ଏହି ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ ଅଧିବେଶନରେ ଆପଣ ସମସ୍ତଙ୍କୁ ସ୍ୱାଗତ କରିବା ପାଇଁ ଆମେ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ କେଟୋନ୍ ଏବଂ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ର ଧାରଣା ଭିତ୍ତିକ ସମସ୍ୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଆବୃତ କରିବୁ କାରଣ ଆପଣ ସମସ୍ତେ ଭଲ ଭାବରେ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ କେଟୋନ୍ ଏବଂ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଜାଣନ୍ତି ଯାହା ଆମେ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ରସାୟନରେ ବ୍ୟାପକ ଉପଯୋଗୀତା ପାଇଥାଉ | ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ଏବଂ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ପ୍ରସ୍ତୁତି ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅଧିକାଂଶ ସମସ୍ୟାକୁ ଆଚ୍ଛାଦନ କର | ସକରାତ୍ମକ ସହନଶୀଳତା ଦେଖାଏ ଏବଂ ହେଲିକ୍ସ ପରୀକ୍ଷଣ ଏହି ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ରରୁ ଏକ କମା x ଏବଂ y ଚିହ୍ନଟ କରେ ତୁମେ ବୁ can ି ପାରିବ ଏହା ଏକ ଆଲକେନ୍ ଅଟେ କାରଣ ଏହା cn h2n ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର ସହିତ ବିଭାଜିତ ହୋଇଛି, ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ଉଭୟ x ଏବଂ y ଉତ୍ପାଦର ଗୁଣକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ସକରାତ୍ମକ ହାଲୋଫର୍ମ ପରୀକ୍ଷା ଦେଖାଇବା | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଉଭୟ ଯ ounds ଗିକର ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଯାହା ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି, ଯ comp ଗିକ x ସକାରାତ୍ମକ ସ୍ତମ୍ଭ ଦେଖାଏ ଏବଂ ଚାପ ପୂରଣ କରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ | ଥରେ ଯଦି ଆମେ x ର ଗଠନ ଜାଣୁ ତା’ ହେଲେ ଆମେ y ର ଗଠନ ଲେଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହାର ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଯାହା ଏକ କାର୍ବନିକ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି, ଆମକୁ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯୋଡିବାକୁ ପଡିବ, ଏହା ଏଥିରୁ y ହେବ | ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଓଲେଫିନ୍ ର ଗଠନ ଲେଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରନ୍ତି ଯେପରି ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମସ୍ୟାକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ଆଲକେନ୍ ର ଗଠନ ମଧ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନର ଯାନ୍ତ୍ରିକତାକୁ ଦେଖିବା ହେଉଛି ବିଶ୍ଳେଷଣ ହେଉଛି ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପାନ୍ତର ଜ organic ବ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଆଲକେନ୍ ଥାଏ | ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଓଜୋନ୍ ସହିତ କମା ତିନୋଟି ଚକ୍ର ଯୋଗ, ଯାହା ସ୍ଥିର ନୁହେଁ ଯାହା କାର୍ବନିଲ୍ ଏବଂ କାର୍ବନିଲ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ପାଇଁ ରେଟ୍ରୋ ଗୋଟିଏ କମା ତିନୋଟି ଚକ୍ର ଯୋଗ କରିଥାଏ ଯାହା ଦ୍ one ାରା ଗୋଟିଏ କମା ତିନୋଟି ଚକ୍ର ଯୋଗ ହୋଇପାରେ କାରଣ ଏହା ଲେଖାଯାଇପାରିବ | ଥରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଆଷ୍ଟେନାଇଟ୍ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକରେ ପରିଣତ କରିପାରିବେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଣିରେ ଜିଙ୍କ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏହା ଆଷ୍ଟେନାଇଟ୍ କୁ ଆଲଡରେ ହ୍ରାସ କରିପାରେ | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ହାଇଡ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଜିଙ୍କରେ ଜିଙ୍କ୍କୁ ଜିଙ୍କ ଅକ୍ସାଇଡରେ ପରିଣତ କରିବେ ଏବଂ ଏହା ଜିଙ୍କ ସ୍ଥାନରେ ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ ହେବ ଆପଣ ଡାଇମେଥାଇଲ ସଲଫାଇଡ ମଧ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଯାହା ଡିମେଥାଇଲ ସଲଫକ୍ସାଇଡରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଏବଂ ଆପଣ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇପାରିବେ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ମଧ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଅକ୍ସିଡେଟିଭ୍ କ୍ଲାଭେଜ୍ ଦ୍ form ାରା ଫର୍ମିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଆଲକେନ୍ ଥାଏ ଯାହା ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ଦେବା ପାଇଁ ଗୋଟିଏ କମା ତିନୋଟି ଚକ୍ର ଯୋଗ କରିପାରିବ ଯାହା ସ୍ଥିର ନୁହେଁ ଏହା ଏହି କାର୍ବୋନିଲ୍ ଡେରିଭେଟିକ୍ସ ଦେବା ପାଇଁ ରେଟ୍ରୋ ଏକ କମା ତିନୋଟି ଚକ୍ର ଯୋଗ ଦେଇପାରେ | ଥରେ ଆମର ଏହା ଥଲେ ଏହା ଆଗ୍ନେୟଗିରିକୁ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦେଇପାରେ ଯାହା ପାଣିରେ ଜିଙ୍କ ବ୍ୟବହାର କରି କାର୍ବନିଲ ଯ ound ଗିକରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ କିମ୍ବା ଡାଇମେଥାଇଲ ସଲଫାଇଡ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପେରକ୍ସାଇଡରେ ଆଲଡିହାଇଡ କେଟୋନ ଏବଂ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଥାଏ | ଯାହା ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏହା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏହା ହାଲୋରେ ପରିଣତ ହେବ | ଫର୍ମ ଏବଂ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହନଶୀଳତା ଏବଂ ଫିଲିଙ୍ଗ୍ ଟେଷ୍ଟ ସହନଶୀଳତା ରେଜେଣ୍ଟ ଜଳୀୟ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ରବଣରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ | ଏବଂ ଏହା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏହା ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯିବ ଏବଂ ରୂପା ଶୂନକୁ ଶୂନ୍ୟରେ ପରିଣତ ହେବ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ସହନଶୀଳତାର ସମାନ୍ତରାଳ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ରୂପା ଶୂନ୍ୟକୁ ହ୍ରାସ ପାଇବ | ଏହା ପ୍ରାୟତ we ଆମେ ଅଣୁରେ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ଉପସ୍ଥିତି ଜାଣିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁ, ଏହା ହେଉଛି ସେହିପରି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ନିର୍ଣ୍ଣୟ ପାଇଁ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ସେହିପରି ଆମେ ଫିଲିଙ୍ଗ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ମଧ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଏହା ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଏବଂ ଟାଟାରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ସୋଡିୟମ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ଲୁଣରୁ ତିଆରି ଏବଂ ଆପଣ ତାହା କରିବେ | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ତମ୍ବା complex କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସକୁ ଆଲଡିହାଇଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା ଏକ ତମ୍ବା complex କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ, ତେବେ ଏହା ତମ୍ବା 2 କୁ ହ୍ରାସ ପାଇବ | ପ୍ରତି 1 ରୁ ଏଠାରେ ଲାଲ୍ ପରି ଲାଲ୍ ମଧ ତୁମକୁ ତମ୍ବା ସହିତ ସମାନ ସମାନ ତମ୍ବା ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଏହାକୁ ତମ୍ବାରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରିବ ଏହାକୁ ଏକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରେ | ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆଡକୁ ନିମ୍ନୋକ୍ତ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିବେ ସେଠାରେ ଦୁଇଟି କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକ ଅଛି, ପ୍ରଥମଟି ହେଉଛି ବେନଜାଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ ବଦଳାଯାଇଥିବା ବେନଜାଲଡିହାଇଡସ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖୁଛନ୍ତି ତେବେ ପୂର୍ବରୁ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ | ଏଠାରେ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି, ଆପଣଙ୍କର ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି କାରଣ ଆପଣ ସମସ୍ତେ ଭଲ ଭାବରେ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯେ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ସିଷ୍ଟମରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କରିପାରିବ ଏହା କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ହ୍ରାସ କରିପାରିବ ଅନ୍ୟ ହାତରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାରକାରୀ | ଓଲେଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟାଣି ପାରିବ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ବେନଜାଲଡିହାଇଡ୍ର କାର୍ବନ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ତୁଳନା କର ପ୍ରସ୍ତୁତ ହ୍ରାସ ହୋଇଛି କାରଣ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କ୍ଷମତା ହେତୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ହେବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ବେନଜାଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ ଚାରି ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜାଲଡିହାଇଡ୍ ଦେଖିବା ଏହା ନାଇଟ୍ରୋ ଗୋଷ୍ଠୀର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ହେତୁ ଏହା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହେବ | ପ୍ରକୃତିର ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ପୂର୍ବ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟିର କ୍ରମ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ପୁନ act ସକ୍ରିୟତାକୁ ଦେଖିବେ ଯେହେତୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରକୃତି ପ୍ରତି ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ | ଏହି କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ପ୍ରତି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ସମାନ ହେବ ଏବଂ ଏହି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ତିନିଟି ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହି ଦୁଇଟି ତୁଳନାତ୍ମକ ଭାବରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ ତେବେ ବେନଜାଲଡିହାଇଡ୍ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ ଚାରିଟି ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜାଲଡିହାଇଡ୍ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର କ୍ରମ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆଡକୁ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆଲିଫାଟିକ୍ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖିବା | ତୁମେ ଏହି କାର୍ବନିଲ ଗୋଷ୍ଠୀର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ସହିତ ତୁଳନା କର ଏବଂ ତୁମର ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି ମିଥାଇଲ ଗ୍ରୁପ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବଦଳାଇ ଦିଆଯାଇଛି