ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀରେ ସମସ୍ତଙ୍କୁ ନମସ୍କାର ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ବଦଳାଯାଉଥିଲା ଯାହା ଆଲକୋହଲ୍ର ଅମ୍ଳତା ହେତୁ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଅଧିକ ଆଲୋଚନା କରୁଥିଲୁ ଯେଉଁଠାରେ ଉଭୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଉଭୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଡିତ ଥିଲେ ଏବଂ ଆମେ ନେଇଥିବା ଏହି କ୍ରମରେ ପ୍ରଥମ | ଆଲଡିହାଇଡସ୍ କେଟୋନ୍ ଏବଂ ଏସିଡ୍ ରେ ଆଲକୋହଲ୍ ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜେବଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ଅଟେ ଏବଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ କ୍ରୋମିକ୍ ଏସିଡ୍ ପରି ବହୁ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏଗୁଡିକ ଆମକୁ ଅନୁରୂପ ଏସିଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିଲା

ତେଣୁ ଏହା ଶେଷ ଅଟେ | ସମୟ ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଜଳୀୟ କ୍ଷାରୀୟ kmno4 କିମ୍ବା କ୍ରୋମିକ୍ ସହିତ କରନ୍ତି | cid ତୁମେ ଏକ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଶେଷ ହେଉଛ କିନ୍ତୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ଅଟକି ଯିବାକୁ ଚାହୁଁଛ ତେବେ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ତୁମର ମଦ୍ୟପାନ ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ ହେଉଛି ଏବଂ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଅମ୍ଳଜାନରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଆଲଡିହାଇଡିକ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଅଟକି ଯିବାକୁ ଚାହେଁ | ମୋର ବିକଳ୍ପଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ବିକଳ୍ପ ହେଉଛି ଯେ ଏହା ସୃଷ୍ଟି ହେବା ପରେ ମୁଁ ଆଲଡିହାଇଡକୁ ଡିଷ୍ଟିଲ୍ କରେ କିମ୍ବା ମୁଁ ମୃଦୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରେ ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପ୍ରୋତ୍ସାହିତ କରେ ନାହିଁ ଯାହା ଆଲଡିହାଇଡକୁ ଏସିଡରେ ପରିଣତ କରେ ଏବଂ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ଏହିପରି ଏକ ପୁନ ag ବ୍ୟବହାର କରେ | ଆମେ ପିରିଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋକ୍ରୋମେଟ୍ ବିଷୟରେ କହିବା ଆରମ୍ଭ କଲୁ

ତେଣୁ ଆଜି ମୁଁ ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋକ୍ରୋମାଟ୍ ସହିତ ଆଲକୋହଲର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଏକ ମୃଦୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋକ୍ରୋମାଟ୍ ପାଇଁ ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର ଏହିପରି ଦିଆଯାଉଛି

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ୟାସନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରୋ ଅଛି | କ୍ରୋମେଟ୍ ଆନିଅନ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ କଥା ହେଉଛି ଏହା କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇଛି ଏଥିପାଇଁ ଆପଣ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇକ୍ସାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ hcl ରେ ବିସର୍ଜନ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଫୋଲୋ | ପିରାଇଡାଇନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ଦ୍ wed ାରା ବିବାହ କର

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ପିରାଇଡାଇନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଏବଂ ଶେଷରେ ତୁମେ ତୁମର ଯ ound ଗିକ ପାଇବ ଯାହାକି ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋ କ୍ରୋମାଟ୍ ଏହି ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋକ୍ରୋମାଟ୍ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ରେ ନିଆଯାଏ ଏବଂ ଆଲକୋହଲର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ମନେରଖ ଯେ ଆମେ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ କାରବାର କରୁଛୁ | ଆଲକୋହଲର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ଏହି କ୍ରମରେ ମୁଁ ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋକ୍ରୋମାଟ୍ ପରି ମୃଦୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଛି ଯାହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବନ୍ଦ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ରେ ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋକ୍ରୋମାଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି | ସଂପୃକ୍ତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପାଆନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଆପଣ ଇଥାନଲ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କଲେ ଆପଣ ଏସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଯିବେ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ସ୍ଥାନରେ ବନ୍ଦ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ କ୍ରୋମିୟମ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ କ୍ରୋମିୟମ୍ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆମେ ଗତଥର ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ | ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ସମାନ ଜିନିଷ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଶେଷ କରୁଥିଲୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବନ୍ଦ ହେବ ନାହିଁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଯଦି ଆପଣ ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋ କ୍ରୋମାଟ୍ ବିଷୟରେ ବିଶେଷ କଥା ମନେ ପକାନ୍ତି ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କୁ ରୋକିଥାଏ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ଅବସ୍ଥା ଜଳୀୟ ନୁହେଁ ଏବଂ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବାର କାରଣ | ଅନ୍ୟ କ୍ରୋମିୟମ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଥିଲା ଯେ, ଏହି ପରିସ୍ଥିତିରେ ଏକ ଡାଇହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଥିଲା ଯାହା ଆଲଡିହାଇଡରୁ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଥିଲା ସେଠାରେ ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଆଲଡିହାଇଡରୁ ଏକ ଡାଇହାଇଡ୍ରୋ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିଲା

ତେଣୁ ଜଳର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏହା ହିଁ ଘଟୁଥିଲା ଏବଂ ଏହା ହିଁ ଘଟୁଥିଲା | ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଯେହେତୁ ଏହା ଅଣ ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଘଟୁଛି ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟୁ ଏବଂ ଏହାକୁ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ବନ୍ଦ କରିଦେବା ଠିକ୍

ତେଣୁ ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋକ୍ରୋମାଟ୍ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅବସ୍ଥାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେବାର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ

ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଉଭୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହେଉଛି ଆଲକୋହଲର ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍

ତେଣୁ ଆମେ ଆଲକୋହଲର ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ w ହିଚ୍ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅପସାରଣ ସହିତ ଜଡିତ କରେ ଯେପରି ନାମ କହୁଛି ତୁମେ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ ବାହାର କରୁଛ

ତେଣୁ ସର୍ତ୍ତଗୁଡିକ କ’ଣ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ତୁମେ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କର ଏବଂ ତୁମେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅପସାରଣ କର, ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ଶେଷ ହେବ ଏବଂ କିପରି ଅଛି? ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ଅଟୁ

ତେଣୁ ଅତ୍ୟଧିକ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ 300 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡରେ ଏକ ତମ୍ବା ଧାତୁର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅବସ୍ଥା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଠିନ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ସମାନ ଅବସ୍ଥାରେ ସଂପୃକ୍ତ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କର, ତେବେ ଏହା ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଆଡକୁ ଯାଏ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ରିଲିଜ୍ ସହିତ କେଟୋନ୍ ପାଇବ ଯଦି ତୁମେ ଏକ ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କର, ଏହା କ any ଣସି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବହନ କରେ ନାହିଁ, ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ କ al ଣସି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଉପଲବ୍ଧ ନାହିଁ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ହେବାର କ possibility ଣସି ସମ୍ଭାବନା ନାହିଁ | ବାସ୍ତବରେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଅନୁରୂପ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଉତ୍ପାଦ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ 3 ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର କ୍ଷତି ସହିତ ଏକ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପାଇପାରିବେ | ଉଭୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଅଂଶ ସହିତ ଜଡିତ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମୁଣ୍ଡ ହେଉଛି ଯାହା ଆମେ ତିନୋଟି ଡ଼ିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ଦେଖୁଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଆଲକୋହଲର ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଯାହା ନାମ ଏକ ଜଳ ଅଣୁର କ୍ଷୟକୁ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରେ

ତେଣୁ ଏହାର ଭିନ୍ନ ଉପାୟ କ’ଣ? ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପ୍ରଭାବିତ ହୋଇପାରେ ଆମେ ମଦ୍ୟପାନର ରାସାୟନିକ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଆମର ରାସାୟନିକ ପଦ୍ଧତି ଅଛି କିମ୍ବା ଆଲକୋହଲର କାଟାଲାଇଟିସ୍ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ରାସାୟନିକ ପ୍ରଣାଳୀରେ ଆପଣ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏକାଗ୍ରତାର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ କରନ୍ତି | h2so4 କିମ୍ବା ଏକାଗ୍ର ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଡିହାଇଡ୍ରେଟିଂ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗରମ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କାର୍ଯ୍ୟକାରୀ କରୁଛନ୍ତି ଯାହାକି ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାରର ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମଦ୍ୟପାନର ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ ପୁନ ang ସଜ୍ଜନ ସହିତ ଜଡିତ ହୋଇପାରେ | ଏହା e1 ପଥ ଦେଇ ଗତି କରେ ମୁଁ ନିଶ୍ଚିତ ଯେ ଆପଣ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏବଂ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିସାରିଛନ୍ତି ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଥା ଶିଖିଥିବେ | t e1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେପରି sn1 ରେ ଏକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ମଧବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ ସହିତ ଜଡିତ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ପୁନ arr ସଜ୍ଜିତ ଓଲେଫିନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା 3 ଡିଗ୍ରୀ 2 ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ 1 ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ଅନୁସରଣ କରିବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଠିକ ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁଥିବା ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ଏକ ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କର ଏବଂ ଏହାକୁ ଗରମ କର, ତୁମେ ଏହାକୁ ତୁମର ଏକମାତ୍ର ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇବ

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା 3 ଡିଗ୍ରୀର ପାର୍ଥକ୍ୟ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ | ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ର ଅନ୍ୟ ପଦ୍ଧତିକୁ 2 ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ 1 ଡିଗ୍ରୀ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ କାଟାଲାଇଟିସ୍ ବୋଲି କହିଥିଲୁ

ତେଣୁ କାଟାଲାଇଟିସ୍ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ କରିବା ପାଇଁ ସର୍ତ୍ତଗୁଡିକ ମୁଖ୍ୟତ we ଆମେ 350 ଡିଗ୍ରୀରେ ଆଲୁମିନା ବ୍ୟବହାର କରିଥାଉ
ତେଣୁ ଆପଣ ମଦ୍ୟପାନର ବାଷ୍ପକୁ ଆଲୁମିନା ଉପରେ ବାଷ୍ପ ପାସ କରନ୍ତି | ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ୍
ତେଣୁ ଏହା ବିଷୟରେ ଏବଂ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲକୋହଲ୍ ର ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗ୍ରହଣ କରୁ ଯାହାକି ହାଲୋ ଫର୍ମ ରିକ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଟାଇନ୍ ହେଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଆଲକୋହଲ୍ ର ଏକ ଲୋକପ୍ରିୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ହେଉଛି ଏହା ସେହି ଆଲକୋହଲ୍ ଦ୍ୱାରା ଦିଆଯାଏ ଯାହା ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବହନ କରେ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ସ୍କ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ଅଛି ତେବେ ସେଗୁଡ଼ିକ ହିଁ ସେହି | ହାଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ଆମେ ଏହାର ଅର୍ଥ କ’ଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଥାଇଲ କେଟୋନ୍ସ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ମୁଖ୍ୟତ the ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଯାହା ଏକ ହେଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ତୁମର ମିଥାଇଲ୍ କେଟୋନ୍ ଅଛି | ଏକ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଭାବରେ ତୁମର ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନର ଅବସ୍ଥା ହେଉଛି ଏହି ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନରେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ସମୟରେ ଏହି କାର୍ବନ ସହିତ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ରହିବା ଉଚିତ କାରଣ ଶେଷରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଏହା ଏହି ମିଥାଇଲ୍ କେଟୋ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ସୃଷ୍ଟି କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଆବଶ୍ୟକତା ଅଟେ | ସକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୁମର ପ୍ରାଥମିକ ଆଲକୋହଲ୍ ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ପୁନର୍ବାର ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଇଥାନଲ୍ ଯୋଗାଇବାରେ ସକ୍ଷମ ହୋଇଥାଏ ଯାହାକି ପୁନର୍ବାର ch3co ୟୁନିଟ୍ s ଥାଏ | o ଏହାକୁ ମିଥାଇଲ୍ କେଟୋନ୍ ଦ୍ given ାରା ଦିଆଯାଏ ଏହା ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ଦ୍ given ାରା ଦିଆଯାଏ କାର୍ବନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ୍ ବହନ କରେ ଯାହା ପ୍ରାଥମିକ ଆଲକୋହଲ୍ ଦ୍ given ାରା କାର୍ବନ କାର୍ବନ ପାଖରେ ଅଛି ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ବନ ଏକ ମିଥାଇଲ କାର୍ବନ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ | ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ ଦ୍ be ାରା ଦିଆଯାଉ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକମାତ୍ର ଆଲଡିହାଇଡ ଯାହା ଏକ ସକରାତ୍ମକ ହାଲୋଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଠିକ କରିବ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ’ଣ ଏବଂ ଆମେ କାହିଁକି ଏହି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ ପାଇଁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଟୁ
ତେଣୁ ହାଲୋଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ହାଲୋଜେନ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ଯ ound ଗିକକୁ ଗ୍ରହଣ କର | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କିମ୍ବା ଆୟୋଡିନ୍ ହୁଅନ୍ତୁ ଏହା ଏକ କ୍ଷାରର ଉପସ୍ଥିତିରେ କରାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଯାହା ପାଇବେ ତାହା ହେଉଛି ହାଲୋ ଫର୍ମ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ବ୍ରୋମୋଫର୍ମ ପାଇବେ ଯଦି ଆପଣ ଆୟୋଡିନ୍ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ଆୟୋଡୋଫୋନ୍ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଏବଂ ବ୍ରୋମୋଫର୍ମ ରଙ୍ଗହୀନ ତରଳ ହୋଇଥିବାବେଳେ ଆୟୋଡୋ ଫୋମ୍ ଏକ ହଳଦିଆ ହଳଦିଆ କଠିନ ଅଟେ ଏହା ଏକ ଫିକା ହଳଦିଆ କଠିନ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆୟୋଡୋ ଫୋମ୍ ରିଆକ୍ଟିଓ ନାମରେ ଜଣାଶୁଣା | n
