ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀରେ ସମସ୍ତଙ୍କୁ ନମସ୍କାର ଆଲକୋହଲ ଠାରୁ ଭିନ୍ନ ଏବଂ ଫେନୋଲଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବାକୁ ଆଗକୁ ବ which ଼ିଥିଲେ ଯାହା ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସର ଫେନୋଲିକ୍ ରିଙ୍ଗ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଧାରରେ ଦୁଇଟି ଉପାୟରେ ଆଲୋଚନା କରାଯାଇଥିଲା ଏବଂ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଫେନୋଲିକ୍ ଓହ ସହିତ ସମାନତା ଏବଂ ପାର୍ଥକ୍ୟ କ’ଣ? ଏକ ମଦ୍ୟପାନର ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଆମେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସରେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସ୍ ସକ୍ରିୟ ହୋଇଥାଏ ଯାହା ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ସ୍ଥିତିକୁ ସକ୍ରିୟ କରିଥାଏ ଏବଂ ସେହି କାରଣରୁ ଯେତେବେଳେ ଆମକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏକ ଫେନୋଲର ଏହା ଏକ ଅଧିକ ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ବେନଜେନ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ସକ୍ରିୟ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଅଟେ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଦେଖିଲୁ ଯେ ହାଲୋ ପରି ଭିନ୍ନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଜେନେରେସନ୍ ସଲଫୋନେସନ୍ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକର ଏକ ମିଶ୍ରଣ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଏବଂ ଏହି ମିଶ୍ରଣକୁ ଚୟନକରି ସୃଷ୍ଟି କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ମିଶ୍ରଣ ବଦଳରେ ଆମେ ଚୟନ ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ଆଇସୋମର୍ ଗୋଟିଏ କଠିନ ଆଇସୋମର୍ ପାଇପାରିବା ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ବାଛିଥିବା ଅର୍ଥ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗତିଶୀଳ ହୋଇପାରେ | ଚାଳିତ କିମ୍ବା ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ଚାଳିତ ଯାହା ଆମକୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରେଜିଓ ଆଇସୋମର୍ ପ୍ରଦାନ କରେ ଆଜି ଆମେ ଫେନୋଲ୍ ର ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଜାରି ରଖିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଏବଂ ଆମେ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶିଖିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯାହାକୁ ରିମର୍ ଭୁତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ଫେନୋଲ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଜାରି ରଖିଛୁ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସ୍ ଏବଂ ଏଥିରେ ଆଜିର ପ୍ରଥମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ରିମା ଟେମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ବାସ୍ତବରେ ଏହା ହେଉଛି ତୃତୀୟ ପ୍ରକାରର ଯେତେବେଳେ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ

ତେଣୁ ଏହି ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟିର ନାମ ଉପରେ ଆଧାର କରି ପୁନ am ଭୁତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନାମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ଆପଣ ସହଜରେ ଅନୁମାନ କରିପାରିବେ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଏହା ଆମକୁ ଫର୍ମିଲେଟେଡ୍ ଫେନୋଲ୍ ପାଇଁ ଏକ ଆକ୍ସେସ୍ ଦେଇଥାଏ | ଫେନୋଲ୍ସର ଏକ ଅର୍ଥୋ ଫର୍ମିଲେସନ୍ କରିବାକୁ ଟାଇନ୍ ଆମକୁ ସକ୍ଷମ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସାହାଯ୍ୟରେ ଏକ ଫେନୋଲିକ୍ ରିଙ୍ଗରେ ଏକ ଫର୍ମିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପରିଚିତ ହୋଇପାରିବ | ଦ୍ରବଣ ପ୍ରଣାଳୀରେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଏକ ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ନାଓ ଆକ୍ସାସ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କୁ ସାଧାରଣତ the କ୍ଷାରର ତିନୋଟି ସମାନତା ନେବାକୁ ପଡିବ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ସମସ୍ତ ଉପାଦାନକୁ ପ୍ରାୟ 70 ଡିଗ୍ରୀରେ ଗରମ କରିବେ ଏବଂ ପରେ ଏକ ଅମ୍ଳୀୟ ୱାର୍କଅପ୍ ଦ୍ୱାରା ଆପଣ ଶେଷ କରିବେ | ଦୁଇଟି ଫର୍ମଲାଇଟେଡ୍ ସହିତ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଅର୍ଥୋ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ବେଞ୍ଜାଲଡିହାଇଡ୍ ଯାହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ଯାହାକୁ ଆମେ ଆର୍ଥୋ ସେଲିସେଲହାଇଡ ବୋଲି ମଧ୍ୟ କହିଥାଉ ଏବଂ ଛୋଟ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ପାରା ଆଇସୋମର୍ ଯାହାକୁ ଆପଣ ନାକଲ୍ ଏବଂ ଜଳ ଗଠନ ସହିତ ପ୍ରାପ୍ତ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି | ଫେନୋଲିକ୍ ରିଙ୍ଗରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ କୁ ଆମକୁ ଏକ ଆକ୍ସେସ୍ ଦେବା ଏହା ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ସ୍ଥିତିର ଆବଶ୍ୟକ କରେ ନାହିଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି ଫର୍ମିଲେସନ୍ କରିବା ପାଇଁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ସର୍ତ୍ତର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଆମେ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଉତ୍ପାଦ ପାଇବାକୁ ଦେଖିବା ପାଇଁ ଆଉ କିଛି ଉଦାହରଣ ନିଅନ୍ତୁ ଯଦି ଆମ ପାଖରେ ccl4 ପରି କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ବଦଳରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ରିଜେଣ୍ଟ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ସମାନ treated ଙ୍ଗରେ ଏକ ଫେନୋଲ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତୁ | ଜଳୀୟ କ୍ଷାରୀୟ ଦ୍ରବଣର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡ୍ ପରେ ଅମ୍ଳୀୟ ୱାର୍କଅପ୍ ଦ୍ product ାରା ଉତ୍ପାଦ ଯାହାକି ଆପଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପାଇପାରିବେ ତାହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏହା କାର୍ବୋକ୍ସି ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଅଟେ ଯାହାକି ଆପଣ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଅର୍ଥୋ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ବେନୋଜିକ୍ ପାଇପାରିବେ | ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ସାଲିସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ବଦଳରେ କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡ୍ ସହିତ ଫେନୋଲର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଆପଣ ପୁନର୍ବାର ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ଆଇସୋମରର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ପାରା ନାବାଳକ ହୋଇଯିବା | ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ନିଅନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ପୂର୍ବରୁ ଏକ ପାରା କ୍ରେସୋଲ ପରି ଏକ ସବପାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନୋଲରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଏହାକୁ ରିମେର୍ଟମେର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଅଧୀନରେ ରଖିଥାଏ | ପାରା ବଦଳାଯାଇଛି