ଯାହା କାର୍ବନିଲ କାର୍ବନ ଆଡକୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଦେଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହି କାର୍ବନିଲ କାର୍ବନର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲଡିହାଇଡର ଏହି କାର୍ବନ ତୁଳନାରେ ହ୍ରାସ ପାଇଛି | ଯଦି ତୁମେ ଏହି କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ସହିତ ତୁଳନା କର ଏବଂ ଏହି ମିଥୋକ୍ସି ଗ୍ରୁପ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଦେଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହି କାର୍ବନିଲର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ସେହି ତୁଳନାରେ ଆହୁରି ହ୍ରାସ ପାଇବ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ଦେଖିବ ତେବେ ଏହା ହେବ | ଏହି କ୍ରମ ଆଷ୍ଟ୍ରାଲ୍ ବ୍ୟାଡ୍ୟୁସ୍ ଏହି କାର୍ବୋ କାର୍ବୋନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଅଟେ ଯାହା ଏଷ୍ଟର୍ ଅଣୁର ଏହି କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଅଧିକ ବ r ଦ୍ଧିକ ଭାବରେ ତୁଳନା କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ପ୍ରତି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ନିମ୍ନଲିଖିତ ଭାବରେ ହେବ ଯାହାକି ପ୍ରକୃତରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ | କେଟୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଯାହା ଏଷ୍ଟର୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ | ଗ୍ରୁପ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାଲନ୍ତୁ ଯ comp ଗିକର ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମସ୍ୟାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ କୁ ଯିବା ପାଇଁ ଏକ ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c7h5ocl ବ୍ୟବହାର କରି l ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c7h6o ଯ ound ଗିକକୁ ଡାଇମେଥାଇଲକାଟମିନ ସହିତ ମି ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ହାଲୋଫର୍ମ ପରୀକ୍ଷଣକୁ akl ଏବଂ m ଚିହ୍ନଟ କରେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ କାଟେସନ୍ ସହିତ ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖନ୍ତି | ମିସ୍ ଦିଏ ଯାହା ଫସଫେଟ୍ ହାଲୋଫର୍ମ ପରୀକ୍ଷଣ କରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଯାହା ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ବେନିଜାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଭଳି ଯ ound ଗିକର ଗଠନ ଜାଣିପାରିବେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ କ୍ୟାଡମିୟମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି | ଆପଣ ଏଠାରେ ଆବଶ୍ୟକ କରୁଥିବା ଜ୍ୟୋତିର୍ବିଜ୍ଞାନ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ diml equ ସମାନ

ଡିମେଥାଇଲକ୍ୟାଡମିୟମ ଏବଂ କ୍ୟାଡମିୟମ ଯାହା କ୍ୟାଡମିୟମ କ୍ଲୋରାଇଡରେ ପରିଣତ ହେବ ତାହା ସାମାନ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଜ୍ୟୋତିର୍ବିଜ୍ଞାନ ସହିତ 1 ର ସଂରଚନା ଖୋଜି ବାହାର କରିପାରିବ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ କରନ୍ତି | ପେରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ପାଲାଡିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଦ୍ al ାରା ଏହା ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ ହେବ ଯାହାକି କ୍ରସ୍ ଏବଂ ଏକ ହ୍ରାସ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଇଟେରୋରିଲ୍ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆପଣ ପାଲାଡିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବେ ଯାହା ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ସମର୍ଥିତ, ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପଥ ପାଲାଡିୟମ୍ ଶୂନ୍ୟରେ ଏହି ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଏହି ପାଲାଡିୟମ୍ ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅମ୍ଳଜାନ ଯୋଗ କରିଥାଏ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇଥାଏ ଯାହା ରେଡକ୍ଟିଭ୍ ବିଲୋପ ଦେଇଥାଏ | କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଚକ୍ରକୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ କରିବା ପାଇଁ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖନ୍ତି ଏହା ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଟିଭ୍ ଆଲଡିହାଇଡ୍ର ଆଂଶିକ ହ୍ରାସ ସହିତ ଜଡିତ ଅଛି ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ମନେ ରଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ପାଲାଡିୟମ୍ ଫର୍ମୀ ସଲଫେଟ୍ ସମର୍ଥିତ ହେବା ଉଚିତ ତେବେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପୂର୍ବର ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଦେବା ପାଇଁ ଦେଇପାରିବେ | ନିମ୍ନୋକ୍ତ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଅମ୍ଳର ବୃଦ୍ଧି କ୍ରମକୁ ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖିବା, ସେଠାରେ କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଦୁଇଟି ସେଟ୍ ଅଛି, ପ୍ରଥମଟି ହେଉଛି ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏହାର ଉତ୍ପତ୍ତିଗୁଡ଼ିକ ଆପଣ ଏହି କପୋସିକ୍ ଏସିଡ୍ ଗୁଡିକୁ ଦେଖନ୍ତି ଯେପରି ଆମେ ଏଠାରେ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ଦେଖୁଛୁ | ଏଠାରେ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଅଛି, ଏହାର ଚତୁର୍ଥ ପୋଜିଟିଓରେ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଅଛି | n ଯେପରି ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖିଛୁ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଣାଳୀକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇପାରେ ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ଏହା ଏହି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଅମ୍ଳତାକୁ ହ୍ରାସ କରିପାରେ ଅନ୍ୟ ପଟେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ହେତୁ ସିଷ୍ଟମରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟାଣିପାରେ | ଏହି କ୍ଷମତା ଅମ୍ଳର ଅମ୍ଳତା ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ହେବ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଚାରିଟି ମିଥାଇଲ୍ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ବେନୋଜିକ୍ ଅମ୍ଳର ଅମ୍ଳତାକୁ ତୁଳନା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା କମ୍ ଅମ୍ଳଯୁକ୍ତ ହେବ କାରଣ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ମାଧ୍ୟମରେ କ୍ଷମତା ଏସିଡକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଦେଇପାରେ | ଏହି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଅମ୍ଳତା ନିମ୍ନଲିଖିତ ଭାବରେ ହେବ ତିନୋଟି ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ହେବ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ହେବ, ଆସନ୍ତୁ ଆଲିଫାଟିକ୍ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ଫ୍ଲୋରୋଏସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରୋଏସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମୋଷ୍ଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦେଖିବା ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରକୃତି ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରୁଥିବାର ଦେଖନ୍ତି | କ୍ଲୋରୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀଙ୍କ ତୁଳନାରେ ଫ୍ଲୁଲର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଧିକ, ଯାହା ବ୍ରୋମୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ଅଧିକ ତୁଳନାତ୍ମକ ଅଟେ

ତେଣୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିର ଅମ୍ଳତା | ସି ଏସିଡ୍ ଏହି କ୍ରମରେ ହେବ ଫ୍ଲୋରୋଏସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରୋଏକ୍ଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ହେବ ଯାହା ହାଲୋଜେନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନର ଚିତ୍ରାଙ୍କନ ପ୍ରକୃତି ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର କାରଣରୁ ବ୍ରୋମୋକଲିନିକ୍ ଏସିଡ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ହେବ | ଗୋଟିଏ କ୍ରୋମାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଟୋଲୁଏନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରେ ଆମକୁ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ରୋମାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଅଲିଭାଇନ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି କ୍ରୋମିୟମ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରିବେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରିବେ ସେତେବେଳେ ଏହା ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ ହେବ ଯାହାକୁ ଏକ୍ଟୋର୍ଡର୍ମ କୁହାଯାଏ | ଏଠାରେ ଆମିନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ତୁମର ଦୁଇଟି ପ୍ରକାରର nh2 ଅଛି କାର୍ବନିଲ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଅନ୍ୟଟି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଯଦି ତୁମେ ଏହା ଦେଖିବ ଏହି ଶକ୍ତି ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ କାରଣ ଏହା ଏହି କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ପରେ ଯୋଗ ହୋଇପାରେ | ଏହି ଯ ound ଗିକ କେମୋସେଲେକ୍ଟିଭ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଏହି ଅଧିକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ns2 ଏହି ଇମ୍ୟୁନ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଦ୍ addition ାରା ଯୋଗ ହୋଇପାରେ | s ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖନ୍ତି ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଡିତ ଅଛି ତେବେ ଏହା ଦେବା ପାଇଁ ଦୁଇଟି କମା ତିନୋଟି ସିଗମା ଟ୍ରାଫିକ୍ ପୁନର୍ଗଠନ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହା କ୍ରୋମାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି କ୍ରୋମିୟମ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଦେବା ପରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କୁ ପୂର୍ବବତ୍ କରିପାରିବ | ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଦିଅ, ଏହି ଆମିନ ସହିତ ଏହି ବାୟୁକୁ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଇପାରେ, ଏହି ଇମ୍ୟୁନ ଡେରିଭେଟିଭ୍କୁ ସମାନ ଭାବରେ ଟ ur ରିନ ମଧ୍ୟ କ୍ରୋସିୟମ ପେରକ୍ସାଇଡର ଉପସ୍ଥିତି ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇପାରେ, ବେନଜେନ ଡାଇଷ୍ଟେଟ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ ହୋଇପାରେ କାରଣ ଉତ୍ପାଦଟି ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ସହିତ ଜଡିତ | ଆଲୋକକୁ ବଞ୍ଚାଇବା ପାଇଁ ବେନଜେନ ch ବଣ୍ଡ କ୍ଲୋରାଇନ୍ର ସମନ୍ୱୟ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ କ୍ଲାଭେଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ବେନୋଜୋଏଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ବେନୋଜିନ ch ବଣ୍ଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଣି ସହିତ ରିଫ୍ଲେକ୍ସ କରନ୍ତି ଏହା ଏକ ଏକତ୍ର ରୂପାନ୍ତର ହୋଇପାରେ | ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଅଛି, ଏହା ବେନଜିଲ୍ ch ବଣ୍ଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯାହା ବେନଜିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ପୁନର୍ବାର ଆସିପାରେ | ବେନଜିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସହିତ ସମାନ ଭାବରେ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ରେଡିକାଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ତିଆରି କରିବା ପରେ ବେନଜିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ପ୍ରତିଫଳିତ ହେବ ଏବଂ ତୁମେ ବେନଜାଲେଟା ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ | ଉତ୍ପାଦ ଏଠାରେ ବେନଜେନର ଆସ୍ଟ୍ରୋଫେନୋନ ଏବଂ ବେନଜିଲରେ ରୂପାନ୍ତର ହେବା ଦ୍ୱାରା ଏହା ତମ୍ବା ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ ଏବଂ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ ଆଲୁମିନିୟମ କ୍ଲୋରାଇଡର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ ଏସିଡ ବ୍ୟବହାର କରି ସମ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରିବ ବୋଲି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇଡ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିଥାଏ | ଫର୍ମାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ତମ୍ବା ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଥର୍ମାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏହା ପେଟ୍ରୋଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍କୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ମାଧ୍ୟମରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | ସମାନ ଭାବରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ବେନଜୋଲାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆପଣ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବେ | ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଆସେଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଆପଣ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଆସ୍ଟ୍ରୋଫେନୋଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ପରି ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବେ, ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଫ୍ରିଡେଲ୍ ଫସଲ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଫିଡେଲ୍ ଫସଲ ଦୋହରିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆପଣ ଏସିଟାଇଲନ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯାହା କିଟୋନ୍କୁ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଦେବା ପାଇଁ ସୁଗନ୍ଧିତ ବ r ଦୁତିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଦେଇପାରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣରେ ନାଇଟ୍ରିଲ୍କୁ କେଟୋନ୍ରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ନାଇଟେଲକୁ ଦୁଇ ଷ୍ଟେପ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଆଲଡିହାଇଡରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପତଳା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି | hcl ର ଉପସ୍ଥିତି ତୁମେ ପ୍ରତିରକ୍ଷା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପତଳା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ, ତୁମେ ଏହାକୁ ତିଆରି କରିବା ପରେ ଏହାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ al ାରା ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରିବ ଯାହା ଷ୍ଟିଭେନ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଥାଏ ଆମିନ ଯାହା ପ୍ରତିରକ୍ଷାକୁ ଆଲଡିହାଇଡରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ଟିଫିନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯୋ ସ୍ଥାନରେ ଷ୍ଟିଭେନ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଆପଣ ଡାଇସୋମିଟର ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଇମ୍ୟୁନ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଟିଡି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ hcl କିମ୍ବା ରଙ୍ଗ ବଲ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବେ | ଆପଣ ନାଇଟ୍ରାଇଲକୁ ଆମିନ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସରେ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବେ ଯାହାକି ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ସମସ୍ତ ବାୟୁ ଦେବା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏଠାରେ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ମିଥାଇଲ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏହା ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ସହିତ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | ଏହି ଆସୁଥିବା ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହାକି ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ଜଳ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା କେଟୋନ୍ରେ ପରିଣତ ହେବ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ପଛ ଅଞ୍ଚଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି କେଟୋନ୍ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପଟେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ନାଇଟ୍ରାଇଲକୁ ଡିବୋଲ୍ କିମ୍ବା ଟିଫିନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଆମିନକୁ ହ୍ରାସ କରିପାରିବେ | ଆଲଡିହାଇଡକୁ ପ୍ରତିରୋଧକ ଶକ୍ତି ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖିବା ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ତମ୍ବା ଭଳି ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏଷ୍ଟର୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏଥିରେ ଏକ ଚିର ଅଛି | ଅଲ ସେଣ୍ଟର୍ ଚିରାଲ୍ ସେଣ୍ଟର୍ ଅକ୍ଷୁର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ କପାସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଚୟନକରି ହ୍ରାସ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଡିବୋରେନ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ସମ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରିବ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ଡିବୋରେନ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏହା ଏଷ୍ଟର୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ନକରି

କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁ ହ୍ରାସ କରିପାରେ ଏବଂ ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିଜ୍ ଭଳି ଅନ୍ୟ ବିକିରଣ ବ୍ୟବହାର କରେ ଏହା ଉଭୟ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ ହ୍ରାସ କରିପାରେ | ଏଷ୍ଟର ଗ୍ରୁପକୁ ପ୍ରଭାବିତ ନକରି ଏହି ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଚୟନକୃତ ହ୍ରାସ ପାଇଁ ଏଷ୍ଟର୍ ଆପଣ ଡିବୋରେନ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଏହା କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍କୁ ମଦ୍ୟପାନରେ ହ୍ରାସ କରିପାରେ, ଏହି ଲାକ୍ଟୋନ୍କୁ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଦେବା ପାଇଁ ଏଷ୍ଟର୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଇଣ୍ଟ୍ରାମୋଲୋକୁଲାର ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଇପାରିବ | କେମୋସେଲେକ୍ଟିଭ୍ ହ୍ରାସ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି, ଆପଣ ଏହି ଆଲକୋହଲ୍ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଡିବୋରେନ୍କୁ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରି ଚାପ ଏଷ୍ଟରରେ ମନୋନୀତ ଭାବରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣକୁ ଗରମ କରିବା ସମୟରେ ଏସିଡ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଏହି ଲାକ୍ଟୋନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଇଣ୍ଟ୍ରାମୋଲୋକୁଲାର ସାଇକ୍ଲାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | ଅଷ୍ଟିଓଫେନୋନକୁ ଆଲକେନ୍ କରିବା ପାଇଁ କେଟୋନ୍ ଇଥିଲ୍ ବେନଜେନରେ ପରିଣତ ହୋଇଛି ଯାହାକି ବେନକୁ ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଛି | ବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନରୁ ଜୁଏକ୍ ଏସିଡ୍ ମଧ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରେ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନ ପାଇଁ କେଟୋନ୍ କିମ୍ବା କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ରେ କ୍ଲେମେଣ୍ଟାଇନ୍ ହ୍ରାସ ଦ୍ୱାରା hcl ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଜିଙ୍କ ଆମାଲଗାମ ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲଡାଇହାଇଡ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ | ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଯାହା କ୍ଲେମେନ୍ସ ଏବଂ ହ୍ରାସ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଭାବରେ ତୁମେ ପୁରୁଣା ଘର୍ଷଣ ହ୍ରାସକୁ ବ୍ୟବହାର କରି କେଟୋନ୍ କୁ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ରେ ମଧ ହ୍ରାସ କରିପାରିବ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋ ଜୋନ୍ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋ ଜୋନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଜଡିତ ହେବ, ଏହା ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ପୋଟାସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଇଥିଲିନ୍ ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରିବ | ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନରେ ରୂପାନ୍ତର ହୋଇପାରେ ଏହି ଦୁଇଟି ପଦ୍ଧତି କେଟୋନକୁ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଥରେ ଆମର ଏହି ଇଥିଲ ବେନଜେନ ଥଲେ ଏହା ବେନୋଜିକ ଏସିଡରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ବେନଜିଲିକ ch ବଣ୍ଡ ପାଇବେ ସେହି ଆଲକିଲ ବେନଜେନଗୁଡ଼ିକ ହୋଇପାରେ | ଆଲ୍କିଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକୁ ଖାତିର ନକରି ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ | ଆମ ପାଖରେ ବେନଜିଲିକ୍ ch ବଣ୍ଡ ଥଲେ ଏହା ମିଥାଇଲ୍ ଇଥିଲ୍ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ହୋଇପାରେ , ଏହାକୁ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରେ | ଆପଣ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବେ ଯାହାକି ଆପଣ ପ୍ରୋଟନ୍ ଉତ୍ସ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ସମୟରେ ଲୁଣ ଦେବା ପାଇଁ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ବେନଜାଇକ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ, ଏଠାରେ ଆଲଡିହାଇଡରେ ମଦ୍ୟପାନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନରେ ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହେବ | pcc ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲଡିହାଇଡକୁ ଚୟନକରି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରନ୍ତୁ pcc ର ସଂରଚନା ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଗୋଟିଏ sscl ରେ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ପିରିୟଡର ମିଶ୍ରଣକୁ ନେଇଯାଆନ୍ତି ସେମାନେ ଏହି ଲୁଣ କମଳା ରଙ୍ଗର ଲୁଣ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବେ ଯାହା କମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ଏହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇଁ ଆଲକୋହଲକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରେ | କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏବଂ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଦ୍ରବଣରେ ଏହା ଅନ୍ୟ ପଟେ ତମ୍ବା ସିଲିକା ଏସିଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସମସ୍ତ ବାୟୁକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରେ ନାହିଁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସଲଫୁରିରେ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତି | c ଏସିଡ୍ ଯାହା ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହା ଆଲକୋହାଇଡକୁ ଆଲଡିହାଇଡକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବ ଏବଂ ଏହା କାର୍ବୋକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡରେ ପରିଣତ ହେବ କାରଣ ଏଠାରେ ଲୁଣ ତୁଳନାରେ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ , ପ୍ରୋଟିନ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏହି କ୍ରୋମିୟମ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ କମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ନିଅନ୍ତି , ସେତେବେଳେ ତେଲ ହେମିଆସେଟାଲ୍ କିମ୍ବା ଆସେଟାଲ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇଥାଏ ଯାହା ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ କ୍ରୋମାଟ୍ରିଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିଥାଏ | ଆପଣ ଆଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା କ୍ୟାପାସ୍ଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲକୋହଲ୍କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବେ ସେଠାରେ ଅନେକ ପଦ୍ଧତି ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି ଏହି ଆଲଡେହାଇଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଆଲକୋହାଇଡ୍ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏଠାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଥାଆନ୍ତି ଏକାଗ୍ର ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖାଯାଏ | ଆଲଡିହାଇଡରେ ଏହାର ଆଲବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ନାହିଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଥିରେ ଏକ ଆଲବୋ ହାଇଡ୍ରୋଜ ଅଛି | n ପରମାଣୁ ଏହା ଅନ୍ୟ ପଟେ ଆଲଡୋଲ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆଲଡିହାଇଡରେ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ କିମ୍ବା ବେନଜାଲଡିହାଇଡ ପରି ଆଲବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ନଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ ଏବଂ ପୋଟାସିୟମ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ ପରି ଦୃ strong ଆଧାର ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି, ସେମାନେ ସ୍ self ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ ଏବଂ ହ୍ରାସ ଦେଇପାରନ୍ତି | ଅମ୍ଳ ଏବଂ ମଦ୍ୟପାନ ପରି ତମ୍ବାର ମିଶ୍ରଣ ଯାହା କ୍ୟାଣ୍ଟର କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର ଡାଏଲଡିହାଇଡ୍ ଅଛି ଯାହା ଇଣ୍ଟ୍ରା ମଲିକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯ ound ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ଦେବା ପାଇଁ ସ୍ୱୟଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହ୍ରାସ କରିପାରେ | ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଅଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଆନ୍ତ m- ମଲିକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି ଗଠନକୁ ନେଇପାରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକର ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଅଧିକ ହେବ କାରଣ ଏହା ଏକ ଇଣ୍ଟ୍ରା ମଲିକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଉପଯୋଗୀ ଯ ound ଗିକରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ସହିତ ରିଫ୍ଲେକ୍ସ କରନ୍ତି | ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପଥକୁ ଦେଖିବେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଲାକ୍ଟୋନକୁ ଉତ୍ପାଦ ରୂପେ ତିଆରି କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବେ | ldehyde ଏବଂ ତୁମେ ଏକାଗ୍ର ସୋଡିୟମ୍ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ତୁମେ ଯୋଗର ଯ ound ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ଯାହାକି ଅନ୍ୟ ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ତୁମେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ ମଦ୍ୟପାନର ମିଶ୍ରଣ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ସ୍ self ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ତୁମକୁ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ହ୍ରାସ କରିବ | ଏସିଡ୍ ଏବଂ ମଦ୍ୟପାନର ମିଶ୍ରଣ ଏହା ଘଟେ ଯେତେବେଳେ ସମସ୍ତ ବାୟୁରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ନଥାଏ, ଯଦି ଏହାର ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ବେସର ଚାପ ଥାଏ ତେବେ ସେମାନେ ସମସ୍ତ ନଲ୍ କଣ୍ଡେନ୍ସେସ୍ ଦେଇପାରନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆମେ ଆଲବା ବିଟା ଅସନ୍ତୁଳିତ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ଦେଇଥାଉ | ଆଲବା ବିଟା ଦେବା ପାଇଁ ଆଖି ଏବଂ କେଟୋନ୍ ସେମାନେ ଆଲଡୋଲ୍ କଣ୍ଡେନ୍ସେସ୍ ଦେଇପାରିବେ ଏବଂ ଏହିପରି କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମୋନିୟା ସହିତ ଏହି ଡିକୋପାସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦେଖିବା, ଯେତେବେଳେ ତୁମର ସୁଗନ୍ଧିତ ଅକ୍ସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଥାଏ, ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଗରମ ହେବା ସମୟରେ ଏହି ଆମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଘନୀଭୂତ ହୋଇପାରେ | ଆଗକୁ ଏହା ଇମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ କାରଣ ଉତ୍ପାଦ ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଉପାଦାନ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଏହି ଡିକାରବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଥାଏ ଯାହା ଫଥାଲି ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | c ଏସିଡ୍ ଯାହାକି ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଦୁଇଟି ସମାନ ଆମୋନିୟା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ତୁମେ ଏହାକୁ ଗରମ କଲାବେଳେ ଆମିଡ୍ ଗଠନ କର, ଏହା ଇମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ କାରଣ ଉତ୍ପାଦ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖିବା ଏଠାରେ ଏଷ୍ଟର୍ ଆଲଡିହାଇଡରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ଭାବରେ ଆଂଶିକ ହ୍ରାସ ହୁଏ ନାହିଁ | ଏଠାରେ ମଦ୍ୟପାନକୁ ଆହୁରି ହ୍ରାସ କର _ _ _ ନକାରାତ୍ମକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଟ୍ରୋଲଲିଂ ଦ୍ରବଣରେ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେ ଆପଣଙ୍କୁ ଟୋଲୁଏନ୍ କୁ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବେ ସେତେବେଳେ ଏହା ଉତ୍ପାଦ ଏଷ୍ଟରର ସମସ୍ତ କ୍ଷେତ୍ରରେ ପରିଣତ ହେବ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଅତ୍ୟଧିକ ମିଥାଇଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ | ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ମିଥାଇଲ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ସମାନ, ଏହା ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ ପ୍ରଥମେ ଗ୍ରୀନ୍ ହାଉସ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଥରେ ଏହାକୁ ତିଆରି କରିବା ପରେ କେଟୋନ୍କୁ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଦିଅ, ଏହା ମିଥାଇଲ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ର ଅନ୍ୟ ଏକ ସମାନ୍ତରାଳ ଭାବରେ ତୃତୀୟ ଆଲଗଲ୍ ପ୍ରଦାନ କରିବାକୁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ସଂକ୍ଷେପରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଆମେ ଓସ୍ମୋଲାଇସିସ୍ ରୋଜେମାନ୍ ଷ୍ଟେଫେନ୍ କ୍ଲେମେଣ୍ଟସନ୍ ଏବଂ ପୁରୁଣା ed ଼ାଞ୍ଚା ହ୍ରାସକୁ ମଧ ଦେଖିପାରୁଛୁ | ଏକ ଚିନ୍ତାଧାରା କ୍ୟାଟମେଣ୍ଟ କୋଡ୍ ଫ୍ରାଡେଲ ଫସଲ କ୍ୟାଣ୍ଡିସେରୋ ଏବଂ ନିୟମିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ସହନଶୀଳତା ଭରିବା ଏବଂ ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟଗୁଡିକର ପ୍ରୟୋଗ ଦେଖିଛୁ, ଡିବୋରେନ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଏଷ୍ଟର୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର କେମୋସେଲେକ୍ଟିଭ୍ ହ୍ରାସ ପାଇଁ ଆମେ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଦେଖିଛୁ | କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ସୁଗନ୍ଧିତତା ଏବଂ ଆଲିଫାଟିକ୍ କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ର ଅମ୍ଳତା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା ପାଇଁ ସୁଗନ୍ଧିତ କ୍ଷମତା ଅମ୍ଳର ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଅମ୍ଳତା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନକାରୀ ଗୋଷ୍ଠୀ ଥାଏ, ଏହା କପୋସିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଅମ୍ଳତାକୁ ହ୍ରାସ କରିପାରେ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଶୁଖାଇବା ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ, ଏହା ଏସିଡ୍ ବ enhance ାଇପାରେ | ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ସମାନ ଭାବରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଲିଫାଟିକ୍ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି, ତେବେ ଉପାଦାନର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ପ୍ରକୃତି ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଚିତ୍ରାଙ୍କନ ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏହା କ୍ଷମତା ଏସିଡ୍ର ଅମ୍ଳତାକୁ ବ enhance ାଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିସିଟି ଉପରେ ମଧ ପ୍ରଭାବ ପକାଇପାରେ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲଗୁଡିକ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଡକୁ ଆମେ ଦୁଇଟି କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦେଖିଛୁ ମୁଁ ଆଶା କରେ ଏହି ବକ୍ତୃତା ଆପଣଙ୍କ ପାଇଁ ଉପଯୋଗୀ ହେବ ଆମେ ଆପଣଙ୍କୁ ଧନ୍ୟବାଦ ଦେଉଛୁ |