organic ବିକ ଯ ounds ଗିକ ଯାହା କୋହ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ସେମାନେ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ଉଦାହରଣ ହୋଇପାରନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ କାର୍ବକ୍ସିଲ୍ କାର୍ବନ ଠିକ୍ ଦେଖନ୍ତି | ଏହିପରି ଲେଖିପାରିବେ

ତେଣୁ କର୍ପସକଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଆଲିଫାଟିକ୍ ପାଇଁ ଆରିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ସୁଗନ୍ଧିତ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ କୁହାଯାଏ ପ୍ରଚୁର ପରିମାଣରେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ | c12c18 କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ଫ୍ୟାଟି ଏସିଡ୍ କୁହାଯାଏ ଏଗୁଡିକ ଲମ୍ବା ଚେନ୍ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ପଶୁ ଚର୍ବି ଏବଂ ତେଲର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ obtained ାରା ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କୁ ଫ୍ୟାଟି ଏସିଡ୍ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ମଧ୍ଯ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏସିଡ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆମାଇଡ୍ ଏବଂ ଏଷ୍ଟର୍ ଗୁଡିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖିବା | ସାଧାରଣ ସିଷ୍ଟମରେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ସାଧାରଣ କ୍ଲଷ୍ଟର କପାସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ନାମ ଲାଟିନ୍ କିମ୍ବା ଗ୍ରୀକ୍ ଶବ୍ଦରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ | କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଉତ୍ସକୁ ସୂଚିତ କରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଫର୍ମିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏହା ହେଉଛି କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଏହି କ୍ରମର ପ୍ରଥମ ସଦସ୍ୟ ଏବଂ ଏହି ଲାଟିନ୍ ହେଉଛି ଫର୍ମିକା ଯାହାର ଅର୍ଥ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି ଲାଟିନ୍ରେ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସରଳ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଭିନେଗାର | ସାଧାରଣ ନାମଗୁଡିକ ଗ୍ରୀକ୍ କିମ୍ବା ଲାଟିନ୍ ଶବ୍ଦରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା କ୍ଷମତା ଅମ୍ଳର ଉତ୍ସ ପ୍ରାକୃତିକ ଉତ୍ସକୁ ସୂଚାଇଥାଏ ଏହି ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣ ଯାହାକୁ ଆପଣ ସେପରି କରିପାରିବେ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର କ general ଣସି ସାଧାରଣ ନିୟମ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଯଦିଓ ଆପଣ ଏହାକୁ ପ୍ରଥମେ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଫର୍ମିକ୍ | ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯଦି ତୁମେ ଏହା ମୋ ପାଇଁ ଦେଖ, ମୁଁ ସମସ୍ତ ସାଧାରଣ ନାମ ଦେଖେ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ବରଫ ଏସିଡ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଫର୍ମିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରୋପିଅନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆଇସି ଏସିଡ୍ ଏବଂ ବଟାଇରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଶେଷ ହୁଏ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ସମସ୍ତ ନାମକୁ ଦେଖ, ic ଏବଂ ଏସିଡ୍ ଫର୍ମିକ୍ ଏସିଟିକ୍ ସହିତ ସମାପ୍ତ ହୁଏ | ଏସିଡ୍ ପ୍ରୋପିଅନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ବଟାଇରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ମୋନୋ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଉଦାହରଣ | ସେଠାରେ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ମଧ୍ୟ ମରିଥାଏ | ଲିଫାଟିକ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ଅପାସିଟି ଏସିଡ୍ ପାଇଁ କମ୍ପୋଜିଟ୍ ଏସିଡ୍ ପରି ଏହାକୁ ବେନଜାଇକ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହା ଫେନିଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହି ଡାୟାବଲ୍ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଫଥାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଆହା ସୁଗନ୍ଧିତ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ନାମ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି | ସମସ୍ତ ଏସିଡ୍ ଗୁଡିକରେ ଯେପରି ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲି cn smith ic acid