ତେଣୁ ତୁମେ ଆଶା କରିବ ଯେ ଫର୍ମିଲେସନ୍ ଅର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିରେ ଯିବ କିନ୍ତୁ ଏହା ସହିତ ଏକ ଅସାଧାରଣ ଉତ୍ପାଦ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦେଖାଯାଏ ଯାହା ଏହି କେଟୋ ଫର୍ମ ସହିତ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ଆଦର୍ଶ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ପାରା ସହିତ ଏକ ଅସାଧାରଣ ଯ ound ଗିକ | ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନୋଲ୍ ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅର୍ଥୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନୋଲ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହି ଦ୍ରବ୍ୟ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେହେତୁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ମଧ୍ୟ ବଦଳାଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଉତ୍ପାଦ ମୋନୋ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ବଦଳାଇଲା

ତେଣୁ ଆପଣ ଯାହା ପାଇବେ ତାହା ହେଉଛି ପାରା ଫର୍ମିଲେସନ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ମିଠା ଗନ୍ଧ ପାଇବେ | ଯ ound ଗିକ ଯାହାକୁ ଭାନିଲିନ୍ କୁହାଯାଏ ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କ’ଣ ଘଟୁଛି ଏବଂ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ କିପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେଉଛି ତାହାର ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ୟୁନିଟ୍ ଦେଉଛି

ତେଣୁ କ’ଣ ଘଟୁଛି ଆସନ୍ତୁ ଯନ୍ତ୍ରକ look ଶଳକୁ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି | ବେସର ଉପସ୍ଥିତିରେ କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଥିବା କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମର ପ୍ରୋଟନ୍ ବିସ୍ତାର କରିଥାଏ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ କାର୍ବନ ଆୟନ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବନିଲ୍ ଦେଇଥାଏ | ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦେବା ପାଇଁ ପୁନର୍ବାର ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଲ iron ହ ହରାଇଥାଏ ଯାହାକୁ ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବିନ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବନ ଯାହାକି ସକ୍ରିୟ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ଫର୍ମାଇଲେସନ୍ ଚଳାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବେନ ଗଠନ ହେବା ପରେ ଏହା ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଚରିତ୍ର ଅଛି ପରବର୍ତ୍ତୀ ଲକ୍ଷ୍ୟ ହେଉଛି ଏହା ଯେକ any ଣସି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ସାଇଟ୍ ଖୋଜିବ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ଜଳୀୟ କ୍ଷାରରେ ଥିବା ଫେନୋଲ୍ ଯାହା ସହଜରେ ସୋଡିୟମ୍ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଲ iron ହ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ବାସ୍ତବରେ ଏହା ଏହି ରୂପରେ ବିଦ୍ୟମାନ ରହିବ | ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବନ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ସୋଡିୟମ୍ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆକାରରେ ବିଦ୍ୟମାନ ହୁଏ, ଏହା ବାସ୍ତବରେ ଅର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିସିଟି ବ increases ାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଫେନୋକ୍ସାଇଡ୍ ର ଆର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିରେ ଥିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିସିଟି ଫେନୋଲ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ | ଏହି ସକ୍ରିୟ ଅର୍ଥୋ ସାଇଟ୍ କାର୍ବେନକୁ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କାର୍ବିନ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଭାବରେ ଯାହା ପାଇବେ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ମୋୟାଇଟି ଯାହା ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ p ପ୍ରୋଟନ୍ କୁ ଉଠାଏ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ମୁଖ୍ୟ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଆରୋମାଟାଇଜେସନ୍ | chcl2 ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ର କ୍ଷତି ହୁଏ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍

ତେଣୁ ଥରେ ଆପଣ ଏହି chcl ଦୁଇଟି ସୃଷ୍ଟି କଲେ ମୁଁ ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର ଲେଖିବି ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ପରେ ଏହି କାର୍ବନ ଡାହାଣରେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଟେ | ପ୍ରକୃତିର ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଠିକ ଅଛି ସେମାନେ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳକୁ ଆଂଶିକ ସକରାତ୍ମକ କରନ୍ତି ଏବଂ କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ replaced ାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ହୁଏ ଦୁଇଥର ଆଉ ଏକ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ୟୁନିଟ୍ ଯୋଗ କରେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଯାହା ଠିକ୍ କରନ୍ତି ଏବଂ ଶେଷ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଏକ ଜଳ ଅଣୁକୁ ଅପସାରଣ କରିବା | ଆପଣଙ୍କୁ ଅର୍ଥୋ ଫର୍ମାଇଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ଅମ୍ଳୀୟ ୱାର୍କଅପ୍ ଅଧୀନରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଅନୁରୂପ ଅର୍ଥୋ ଫର୍ମିଲେଟେଡ୍ ଫେନୋଲ୍ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ରିମର୍ଟମ ପାଇଁ ସବୁଠାରୁ ଯଥାର୍ଥ ପ୍ରଣାଳୀ | ଏର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅର୍ଥୋ ଫର୍ମାଇଲେସନ୍ ଫଳାଫଳ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଯେହେତୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ସକ୍ରିୟ ହୋଇଛି ଏବଂ ପାରା ପୋଜିସନ୍ ମଧ୍ୟ ସକ୍ରିୟ ହୋଇଛି ଉଭୟ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ସାଇଟ୍

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମକୁ ପାରା ଫର୍ମାଇଟେଡ୍ ଉତ୍ପାଦ ମଧ୍ୟ ଦେଇଥାଏ କିନ୍ତୁ ଏକ ଛୋଟ ଆଇସୋମର୍ ଭାବରେ ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା | ଅସ୍ unusual ାଭାବିକ ମାମଲା ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନୋଲ୍ ସହିତ କରାଯାଉଥିଲା ଯାହା କ୍ରେସୋଲ୍ ଯାହା ଘଟୁଥିଲା

ତେଣୁ ତୁମର ପାରାକ୍ରିସୋଲର ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବେନ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର , ଓରୋ ସାଇଟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣ ଉପାୟରେ ଘଟିଥାଏ | ଆମେ କିଛି ମିନିଟ୍ ପୂର୍ବରୁ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ତୁମେ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରାପ୍ତ କର ଏବଂ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଦେଖୁ ଯେ ଅନ୍ୟ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସମ୍ଭବ ଯେଉଁଥିରେ ccl2 ପାରା ସ୍ଥିତିକୁ ଆକ୍ରମଣ କରେ

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରାପ୍ତ କର

ତେଣୁ ତୁମେ ସେଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଦୁଇଟି ପାଇବ | ଏଠାରୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଅର୍ଥୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ସମାନ ଭାବରେ କାମ କରିବ ଯେପରି ଆମେ ଉପରେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଅନୁରୋଧ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହା ପ୍ରୋଟନ୍ ଉଠାଇବାକୁ ଯାଉଛି | ଆପଣଙ୍କୁ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଦେବା ପାଇଁ ଆରୋମାଟାଇଜେସନ୍ ଏବଂ ଏହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ କ୍ଷାରୀୟ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଏବଂ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ୱାର୍କଅପ୍ ଅଧୀନରେ ରହିଥାଏ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି ହେବାବେଳେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ମୋର ଉତ୍ପାଦ ପାଇଁ ଅର୍ଥୋ ପ୍ରଦାନ କରିଥାଏ | ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ କାର୍ଯ୍ୟ କର ଯେତେବେଳେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ସୃଷ୍ଟି ହେବାକୁ ଯାଉଛି ତାହା ହେଉଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦକ୍ଷେପ ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏଠାରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯାହାକି ଏହାର ସୁଗନ୍ଧ ପାଇଁ ହଜିଯିବାକୁ ପଡିବ କିନ୍ତୁ କ no ଣସି ପ୍ରୋଟନ୍ ନାହିଁ | ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ଉପସ୍ଥିତ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏଠାରେ ଅଟକିଯାଏ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇଥାଅ

ତେଣୁ କ hyd ଣସି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନାହିଁ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସାଧାରଣ ପଥରେ ଆଗକୁ ବ and ିବା ପାଇଁ ଉପଲବ୍ଧ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ଏଠାରେ ଅଟକିଯାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ପାର୍ଶ୍ୱ ଦ୍ରବ୍ୟ ଭାବରେ ସୁଗନ୍ଧିତ କରେ ନାହିଁ | ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ କ’ଣ ଘଟେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ccl4 ସହିତ ଠିକ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରୁ ଆମେ କହିଲୁ ଯେ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ ପାଇଛୁ ଏବଂ ଫର୍ମିଲେଟେଡ୍ ଯ ound ଗିକ ଠିକ୍ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଖୁସି କଣ | ccl4 ସହିତ ening ପୁଣି ଫେନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କରୁଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ସାଇଟ୍ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ସ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଯାହା ମାଇନସ୍ i ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କାର୍ବନ ଉପରେ ଏହି ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କେନ୍ଦ୍ର ଅଟେ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଅର୍ଥୋ ସାଇଟ୍ ଦ୍ୱାରା ଆକ୍ରମଣ କରାଯାଇଥାଏ | ତୁମକୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀତା ଦେବା ପାଇଁ ଯାହା ଶୀଘ୍ର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନକୁ ହରାଇଥାଏ ଏବଂ ଏହାର ସୃଷ୍ଟିରେ ଫଳାଫଳ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ପୁନର୍ବାର ସୁଗନ୍ଧିତ ହୁଏ ଯେପରି ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବିନର ଯୋଗ ସହିତ ଏହା ସୁଗନ୍ଧିତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ତୁମକୁ ଏହି ଯ ound ଗିକ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ତୁମକୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦେବା ପାଇଁ କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦେଇଥାଏ | ଯାହା ଶୀଘ୍ର ଜଳର ଏକ ଅଣୁକୁ ହରାଇବ ଏହା ଦ୍ acid ାରା ଅମ୍ଳୀୟ ୱାର୍କଅପ୍ ହୁଏ ଏବଂ ଲୁଣ ଫେନୋଲରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ କିମ୍ବା ଏହି କାର୍ବକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ସ୍ଥାପନା ସହିତ ଠିକ୍ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆମର କାର୍ବନ ଥାଏ | ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆମେ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଶେଷ ହୁଏ ଏବଂ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଗୋଷ୍ଠୀ ନୁହେଁ ଏବଂ ଏହି ଏସିଡ୍ ପୁନର୍ବାର ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ବିଷୟ କରିପାରିବା | ଏଷ୍ଟେରିଫିକେସନ୍ ସେଟ୍ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ ଆଲକୋହଲ୍ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ଅବସ୍ଥା ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ତେବେ ଆମେ ଯାହା ପାଇଥାଉ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏଷ୍ଟେରିଫିକେସନ୍ କରନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହି ଅଣୁକୁ ମିଥିଲ୍ ସାଲିସିଲେଟ୍ କିମ୍ବା ଶୀତଳ ସବୁଜ ତେଲ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକର medic ଷଧୀୟ ଗୁଣ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ମାଂସପେଶୀ ଯନ୍ତ୍ରଣା ପାଇଁ ଆରାମଦାୟକ ଭାବରେ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଉପାୟ ଯେଉଁଥିରେ ଆମେ ଏହି ସାଲିସିଲିକ୍ ଏସିଡକୁ ମିଥାଇଲ୍ ସାଲିସିଲାଟ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ରେ ଡେରିଭାଇଜ୍ କରିପାରିବା ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକର ଆସେଟାଇଲେସନ୍ ଫେନୋଲିକ୍ ଓହର କାର୍ଯ୍ୟ କରିବା ସେତେବେଳେ ଆମେ ଏହାର ଆସେଟିଲେସନ୍ ମଧ୍ୟ ଏସିଟିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ କରିପାରିବା | ଏହା ହେଉଛି ତୁମକୁ ଏହି ଆସେଟିଲ୍ ସାଲିସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆସେଟିଲେଟେଡ୍ ଯାହା ଆସ୍ପିରିନ୍ ନାମରେ ଜଣାଶୁଣା ଯନ୍ତ୍ରଣାରୁ କିଛି ନୁହେଁ

ତେଣୁ ସାଲିସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏହି ଦୁଇଟି medic ଷଧୀୟ ସକ୍ରିୟ ଯ ounds ଗିକ ପାଇଁ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଗ୍ରଦୂତ ଅଟେ ଏବଂ ରିମା ଭୂତ ମୂଳ ଦ୍ୱାରା ସିନ୍ଥାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁ ରିଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରି ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆଗକୁ ବ which ଼ିବା ଯାହା ପୁନର୍ବାର ଏକ ଫିନୋଲ୍ ଏବଂ ଟି ଉପରେ କାର୍ବକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ | ତାଙ୍କର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୋଇଲା ଭିତ୍ତିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ହେଉଛି କିଛି ନାମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି ଆମେ କୋଇଲା ଭିତ୍ତିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ବା କୋଇଲା ସ୍କିମିଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ କାରବାର କରୁଛୁ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଡିତ ହେଉଛି ଆପଣ ଫେନୋଲ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଫେନୋଲ୍କୁ ଗରମ କରନ୍ତି | ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଆକାରରେ

ତେଣୁ ଆପଣ ଫେନୋଲ୍କୁ କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଠିକ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏବଂ ଚାପରେ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି | ଯାହା ତୁମେ ପାଇଛ ତାହା ହେଉଛି ରିମେର୍ଟେମୋ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ୱାରା ତୁମେ ଯାହା ପାଇଛ ତାହା ହେଉଛି ସାଲିସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା ତୁମେ ଏହି ଉତ୍ପାଦକୁ କୋଇଲା ବେସ୍ ସ୍କିମିଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ମଧ୍ୟ ପାଇବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହାକୁ 120 ରୁ 140 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ କର, ତୁମେ ଏହି ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମର୍ ପାଇବ ଏବଂ ଯଦି ସମାନ ଜିନିଷ | 140 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡରୁ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଚାଲିଥାଏ ଠିକ ଅଛି ତୁମେ ପାରା ଆଇସୋମର୍ ପାଇବ ତୁମେ ପାରା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁ ତୁମର ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇବ

ତେଣୁ ତୁମେ ଯାହା କହିପାରିବ | t ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୁମର ସୋଡିୟମ୍ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଗରମ ହେବା ଜଡିତ ଯାହାକି କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଫେନୋଲ୍ ବିଦ୍ୟମାନ ରହିବ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ co2 120 ରୁ 140 ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା 140 ଡିଗ୍ରୀରୁ ଅଧିକ ଚିକିତ୍ସା କରିବ ଯାହା ତୁମେ ପାଇବ ପାରା ଆଇସୋମର୍ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମେ ପାଇବ | ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମର୍ ଏବଂ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସକ୍ରିୟ ଅର୍ଥୋ ସାଇଟ୍ କାରଣ ଏହା ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଆକାରରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ସାଇଟ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ | ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୁମର ଏକ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ମୁଖ୍ୟତ the ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ତୁମେ କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଥିବା ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀକୁ ଦେଖ, ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଜାଣିଛ ଯେ ଫେନୋଲ୍ ବିଦ୍ୟମାନ ରହିବ | ଏକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନର ରୂପ ଏବଂ ତୁମର କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଯାହା ଆଶା କରାଯାଏ ଯେ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନରେ ଜଡିତ ହେବ | ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ସହିତ ଆୟନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା ତୁମର ଏନୋଲ୍ ଫର୍ମରେ କେଟୋ ଫର୍ମ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ଶୀଘ୍ର ଟାଉଟୋମେରାଇଜେସନ୍ ଆଡକୁ ଗତି କରିବ ଏବଂ ମୁଁ ସିଧା ସଳଖ ଏଠାରେ ଲେଖୁଛି ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ଏହି ଅଣୁଟି ଠିକ୍

ତେଣୁ ଏହା ଏହାର ଆକାରରେ | ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ଏବଂ ତାପରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏକ ଏସିଡ୍ ୱାର୍କଅପ୍ କର, ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ସାଲିସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଫେନୋଲ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି କୋରୋ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ପୁଣିଥରେ ଆର୍ଥୋ କାର୍ବକ୍ସି ଫେନୋଲ୍ କିମ୍ବା ସାଲିସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଫେନୋଲଗୁଡିକ ଯେପରି ଆମେ ଜାଣୁ ସକ୍ରିୟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଏବଂ ସେମାନେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ପ୍ରବୃତ୍ତ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବହନ କରୁଥିବା ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ପ୍ରଜାତିଗୁଡ଼ିକୁ ଅକ୍ସିଡେଟିଭ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଅତ୍ୟଧିକ ସଂକ୍ରମିତ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ଉଚ୍ଚ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ରହିଥାଏ ଏବଂ ଏହି କାରଣରୁ ସେମାନେ ସହଜରେ | ବାୟୁରେ ମଧ୍ୟ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ହୁଅନ୍ତି ସେମାନେ ଦୀର୍ଘ ସମୟ ଧରି

ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯିବେ ଏବଂ ସେମାନେ ଗୋଲାପୀ ରଙ୍ଗର ବିକାଶ କରନ୍ତି ଠିକ୍ ସେମାନେ ଗୋଲାପୀ ରଙ୍ଗ ଦିଅନ୍ତି ଯଦିଓ ଆପଣ ଏହାକୁ ବାୟୁରେ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏରିଆଲ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହେବ | ଫେନୋଲଗୁଡିକ ସହିତ ଘଟୁଛି ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ କ୍ରୋମୋଫୋର ଅକ୍ସିଡେସନରେ ସଂକ୍ରମିତ ଅଟେ
ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ହାଲୁକା ଫେନୋଲଗୁଡିକର ଉପସ୍ଥିତିରେ ସ ନମ୍ବରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଲେ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ପ୍ରକାରର ଅଣୁ ଯାହାକୁ ପାରା ବେନୋଜୋକନ୍ନ୍ ଏବଂ ପାରା ବେନୋଜୋକିନୋନ୍ କୁହାଯାଏ | ଅଧିକ ଫେନୋଲ୍ ଯାହା ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି ଏହା ଏହି ପ୍ରକାରର ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ଯ ound ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ପ୍ରକୃତରେ ଦୀର୍ଘ ସମୟ ଧରି ଫେନୋଲକୁ ଗୋଲାପୀ ରଙ୍ଗ ଦେବା ପାଇଁ ଦାୟୀ ଏବଂ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଫେନୋକ୍ୟୁନ୍ନ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଅଣୁ ଯାହା ଗୋଲାପୀ ଏବଂ ଗୋଲାପୀ ରଙ୍ଗ | ଯାହା ଫେନୋଲରେ ବିକଶିତ ହୁଏ କାରଣ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଫେନୋଲଗୁଡିକ ଅନ୍ୟ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଦ୍ ox ାରା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ନିୟମିତ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଆଧାରିତ ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଥିଲୁ, ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କର | ରୂପା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଏହା ସଂପୃକ୍ତ ଅର୍ଥୋସୋମର୍ ଅର୍ଥୋ ବେନୋଜୋକିନୋନ୍ ସହିତ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୁଏ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ମଧ୍ୟ ଥାଏ | ଡିକ୍ରୋମେଟଗୁଡିକ ଉପରେ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍, ଯାହା ଫେନୋଲ୍ ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ମଧ୍ୟ କରିଥାଏ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ qnons ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଫର୍ଟୋ ପେରା କିମ୍ବା ମିଶ୍ରଣ ଅନ୍ୟ ଏକ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଯାହା ଫେନୋଲ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ସଲଫେଟ୍ ପ୍ରତି ପୋଟାସିୟମ୍ ଯାହା କୋହଙ୍କ ଉପସ୍ଥିତିରେ | କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଅଣୁ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହାକୁ qnol କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହି ଫେନୋଲକୁ qnol ରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଏ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ସଲଫେଟ୍ ପ୍ରତି କ୍ଷାରୀୟ ପୋଟାସିୟମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସଲଫେଟ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତି ସଲଫେଟ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତି ସଲଫେଟ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ରେ ଜଣାଶୁଣା | ଠିକ ଅଛି ଫେନୋଲ୍ସ ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ନାମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଗ୍ୟାଟରମ୍ୟାନ୍ଙ୍କ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ରିଓମା ଟେମର୍ ଅର୍ଥୋ ଫର୍ମାଇଟେଡ୍ ଫେନୋଲ୍ ପାଇବା ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ପଦ୍ଧତି ଥିଲା ଏହା ଫର୍ମିଲେଟେଡ୍ ଫେନୋଲ୍ ପାଇବା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପଦ୍ଧତି ଏବଂ ଏହା ଗ୍ୟାଟରମ୍ୟାନ୍ଙ୍କ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ସହିତ ଆରମ୍ଭ ହେଉଛି ଏକ ଫେନୋଲ୍ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଫେନୋଲ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଏହାକୁ hcl ଏବଂ hcn ର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି | d ଏହି ପରିସ୍ଥିତିରେ ଅବସ୍ଥା ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ରିମା ଟେମରରେ କହିଲି ଭଲ କଥା ହେଉଛି ଯେ ଆପଣଙ୍କୁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ସ୍ଥିତିର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ alcl3 ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଆମିନ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଶେଷରେ ଜଳୀୟ କାର୍ଯ୍ୟରେ | ଆପଣଙ୍କୁ ପାଣି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ଦେବ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ସେଲିସାଲଡିହାଇଡ୍ ଅର୍ଥୋ ଫର୍ମିଲେଟେଡ୍ ଫେନୋଲ୍ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ hcl ଏବଂ hcn ର ଭୂମିକାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସେମାନେ ଫର୍ମିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ପ୍ରଦାନକାରୀ ଅଟନ୍ତି
ତେଣୁ hcl ଏବଂ hcn ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଆମିନ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଏକ କ୍ଲୋରାମାଇନ୍ ଏବଂ ଫେନୋଲ୍ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଫେନୋଲ୍ ଫେନୋଲ୍ ଆକାରରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି, ଏହି ଫେନୋଲ୍ ଆମିନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କ୍ଲୋରାମାଇନ୍ ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ଏକ ଫେନୋଲରେ ସକ୍ରିୟ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହା ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏହି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକୁ ଅତିକ୍ରମ କରେ | ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ଅର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିରେ ସଂଲଗ୍ନ କର ଏବଂ ଏହା ତୁରନ୍ତ ତୁମକୁ ଅର୍ଥୋ ଇମିଆନ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନୋଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ସୁଗନ୍ଧିତ କରେ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ତୁମକୁ ଦିଏ | ଫର୍ମିଲ୍ ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ ଫେନୋଲ୍ ଅନୁରୂପ
ତେଣୁ ଅର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିରେ ଫର୍ମିଲେଟେଡ୍ ଫେନୋଲ୍କୁ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ଗ୍ୟାଟରମ୍ୟାନ୍ଙ୍କ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ | ଠିକ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଫେନୋଲ୍ସର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଡିଜୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ସହିତ ମିଳନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଏକ ମଜାଦାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ଆପଣ ଏକ ଘନ ରଙ୍ଗର ଦେଖିବା ଶେଷ କରନ୍ତି | ଉତ୍ପାଦ ଯାହା ଏକ ରଙ୍ଗ ପରି ଏବଂ ଆମେ କହୁଥିବା ରଙ୍ଗ ହେଉଛି ଆଜୋଡିଆନ୍
ତେଣୁ ଆରିଲା ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନେ ଡିଜୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି
ତେଣୁ ବାଲୁକା କଳା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆରିଲାମାଇନ୍ସର ଡିଜୋନିୟମ୍ ଲୁଣ
ତେଣୁ ଆପଣ ଆରିଲ୍ ଡିଜୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଇବେ ଏବଂ ଏହାର ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଧୀନରେ ଅଛି | କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥା
ତେଣୁ ଫେନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆକାରରେ ଆପଣଙ୍କର ଫେନୋଲ୍ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଡିଜୋନିୟମ୍ ଲୁଣକୁ ଫେନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ, ଯାହା ଘଟେ, କ୍ଷତିକାରକ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହି ପ୍ରକାରର ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୁଏ , ଡିଜୋନିୟମରୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଲେ n ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ n