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆଇଓପ୍ୟାକ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଥିବା ଆଇପ୍ୟାକ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ କୁ ଆଲକାନିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆମେ ଏହାର ସାଧାରଣ ନାମକୁ ଫର୍ମିକ୍ ଏସିଡ୍ ବୋଲି ଦେଖୁଛୁ | ଏହି କ୍ଷମତା ମାମଲାଗୁଡ଼ିକର ଫର୍ମିକ୍ ଏସିଡ୍ ସାଧାରଣ ନାମ iupac ନାମ ହେଉଛି ମିଥାନୋଏକ୍ ଏସିଡ୍ , ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକେନ୍ ମିଥେନ e କୁ oic ଏସିଡ୍ ଦ୍ replaced ାରା ବଦଳାଯାଇଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଆଲକାନିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଆଲକେନର ନାମ ମିଥେନ ଏବଂ ଇ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇଛି | ଆଫ୍ ସଫିକ୍ସ oic ଏବଂ acd ଏହାକୁ ମିଥାନୋୟିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଏହା ଇଥାନୋଏକ୍ ଏସିଡ୍ ଇଥାନୋଏକ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଆଲକେନ୍ ହେଉଛି ଇଥାନ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ e କୁ y ic ଏସିଡ୍ ଏବଂ ପ୍ରୋପିଓ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇଛି | ନିକ ଏସିଡ୍ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ନାଗି ପ୍ୟାକ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ନାମ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାନରୁ ଇ ସଫିକ୍ସକୁ oic ଏସିଡ୍ ସହିତ ବଦଳାଇ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏଗୁଡିକ ଆଲିଫାଟିକ୍ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ଅଟେ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଡିକାପ୍ରୋସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଆମେ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା | ଅକ୍ସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ଏହି ଉହ ଡିକାପ୍ରୋସିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏହାର ସାଧାରଣ ସିଷ୍ଟମ୍ ଇଫେକ୍ଟ ନାମ ହେଉଛି ଇଥାନ୍ ଡାଇଓକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଇଥାନ୍ ଅଛି ଏବଂ ମୁଁ ରଙ୍ଗ ଏବଂ ଓଏ ଏସିଡ୍ ଯୋଡିଛି ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଏହାକୁ ଏହ ପ୍ରୋପାନ ଡାୟୋକ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଆଲିଫାଟିକ୍ ଡିକାପୋଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଉଦାହରଣ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସୁଗନ୍ଧିତ ଓପିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା ଏହା କ ah ଣସି ଆକାପ୍ଟ ସିଷ୍ଟମ୍ ବେନଜେନ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ମଧ୍ଯ ନାଭି ବ୍ୟାକ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଉଭୟ ଏହି ତମ୍ବା କ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ | ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏହି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଏହି io ପ୍ୟାକ୍ ନାମ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଫେନିଲ୍ ଇଥାନୋଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ch3 ଇଥାନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଛି ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଫେନିଲ୍ ଗ୍ର ସହିତ ବଦଳାଯାଇଛି | oup

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ଫେନିଲ୍ ଇଥାନୋୟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏହି ଡିକାରବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ପ୍ରଭାବ ନାମ ହେଉଛି ବେନଜେନ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିକାପ୍ରୋସିକ୍ ଏସିଡ୍ କେବଳ ଆମେ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ପାଇଁ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖୁଛୁ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଆଇପ୍ୟାକ୍ ସିଷ୍ଟମରେ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସେମାନଙ୍କ ନାମ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାନରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ | ଇ ସଫିକ୍ସ e କୁ oic ଏସିଡ୍ ସହିତ ବଦଳାଇବା ଏବଂ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରୁଥିବା ସମସ୍ତ ମାମଲା ଏବଂ ଏହା ସବୁ ସରଳ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍, ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଲମ୍ବା ଚେନ୍ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା ଆମକୁ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଧାରଣ କରିବାକୁ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ | ଏହା ହେଉଛି ଦୀର୍ଘତମ ଶୃଙ୍ଖଳା ଏବଂ ଥରେ ଆପଣ ଏହା ଜାଣିବା ପରେ ଆମକୁ ତମ୍ବା ଠାରୁ ଏସିଡ୍ ପରି ସଂଖ୍ୟାକରଣ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଆହା ଆମକୁ ନାମର ନାମ ଏବଂ ଅଂଶର ଅଂଶକୁ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ନାମ ସହିତ ମିଶ୍ରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି | ଚାରି ଏବଂ ପାଞ୍ଚଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଚାରିଟି କମା ପାଞ୍ଚ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ହେପଟାନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏହି ତମ୍ବା ସିଲିକା ଏସିଡ୍ ର ପ୍ରଭାବ ନାମ ସେଠାରେ ଅଛି ଏବଂ

ତେଣୁ ଚାରୋଟି କମା ଫି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ହେପଟାନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆମେ ଏହାକୁ ଏହିପରି ନାମିତ କରିପାରିବା | ny carboxylic acid ଆମେ କପେସେଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଉପସର୍ଗ ପୂର୍ବରୁ ସ୍ଥିତିକୁ ସ୍ଥାନିତ କରିବା ଏବଂ ସ୍ଥାନ ବଦଳାଇବା ସହିତ ନାମକରଣ କରିପାରିବା ଏବଂ କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ସାଧାରଣ କ୍ଲଷ୍ଟର ଆମେ ଦେଖିଛୁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଗଠନକୁ ଦେଖିବା କାର୍ବକ୍ସିଲ୍ କାର୍ବନ କାର୍ବନିଲ କାର୍ବନ ତୁଳନାରେ ନିମ୍ନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ପ୍ରଦର୍ଶିତ କରେ କାରଣ ଏହା ନିମ୍ନଲିଖିତ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନା ହେତୁ ନିମ୍ନଲିଖିତ ରେଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନାର ସମ୍ଭାବନା ହେତୁ କାର୍ବକ୍ସିଲ କାର୍ବନ ହଳଦିଆ କମ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ ପ୍ରକୃତି ତୁଳନାରେ | କାର୍ବନିଲ କାର୍ବନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ପ୍ରଥମ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି କ୍ଷମତା ଅମ୍ଳଜାନରେ ଅମ୍ଳଜାନର ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଆଲଡେହାଇଡ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ନିରପେକ୍ଷ ଅମ୍ଳୀୟ କିମ୍ବା ମ basic ଳିକ ମାଧ୍ୟମରେ k mno4 ବ୍ୟବହାର କରି ଆମେ ପୋଟାସିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମେଟ୍ k ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା | ଦୁଇଟି cr two o ସାତ କିମ୍ବା କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇଅକ୍ସାଇଡ୍

ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ acid ଅମ୍ଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ କରାଯାଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ହାଣ୍ଡି ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ | ଆସସିୟମ୍ ଡାଇଗ୍ରାମେଟ୍ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏସିଟିକ୍ ମାଧ୍ୟମ ଯାହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଆଲକୋହଲ୍କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରେ ଏବଂ କ୍ଷମତା ଅମ୍ଳକୁ ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରୋପାନୋଲ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ କ୍ର ଦୁଇ କ୍ରୋ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ସମସ୍ତଙ୍କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରେ | ଉଚ୍ଚତା

ତେଣୁ ଏହା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହା ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆହାକୁ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଦ୍ରବଣ କରନ୍ତି ଏହାକୁ କ୍ରୋମିୟମ୍ କୁହାଯାଏ ଏହି ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟ ଏହା ମଦ୍ୟପାନର କ୍ଷମତା ଅମ୍ଳଜାନରେ ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତ a ଏକ ପଥରରେ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ କରାଯାଏ, ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଯନ୍ତ୍ରକ this ଶଳ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀରେ ଯୋଡିବା ପାଇଁ ଥରେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଜଳ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀରୁ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆପଣ ଉତ୍ପାଦନ କରିବେ | ଏଥିରୁ ଜଳ ଅଣୁ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋନିୟମ୍ ଆୟନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାକୁ କ୍ରୋମିକ୍ କ୍ରୋମେଟ୍ ଏଷ୍ଟର୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଜଳ ଅଣୁ ଏକ ଆଧାର ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ | ଏହା ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ ଯାହା ଆଲଡିହାଇଡ ଗଠନକୁ ନେଇପାରେ ଏବଂ ତୁମେ