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଏବଂ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ପୁନର୍ବାର ପାଇବ ଯେପରି ଆଶା କରାଯାଏ ଯେପରି ସୁଗନ୍ଧିତ ହେବାକୁ ଚାହିଁବ | ଏଠାରେ ସଂପୃକ୍ତ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଦିଅ ଯାହାକି ଅମ୍ଳୀୟ ୱାର୍କଅପ୍ ଉପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ରଙ୍ଗୀନ ଯ ound ଗିକ ଦେବ ଯାହାକୁ ଆମେ ଆଜୁର୍ ଡାଏ ବୋଲି କହିଥାଉ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ରଙ୍ଗୀନ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ପେରା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଆଜୋ ବେନଜେନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ଆଜୋ ରଙ୍ଗଗୁଡିକ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ରଙ୍ଗୀନ ଯ ounds ଗିକ ଅଟେ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରକୃତରେ | ଦେଖିବା ପାଇଁ ଏକ ପ୍ରକାର ଉପାୟ ଯେ ଆମିନ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ରାଇଲାମାଇନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଡାଏଜେଟାଇଜେସନ୍ ପରେ ଡିଜୋନିୟମ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏହା ଫେନୋଲ୍ ସହିତ ଯୋଡି ହୁଏ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଫେନୋଲ୍ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ରଙ୍ଗ ଠିକ୍ କରେ ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଫେନୋଲର ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଥାଲିନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ ଥାଲିନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ଘନୀଭୂତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏକ ଘନୀଭୂତ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଛୋଟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ମୁକ୍ତ ହେବା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୁଅନ୍ତି
ତେଣୁ ନାମଟି ଥାଲାଇନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଡିତ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଗୁଡିକ କ’ଣ ଏବଂ ଏହା ଫେନୋଲ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ | ଏକ ଫେନୋଲ୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ଦୁଇଟି ମଲ୍ ନେଇଥାଉ ଏବଂ ଆମେ ଏହାକୁ ଫଥାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଫଥାଲିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁ ଏବଂ ଫଥାଲିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଏହି ଦୁଇଟି ଆରକୁ ଗୋଟିଏ ମୋଲ୍ ନିଆଯାଏ | e ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଏକାଗ୍ର ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଏବଂ ସେମାନେ ଘନୀଭୂତ ହୁଅନ୍ତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନେ ଏକ ଅଣୁର କ୍ଷତି ସହୁଛନ୍ତି ଯାହାକି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଜଳ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଉତ୍ପାଦକୁ ଫେନୋଫଥାଲିନ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏକ ରଙ୍ଗହୀନ ଯ ound ଗିକ କିନ୍ତୁ ଏହା ଅଟେ | ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏସିଡ୍ ବେସ୍ ସୂଚକ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଏସିଡ୍ ବେସ୍ ସୂଚକ ଏହା ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ରଙ୍ଗହୀନ ଏବଂ କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଗୋଲାପୀ ରଙ୍ଗରେ ପରିଣତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କରିବା ସେତେବେଳେ ଆମେ ଏସିଡ୍ ବେସ୍ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍କୁ ସୂଚକ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଫେନୋଲର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ |
ତେଣୁ ଆମର ଦୁଇଟି ଫେନୋଲ୍ ଅଛି ଏବଂ ସେମାନେ ଫଥାଲିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ର ଗୋଟିଏ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ଫଥାଲିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ହୋଇଥାଏ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମୁଖ୍ୟତ water ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର କ୍ଷୟ ସହିତ ଘନୀଭୂତ ହୋଇଥାଏ | ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲକୁ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପାରା
ତେଣୁ ଏହା ଘନୀଭୂତ ହେବା ସମୟରେ ହଜିଯାଏ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦ ଯାହା ତୁମେ ପାଇବ | ଏହି ଅଣୁକୁ ଫେନୋଫଥାଲିନ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହା ଏହାକୁ ଏକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଆକାରରେ ରୂପାନ୍ତର କରେ ଏବଂ ଏହା ଖୋଲିଲା ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଗୋଲାପୀ ରଙ୍ଗ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଫେନୋଲ୍ ଠାରୁ ଫେନୋଲଫଥାଲିନ୍ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରିବାର ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଫେନୋଲ୍ ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଲିବରମ୍ୟାନ୍ଙ୍କ ନାଇଟ୍ରୋସୋ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଫେନୋଲ୍ ପରୀକ୍ଷା କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏହା ଫେନୋଲ୍ ପାଇଁ ଏକ ପରୀକ୍ଷଣ କାରଣ ଏହା ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଭିଜୁଆଲ୍ ପରିବର୍ତ୍ତନ ମାଧ୍ୟମରେ ନଜର ରଖାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ବିଭିନ୍ନ ରଙ୍ଗ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଆଗକୁ ବ so ିଥାଏ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଯାହା ଘଟେ ଆପଣ ତାହା ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି | ଫେନୋଲ୍ ଯଦି ଅଣୁଟି ଏକ ଫେନୋଲ୍ ଅଟେ ଯଦି ହାତରେ ଥିବା ଯ ound ଗିକ ଏକ ଫେନୋଲ୍ ଅଟେ ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ନାନୋ 2 ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଫେନୋଲ୍‌କୁ ସୋଡିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଏବଂ ଏକାଗ୍ର ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଆପଣ ଏକ କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ବାଦାମୀ ଲାଲ ରଙ୍ଗର ଏକ କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ବାଦାମୀ ଲାଲ ରଙ୍ଗର ବିକାଶ ଦେଖନ୍ତି | ଶୀଘ୍ର ଏକ ନୀଳ ସବୁଜ ରଙ୍ଗରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ସମାଧାନକୁ ପାଣିରେ ମିଶାଇଦିଅ, ତେବେ ପାଣିରେ ମିଶାଇ ନୀଳ ସବୁଜ ସ୍ଥାୟୀ ଲାଲ ରଙ୍ଗରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ | ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଲାଲ ରଙ୍ଗର ସମାଧାନରେ ଯଦି ଆପଣ ବେସ୍ ନାଓ ଯୋଗ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ମୂଳ ନୀଳ ସବୁଜ ରଙ୍ଗକୁ ପୁନ ores ସ୍ଥାପିତ କରେ
ତେଣୁ ଏହି ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ରଙ୍ଗ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏହି କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ରଙ୍ଗରୁ ନୀଳ ସବୁଜ ରଙ୍ଗକୁ ଏକ ଲାଲ ରଙ୍ଗକୁ ଏବଂ ଏକ ନୀଳ ସବୁଜକୁ ବଦଳାଇଥାଏ | ରଙ୍ଗ ଯେପରି ତୁମେ ଏହାକୁ ହଳଦିଆ କରିଦିଅ କିମ୍ବା ତୁମେ ଏହାକୁ କ୍ଷାର ସହିତ ବ୍ୟବହାର କର, ତେବେ କ’ଣ ଘଟୁଛି ଭିନ୍ନ ରଙ୍ଗ କ’ଣ ଏବଂ କେଉଁ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଜଡିତ ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖ ଏବଂ ତୁମେ ଏହା ଦେଇ ଯାଉଛ , ତୁମେ ଫେନୋଲକୁ nano2h2so4 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର | ମୂଳତ the ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଏହା କରିଛୁ ଯେ ଏହା ନାଇଟ୍ରୋ ଷ୍ଟେସନକୁ ଫେନୋଲର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକୁ ଆପଣ ପାରା ନାଇଟ୍ରୋସୋ ଫେନୋଲ୍ ପାଇ ପାରା ନାଇଟ୍ରୋସୋଫେନୋଲ୍ ଏହାର ଆଇସୋମର ଆକାରରେ ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଯାହା ଏକ ଅକ୍ସିମ୍ ଏକ ମୋନୋକ୍ସାଇମ୍ ଅଟେ | ପାରା ବେନଜୋକ୍ୱିନୋନ୍ର ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ଯେ ଥରେ ଫେନୋଲ୍ ନାଇଟ୍ରୋସୋରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଯାହା ଏହି ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆକାରରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଫେନୋଲର ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଣୁକୁ ଦେଖେ ଏହା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ | ସେ ବ୍ରାଉନ୍ ଲାଲ୍ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ବାଦାମୀ ଲାଲ୍ ରଙ୍ଗ ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଏହା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକାଗ୍ର h2so4 ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅଛି
ତେଣୁ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏହି ବ୍ରାଉନ୍ ଲାଲ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଏହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ରଙ୍ଗରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ଯାହା ନୀଳ ସବୁଜ ରଙ୍ଗ ଅଟେ | ଘଟେ ଯେ ଏହା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ଏହି ପ୍ରକାରର ଏକ ଅଣୁ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ଏହାର ନୀଳ ସବୁଜ ରଙ୍ଗ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ନୀଳ ସବୁଜ ରଙ୍ଗ ଏବଂ ସେମାନେ ବିକଶିତ ହେଉଥିବା ବାଦାମୀ ଲାଲ ରଙ୍ଗ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ | ତୁମେ ଏହାର ସମାଧାନକୁ ହାଲୁକା କର ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଅଣୁ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହା ନୀଳ ରଙ୍ଗର ଏବଂ ଏହାର ଏଣ୍ଡୋଫେନୋଲ୍ ମଧ୍ୟ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଫର୍ମରେ ଅବସ୍ଥିତ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନକୁ ଲାଲରୁ ନୀଳ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାଇପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଚିହ୍ନ ଅଟେ ଯେ ଅଣୁଟି ଏକ ଫେନ ଅଟେ | ଓଲ
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଫେନୋଲଗୁଡିକର ଚିହ୍ନଟ ପାଇଁ ଏକ ରଙ୍ଗ ପରୀକ୍ଷା ଯାହା ଲ୍ୟାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ଫେନୋଲର ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ରେସିନ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସରେ ଫେନୋଲର ବ୍ୟବହାର
ତେଣୁ ଆମର ଲୋକପ୍ରିୟ ଫେନୋଲ୍ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ରେସିନ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଅଛି ଯାହା ସାଧାରଣତ bak ବେକେଲାଇଟ୍ ନାମରେ ଜଣାଶୁଣା |
ତେଣୁ ଫେନୋଲ୍ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ରେଜିନ୍ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଏହା ପୁଣି ଏକ ନାମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି ବକେଲାଇଟ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ନେତାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏଠାରେ ଜଡିତ କଞ୍ଚାମାଲ ଆପଣ ପୁନର୍ବାର ଫେନୋଲ୍ ନିଅନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏହିଗୁଡିକ ରେଜିନର ଦୁଇଟି ଉପାଦାନ | ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଉଭୟ ଅତ୍ୟଧିକ ମାତ୍ରାରେ ଆପଣ ଦୁଇଟିରୁ ଅଧିକ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ କ୍ଷାରୀୟ କିମ୍ବା ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଠିକ ଅଛି ସେମାନେ ଆପଣଙ୍କୁ ବଡ଼ ଆଲୋକ ପ୍ରଦାନ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ସର୍ବପ୍ରଥମେ ବେକେଲାଇଟ୍ ଗଠନ କରିବା ପୂର୍ବରୁ ସେମାନେ କିଛି ଯ ounds ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯାହାକି ମିଥାଇଲୋଲ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣ ମୋନୋମେଥାଇଲଲ୍ ଫେନୋଲ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି | ଏହାର ଏକ ମଲ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ତାପରେ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡର ଅନ୍ୟ ଏକ ମୋଲ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତୁମେ ଡାଇମେଥାଇଲଲ ଫେନୋଲ ଏବଂ ଥ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ମିଶ୍ରଣ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପର ସମ୍ମୁଖୀନ ହୁଅନ୍ତି, ସେତେବେଳେ ସେମାନେ ବେକେଲାଇଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି
ତେଣୁ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହୁଏ ଯେ ଆପଣ ଫେନୋଲ୍ ସହିତ ଏହାକୁ ଆଲକାଲାଇନ୍ କିମ୍ବା ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି | ଆମେ ବାଛିଥିବା ସର୍ତ୍ତଗୁଡିକ ଆମେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ରେସିନ୍ ପାଇଥାଉ ଠିକ୍ ଯଦି ଆପଣ କ୍ଷାରୀୟ କିମ୍ବା ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥା ଚୟନ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ରେସିନ୍ ପାଇଥା’ନ୍ତି କିନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉଭୟ ସର୍ତ୍ତରେ ସମ୍ଭବ ଯେ ଆପଣ ମିଥାଇଲୋଲ୍ ମୋନୋମେଥାଇଲଏଡ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ch two oh ଅର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିକୁ ଦଖଲ କରିପାରିବ କିମ୍ବା ଏହା କରିପାରିବ | ପାରା ସ୍ଥିତିକୁ ଦଖଲ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ମୋନୋମେଥାଇଲ୍ ତେଲ ଡେରିଭେଟିଭ୍ସର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ର ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଡାଇମେଥାଇଲଲ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ସ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଉଭୟ ଅର୍ଥୋ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ 2 6 ପାଇପାରିବେ | ଡାଇମେଥାଇଲଲ୍ କିମ୍ବା ଏହା ଅର୍ଥୋ ପାରା ହୋଇପାରେ ତୁମେ ଏକ 2 4 ଡାଇମେଥାଇଲଲ୍ ପାଇବ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏକ 2 6 କିମ୍ବା 2 4 ଡାଇମେଥାଇଲଲ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ପାଇବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଗରମ ହେବ | ତୁମେ ବେକେଲିଟ୍ ପାଇବ ଯାହା ଏକ ପଲିମେର୍ ବା ରେଜନ୍ ଅଟେ ଯାହା ମୋନୋମର ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର କ୍ରସ୍ ଲିଙ୍କ୍ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରେ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଷ୍ଟୋଇକିଓମେଟ୍ରି ଯେଉଁଥିରେ ସେମାନେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଅନ୍ତି
ତେଣୁ ତୁମେ ଏକ ଜଟିଳ ନେଟୱାର୍କ ପାଇବ ଯେପରି ବେକେଲାଇଟ୍ର ଗଠନ ପୁନର୍ବାର ନିର୍ଭର କରେ | ଏହା କହିଛି ଯେ ଏହା ମୋନୋମର ମୋନୋ ଏବଂ ରଙ୍ଗର ଅନୁପାତ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦକ୍ଷେପ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ଏହି ମୋନୋମର ସୃଷ୍ଟି ପାଇଁ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ବେସ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଥିବା ଅବସ୍ଥା ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ଏହିପରି ହେବ | ଏକ କ୍ରସ୍ ଲିଙ୍କ୍ ହୋଇଥିବା ପଲିମର ଠିକ୍
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ବିସ୍ତୃତ କ୍ରସ୍ ଲିଙ୍କିଙ୍ଗ୍ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ମୋନୋମରର ପ୍ରକୃତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ କ୍ରସ୍ ଲିଙ୍କ୍ ହୋଇଥିବା ରେସିନ୍ ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ଫେନୋଲ୍ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ରେସିନ୍ ତିଆରି କରିବାରେ ଫେନୋଲର ବ୍ୟବହାର ବିଷୟରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ | ବାସ୍ତବରେ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏକ ପୁନ ang ସଜ୍ଜନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଫ୍ରା ର ପୁନର୍ଗଠନ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଫ୍ରା ର ପୁନର୍ଗଠନ ହେଉଛି ଫେନୋଲଗୁଡିକର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ସ୍କୁ ଗ୍ରୁପ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ | s ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ସ୍ଥିତିକୁ ଆମେ କଣ କହୁଛୁ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଫେନୋଲର ଦ୍ୱାରାନ୍ୱିତତା ବିଷୟରେ କଥା ହେବାବେଳେ ଯଦି ଆପଣ ମନେ ପକାନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଫେନୋଲ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଠିକ୍ ଏହି ଫେନୋଲ୍ ଏକ ବିଡେଣ୍ଟ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ ଆଚରଣ କରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଅଧୀନ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏକ ନିଉକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଟେ | ଏକ ଫ୍ରାଇଡେଲ୍ କ୍ରାଫ୍ଟ୍ ଦ୍ୱରଣରେ ଦୁଇଟି ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ଯାହା ଏହା ଏସି ଏସିଲେସନ୍ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ଏହା ଦ୍ୱାରାନ୍ୱିତ ହୋଇପାରେ | ଏକ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ଆପଣ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବହନ କରନ୍ତି, ଆପଣ ଦୋହରିବା ଉତ୍ପାଦ ପାଇଥା’ନ୍ତି ଯାହା କି ଗତିଶୀଳ ଭାବରେ ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ଦ୍ରବ୍ୟ ଅଟେ ଯାହା ମୂଳତ what କ’ଣ ଘଟୁଛି ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ଦୋହରିବା କାର୍ଯ୍ୟ କରନ୍ତି ଏବଂ ଫେନୋଲ୍‌କୁ ଏହି ଏଷ୍ଟରରେ ରୂପାନ୍ତର କରନ୍ତି | ଫେନୋଲିକ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ଓକେ ଏହା ହେଉଛି ଫେନିଲ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଏହାକୁ alcl3 ok ଙ୍କ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଫେନୋଲିକ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ | alcl3 କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଭାବରେ ଏହି ଏଷ୍ଟର୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ ପୁନ arr ସଜ୍ଜନ କରିପାରିବ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ସୁଗନ୍ଧିତ କେଟୋନ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ପାରା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଏସିଟୋଫେନୋନ୍ ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ alcl3 ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅନୁକରଣ କରିବେ ସେତେବେଳେ ଏହା ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ଏହି ସ୍କୁ ଗ୍ରୁପ୍ ର ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ସହିତ ଜଡିତ | ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା 25 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡରେ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ସୁଗନ୍ଧିତ କେଟୋନ୍ ପାଇଥାଅ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ପାରା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଏସିଟୋଫେନୋନ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇକେଟୋନକୁ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ନିଅ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ 160 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡରେ alcl3 କାଟାଲାଇଟିସ୍ ଚିକିତ୍ସା ଅଧୀନରେ ରଖିବ | ଯଦି ଉତ୍ପାଦଟି ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମରରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ତେବେ ଆପଣ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମର୍ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ଏକ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଯାହା ଦେଖୁଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଫ୍ରାଇସ୍ ପୁନର୍ଗଠନ ଆମକୁ ଅର୍ଥୋ କିମ୍ବା ପାରା ଆଇସୋମର୍ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଚୟନକର୍ତ୍ତା ଦେଇପାରେ
ତେଣୁ ପାରା ଆଇସୋମର୍ | ନିମ୍ନ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏକ ଗତିଜ ଉତ୍ପାଦ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଯଦି ସମାନ ଉତ୍ତାପ ହୁଏ ତେବେ ଏହା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ସ୍ଥିର ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମର୍ ରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଫେନିଲ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଏବଂ ଏହାକୁ 160 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ସିଧାସଳଖ alcl3 ଚିକିତ୍ସା ଅଧୀନରେ ରଖିବା ତେବେ ଏହା ଆମକୁ ସେହି ଅବସ୍ଥାରେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମର୍ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଉଭୟଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଯେକ temperature ଣସି ତାପମାତ୍ରାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏକ ସହିତ ଶେଷ ହୋଇପାରିବେ | ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ଦ୍ରବ୍ୟର ମିଶ୍ରଣ ଏବଂ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ମିଶ୍ରଣ ଯଦି ଆପଣ ପାଇବେ ତେବେ ସେଗୁଡିକ ବାଷ୍ପ ଡିଷ୍ଟିଲେସନ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ଅଲଗା ହେବା ଆବଶ୍ୟକ,
ତେଣୁ ବାଷ୍ପ ଡିଷ୍ଟିଲେସନ୍ କାରଣ ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମର୍ ଅସ୍ଥିର ହେବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯଦି ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମର କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି | ଗଠନକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ଇଣ୍ଟ୍ରାମୋଲେକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡିଂ ହେବ ଯାହା ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମରକୁ ସ୍ଥିର କରିଥାଏ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହା ଇଣ୍ଟରମୋଲୋକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ଅତିକ୍ରମ କରିବ ନାହିଁ ଯାହା ଏହାକୁ ଏକ ଅସ୍ଥିର ତରଳ ଭାବରେ ରଖେ ଏବଂ ଏହା ବାଷ୍ପ ଡିଷ୍ଟିଲେସନ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ସଂପୃକ୍ତ ପାରା ଆଇସୋମର୍ ଠାରୁ ଅଲଗା ହୋଇପାରିବ | ବାଷ୍ପ ସହିତ ଏହାର ଅସ୍ଥିରତା ଅଛି ଯାହା ଆମକୁ ଦୁଇଟି ଆଇସୋମର୍ ଅଲଗା କରିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଯଦି ତୁମର ଏହି ଅଣୁ ଅଛି ତେବେ ଯଦି ତୁମର ଏହି ଅଣୁ ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ alcl3 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର | ପୁନର୍ବାର 25 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ନିମ୍ନ ତାପମାତ୍ରା ଗତିଜ ନିୟନ୍ତ୍ରଣରେ ଆପଣ ପାରା ଆଇସୋମର୍ ପାଇବାକୁ ଆଶା କରନ୍ତି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ 165 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ଉତ୍ପାଦକୁ କେବଳ ଅର୍ଥୋ ଆଇସୋମର୍ ପାଇପାରିବେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ତିନିଟି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି | ପାରା ଆଇସୋମର ଅର୍ଥୋରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ଏବଂ 25 ରୁ 165 ମଧ୍ୟରେ ଆମେ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକର ମିଶ୍ରଣ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ପୁନ arr ସଜ୍ଜନ ଏଥିରେ ଜଡିତ ଯେ ଏହି ସ୍କୁ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଅମ୍ଳଜାନରୁ କାର୍ବନକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଅଛି ଯାହା ବିଭିନ୍ନ ଅବସ୍ଥାରେ ଅର୍ଥୋ କିମ୍ବା ପାରା ହୋଇପାରେ | କ’ଣ ଘଟୁଛି ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ alcl ତିନୋଟିର ଭୂମିକା କ’ଣ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ତୁମର ଏଷ୍ଟର୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବ alcl3 ର ଭୂମିକା ହେଉଛି ଏହା ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀ ସହିତ ଏକ ଜଟିଳତା ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ଏହାର ଭୂମିକାକୁ ସକ୍ରିୟ କରିବା ଏହାର ଭୂମିକା ହେଉଛି ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଏଷ୍ଟରକୁ ସକ୍ରିୟ କରିବା | ଏହା ଏଷ୍ଟର୍ ସହିତ ଏକ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଠିକ୍ କରେ
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ଦେଖାଏ ତେବେ ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଟେ ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହା ଏହି ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରେ ଯାହା ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଯାଏ | ociates ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଏହା ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଧିକାର ପ୍ରଦାନ କରେ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦେବା ପାଇଁ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଏହି ସ୍କୁ ଗ୍ରୁପ୍‌କୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହା ପୁନର୍ବାର ଅନ୍ୟ ରିଜୋନାଣ୍ଟ ଫର୍ମରେ ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏହି ପ୍ରଜାତି ପାଇବେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ବାକି ରହିଲା | ସେଠାରେ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ alcl3 ଠିକ୍ ଅଛି ଏବଂ କେଉଁ ଫେନୋଲ୍ ଏହା ସକ୍ରିୟ ଫେନୋଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଆପଣଙ୍କ କାର୍ବନକୁ ଆକ୍ରମଣ କରେ
ତେଣୁ ଏହା ଏଠାରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବ
ତେଣୁ ଯଦି ମୋତେ ଏହା ଦେଖାଇବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଛନ୍ତି | ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଯାହାକି ଏହି ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ ସୁଗନ୍ଧିତ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ ଯାହାକି ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସକ୍ରିୟ olcl3 ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅଟେ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଆର୍ଥୋ ଏସିଲେଟେଡ୍ ଫେନୋଲ୍ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦର ସକ୍ରିୟକାରୀ ଭାବରେ alcl3 ସାହାଯ୍ୟରେ ଫ୍ରା ର ପୁନ ang ସଜ୍ଜନ ପାଇଁ ଏହା ପ୍ରସ୍ତାବିତ ପ୍ରଣାଳୀ |
ତେଣୁ ଏହା ସହିତ ଆମେ ଫେନୋଲ୍ ଉପରେ ଆଲୋଚନାର ସମାପ୍ତ ହେବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯାହାକୁ ଆମେ ଆବୃତ କରିଛୁ ତାହା ବ୍ୟାପକ ଅଟେ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମେ ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଂଶ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ | f ଏହି ମଡ୍ୟୁଲ୍ ଯାହା ଇଥର ଅଟେ
ତେଣୁ ସେ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆପଣଙ୍କୁ ବିଦାୟ |

Prutor@iitk