ଏହି ଆଲଡିହାଇଡ ଗଠନ କର ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ଆହା କ୍ରୋମିୟମ ପ୍ରଜାତି ଗଠନ କର ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏହି କ୍ରୋମିୟମ୍ ପ୍ରଜାତିର ହାଇଡ୍ରୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଏହା କ୍ରୋମିୟମ୍ ଚାରି ପ୍ରଜାତିରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ଏହା କ୍ରୋମିୟମ୍ ଛଅ ଅଟେ ଏହି କ୍ରୋମ୍ କ୍ରୋମିକ୍ ଏସିଡ୍ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଆପଣ ଏଷ୍ଟର୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯାହା ଏଷ୍ଟର୍ ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଏବଂ ଆପଣ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଚାରି ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି | ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦେଖନ୍ତୁ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଛଅଟି କ୍ରୋମିୟମ୍ ଚାରିକୁ କମିଯାଏ ଏବଂ ତୁମର ଆଲକୋହାଇଡ୍ ଆଲଡିହାଇଡ୍ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯାଏ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗଠନ କରିବ, କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅମ୍ଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ କରାଯାଏ, ଏହା ଜଳ ସହିତ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ | ଏକ ଆସେଟାଲ୍ ଯାହା ଏହି କ୍ରୋମିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପୁନର୍ବାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏହା ଏହିପରି ଚାଲିପାରେ ତେବେ ତୁମେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଶେଷ ହେବ କିପରି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଆଲ୍କିଲ୍ ବେନଜେନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନ କିମ୍ବା ଇଥିଲ ବେନଜେନକୁ ଏହା ବେଞ୍ଜୋଏକ ଏସିଡରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଇଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ପାର୍ଶ୍ୱ ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ | କେମିନୋଫୋର ବ୍ୟବହାର କରି ପୋଟାସିୟମ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡର ଉପସ୍ଥିତି ପ୍ରଥମେ ଏହାକୁ କାର୍ବକ୍ସାଇଲାଟରେ ପରିଣତ କରାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ବେନୋଜାଇକ ଏସିଡ କାମ କରନ୍ତି ଆମେ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଦୁଇଟି ଅକ୍ସିଡେସନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଲୁ କେବଳ ଆଲଡିହାଇଡ ମାଧ୍ୟମରେ କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ ଏସିଡରେ ଆଲକୋହାଇଡର ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ କରାଯାଏ | ଆଲଡିହାଇଡ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡକୁ ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡେସନ ଦେଇଥାଏ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମେ ଆଲକିଲ ବେନଜେନର ବେନୋଜିକ ଏସିଡକୁ ଅକ୍ସିଡେସନ ଦେଖିଛୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆଲକିଲ ଚେନ ଏହାର ମିଥାଇଲ ଇଥିଲ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଆଲକାଇଲ ଗ୍ରୁପକୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ କ୍ଷମତା ଅମ୍ଳଜାନ ବେନୋଜିକ ଏସିଡରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରିବ | ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଆଲକିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଅଛି ତେବେ ଏହି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କରିପାରିବ | ସଂପୃକ୍ତ ନାଇଟ୍ରିଲ୍ ପ୍ଲସ୍ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଗଠନ ହେବା ପରେ ଏକ ପରମାଣୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ the ାରା ସଂପୃକ୍ତ ଆମାଇଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ସେହି ସଂପୃକ୍ତ ଆମିଡ୍କୁ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ | ଆମେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦେଇଥାଉ ତେଣୁ ଏହା ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅଛି ତେବେ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସଂପୃକ୍ତ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ ଆମେ ଏଠାରେ ଯାହା କରୁ ତାହା ଆମେ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଅତିରିକ୍ତ ଯୋଡିଥାଉ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖିବେ ତେବେ ଆମେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଅତିରିକ୍ତ ଯୋଡିଥାଉ ଯାହା ଅନ୍ୟ ସିଆନାଇଡ୍ ରୁ ଆସିଥାଏ | ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଯାହାକି ଆପଣ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍କୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଆପଣ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସହିତ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍କୁ ମଧ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଶୂନ ସନ୍ନିବେଶ ହୁଏ ତୁମେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପାଇବ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗଠନ କରିବା ପରେ ତୁମେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ | ଇ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତ diet ଡାଇଥାଇଲ୍ ଇଥରରେ କିମ୍ବା ଶୁଖିଲା ଅବସ୍ଥାରେ କରାଯାଏ ତେବେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ଯୋଗ କରିବା ପାଇଁ ଯୋଗ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗଠନ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହାକୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରିବ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖିବେ ଆମେ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ଥିବା ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଛୁ | ପରମାଣୁଗୁଡିକ ଆମେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚାରିଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଶେଷ କରିପାରିବା ଯେତେବେଳେ ଆମେ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡରୁ ଆଉ ଏକ କାର୍ବନ ମିଶାଇଥାଉ ଏହା ମଧ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଆମେ ଅକ୍ସିଡେସନ ଅଧୀନରେ ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣ ଦେଖିଛୁ କିପରି ଆପଣ ଆଲକୋହାଇଡ ଦ୍ୱାରା ମଦ୍ୟପାନକୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡରେ ପରିଣତ କରିପାରିବେ | ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବେନଜିନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଦେଖି ନାହାଁନ୍ତି ତାପରେ ଆମେ ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣ ଏବଂ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଆହା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛୁ ଏବଂ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମେ ସନ୍ତୁଳିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଦ୍ୱାରା ସଂପୃକ୍ତ ନାଇଟ୍ରାଇଲକୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ୱାରା ସମ୍ପୃକ୍ତ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବ | ଏବଂ ତା ’ଛଡା ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅଛି ଯାହା ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହା ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ କାର୍ବନ d ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ | ioxide ଏବଂ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ସହିତ ଅନୁରୂପ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ଦେଇପାରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ତୁମର ଏସିଡ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଏସିଡ୍ ହାଲାଇଡ୍କୁ ପାଣି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ଏହା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଯଦି ତୁମର ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ମଧ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଦୁଇଟି ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ପଦ୍ଧତି ଯାହାକୁ ଆମେ ସାଧାରଣତ the ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ତାହା ହେଉଛି ଏଷ୍ଟରର ହାଇଡ୍ରୋଲିକ୍ସ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଏଷ୍ଟର୍ ଅଛି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଏଷ୍ଟରକୁ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ବେସ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି, ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଅଧୀନରେ ରଖିପାରିବେ | ବେସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର ତୁମେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇବ ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପଥକୁ ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ହୁଏ

ତେଣୁ ଗତକାଲି ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଅତିକ୍ରମ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗଠନ କରନ୍ତି ଏହା ଏହି ଟେଟ୍ରାଗୋନାଲ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦେବା ପାଇଁ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ | ଥରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗଠନ କର, ଏହା ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଏହାକୁ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଥରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗଠନ କର , ତେଣୁ ତୁମେ ମିଥାନୋଲ୍ ଏବଂ ସି ଗଠନ କର | କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ମଦ୍ୟପାନକୁ ଏସିଡ୍ ର ଚାପ ଦେବା ପାଇଁ ଏଷ୍ଟରର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କିପରି ହୁଏ ତାହା ପାଇଁ ଆର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏହା ଏକ ଉଦାହରଣ | ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବେନଜେନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଦେଖିବା ପରେ ଆମେ ଦେଖିପାରୁଛୁ ଯେ ଆପଣ କିପରି ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡକୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡରେ ପରିଣତ କରିପାରିବେ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ପ୍ରଥମଟି ହେଉଛି ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଯାହା ପରମାଣୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଦ୍ hyd ାରା ପରମାଣୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଦ୍ hyd ାରା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ car ାରା କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ରେ | ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯାହାକୁ ଆମେ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟରେ ପରିଣତ କରିପାରିବା ଯାହା କାର୍ବୋ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣରେ ଆମେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଅତିରିକ୍ତ ପାଇପାରିବା ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏସିଡ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦେଖିପାରିବା | ସଂପୃକ୍ତ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଶେଷରେ ଆମେ ତମ୍ବା ଏସିଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏଷ୍ଟରର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦେଖିଛୁ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଥଲା | ugh tetraetal ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ତମ୍ବା ସ୍କିନ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା c9 କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଧାରଣ କରେ କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ତରଳ ଅଟେ ଏବଂ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଜଳ ପ୍ରଦର୍ଶିତ କରେ ତମ୍ବା ସ୍କିନ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା c9 ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଅକ୍ସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଯାହା କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ତରଳ ଅଟେ ସେମାନେ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଜଳ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରନ୍ତି | 10 ରୁ ଅଧିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଧାରଣ କରିଥିବା ଏସିଡ୍ ସାଧାରଣତ room କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ କଠିନ ଅଟେ ଏବଂ ସେମାନେ ସାଧାରଣତ od ଦୁର୍ଗନ୍ଧହୀନ ତମ୍ବା ସ୍କିନ୍ ଏସିଡ୍ ଯେଉଁଥିରେ 10 ରୁ ଅଧିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ କିମ୍ବା ମହମ ତାପମାତ୍ରାରେ କଠିନ ପରି ମହମ ରହିଥାଏ, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ବ when ଼ନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଫୁଟିବା ସ୍ଥାନ ବିଷୟରେ ସାଧାରଣତ water ଜଳହୀନ | କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ବ increases ିଥାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟକୁ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ କେଟୋନ୍ ଏବଂ ଆଲକୋହୋଲ୍ କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି ତେବେ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ କେଟୋନ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଦେଖାଯାଏ କାରଣ ଇଣ୍ଟରମୋଲୋକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ମାଧ୍ୟମରେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ମିଳନ ହେତୁ ଏହା ହୋଇଥାଏ | ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଇଥାନିକ୍ ଏସି ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତୁ | id ଏହାର ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ହେଉଛି 60 ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ହେଉଛି 118 ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହାର ଅନୁରୂପ ଆଲକୋହଲ ସହିତ ତୁଳନା କର, ଯାହାର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ପ୍ରୋପାନୋଲ

ତେଣୁ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ 87

ତେଣୁ ଏହା ଇଣ୍ଟରମୋଲୋକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବନ୍ଧନ ମାଧ୍ୟମରେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ମିଳନ ହେତୁ | ଏସିଡ୍ ଏକ ଡାଇମର୍ ଏପରିକି ୱେଫର୍ ଫେଜ୍ କିମ୍ବା ଆପ୍ରୋଟିକ୍ ଦ୍ରବଣରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡିଂ ଏବଂ ଅର୍ଗାସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ହେତୁ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଉହ କେଟୋନ୍ସ ଆଲକୋହଲ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଉଚ୍ଚ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଏବଂ ଏହି ଯ

ound ଗିକ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ଆଲକୋହଲଗୁଡ଼ିକର ସମାନ ମଲିକୁଲାର୍ ଓଜନ ଅଛି | କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଆଲକୋହଲ୍ ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ କାରଣ ତମ୍ଭା ସ୍କିଲ୍ ଏସିଡ୍ ମଧ୍ୟରେ ଇଣ୍ଟରମୋଲୋକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ହେତୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଦ୍ରବଣୀୟତା ଏହି ସିରିଜର ପ୍ରଥମ ଚାରିଜଣ ସଦସ୍ୟ ଫର୍ମିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ମିଥାନୋଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରୋପାନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ବଟାନୋଇକ୍ ଏସିଡ୍ ଦ୍ରବୀଭୂତ | ଏହି କ୍ରମର ପ୍ରଥମ ଚାରିଜଣ ସଦସ୍ୟଙ୍କୁ ମିଥାନୋଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଇଥାନୋୟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରୋପିଅନିକ୍ ଏସିଡ୍ ବୁକୁ ପାଣି ଦିଅନ୍ତୁ | ଟାନୋଏକ୍ ଏସିଡ୍ ସେମାନେ ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଅନ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡିଂ ଓମ୍ କାରଣରୁ ଏହି ତମ୍ଭା ସ୍କିଲ୍ ଏସିଡ୍ ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିଥିବେ ଏହି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଜଳ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ତିଆରି କରେ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଆଲକିଲର ଆକାର ବ increase ାନ୍ତି | ଗୋଷ୍ଠୀ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ c5 କିମ୍ବା c 7 8 9 10 ପାଇଁ ଯାଅ, ସେଗୁଡ଼ିକ ଅଧିକ ହାଇଡ୍ରୋଫୋବିକ୍ ପ୍ରକୃତି, ସେମାନେ ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୁଗନ୍ଧିତ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରନ୍ତି, ସେମାନେ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ନାଫଥାକ୍ ଏସିଡ୍ ସେମାନେ ପାଣିରେ ଅମଳ କରନ୍ତି | ସଂକ୍ଷେପରେ uh ଆଜି ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ତମ୍ଭା ସ୍କିଲ୍ ଏସିଡ୍ର ଗଠନ ନାମକରଣ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଏବଂ ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ଦେଖିଛୁ ଏବଂ ଏହା ସହିତ ଆମେ ଏହି ବକ୍ତୃତା ସମାପ୍ତ କରିବୁ ଏବଂ କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆମେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ |

Prutor@IITK