ତେଣୁ ସମସ୍ତ ଅଲଗା ଅଂଶ ch3co କାର୍ଯ୍ୟକାରିତାକୁ ଠିକ୍ ଭାବରେ ଧାରଣ କରିଥାଏ
ତେଣୁ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ଘଟେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତିନୋଟି ପଦକ୍ଷେପ ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ଯଦି ଆପଣ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି କାରଣ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ହେଉଛି ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଏବଂ ତୃତୀୟଟି ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ଯେଉଁଥିରେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଧାରଣ କରୁଥିବା କାର୍ବନ ସହିତ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ତେବେ ଏହା ଏକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସହିତ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଦ୍ hyd ାରା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହେବ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ସିଧାସଳଖ ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବେ ଯାହା ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ କେଟୋନ୍ ଭାରୀ ଯାହାକି ଏଥିରେ ମିଥାଇଲ୍ କେଟୋନ୍ ଅଟେ | ଯଦି ଏହା କେବଳ ଦୁଇଟି ଷ୍ଟେପ୍ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରେ ଏହି କେଟୋନ୍ ସହିତ ଏହା କେବଳ ଦୁଇଟି ଷ୍ଟେପ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରିବ ଯାହା ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ କେବଳ ଦୁଇଟି ଷ୍ଟେପ୍ ଆବଶ୍ୟକ | କେଟୋନ୍ ସହିତ ଏହା କରନ୍ତୁ କାରଣ ଆପଣଙ୍କର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଦରକାର ନାହିଁ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖନ୍ତି ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଇଥାନଲ୍ ସହିତ କ’ଣ ଘଟେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ଆମେ ଇଥାନଲରୁ ଆରମ୍ଭ କରୁଛୁ ଯେହେତୁ ଆପଣଙ୍କର ଆରମ୍ଭ ଠିକ ଅଛି ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନ | କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଥିବା ହାଲୋଜେନ୍ ଏହା ନକ୍ସ ଏବଂ ଜଳର ଗଠନ ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ସନ୍ତୁଳିତ କର, ତେବେ ତୁମକୁ ଦୁଇଟି ମୋଲ୍ ନକ୍ସ ଏବଂ ଦୁଇଟି ମୋଲ୍ ପାଣି ଦେବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ କରେ
ତେଣୁ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ହେଉଛି ତୁମର ନାହ | ଏବଂ ତୁମର ହାଲୋଜେନ୍ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଏହା ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ସଂପୃକ୍ତ ହାଇପୋକ୍ଲୋରିଡ୍ ଯୋଗାଉଛି
ତେଣୁ ଏହାର ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋକ୍ଲୋରାଇଟ୍ ଏବଂ ନାକ୍ଲ୍ ଏବଂ ପାଣି ଏହା ହେଉଛି ଯାହା ହେଉଛି ତାହା ହେଉଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଯାହା ଆଲଡେହାଇଡରେ ମଦ୍ୟପାନକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ଦାୟୀ | ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ସୋପାନ ଯାହା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ ସୋପାନ ହେଉଛି ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଯେଉଁଥିରେ ଥରେ ଆପଣ ହାଲୋଜେନ୍ ଏବଂ ବେସ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅନୁରୂପ ଆଶ୍ରୟ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ପାଇବେ | ଆଲଡିହାଇଡ୍ର ତିନୋଟି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଏସିଲ୍ ୟୁନିଟ୍ ସମସ୍ତ ତିନୋଟି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସଂପୃକ୍ତ ହାଲୋଜେନ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଏ ଏବଂ ଆପଣ ନକ୍ସ ଏବଂ ଜଳ ଗଠନ ସହିତ ଏହି ପ୍ରକାରର ଉତ୍ପାଦ ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ସନ୍ତୁଳିତ କରନ୍ତି ତେବେ ତିନୋଟି ହାଲୋଜେନର ତିନୋଟି ଅଣୁ ଆବଶ୍ୟକ କରନ୍ତି | naoh ଆପଣଙ୍କୁ ତିନୋଟି ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ତିନୋଟି ଜଳ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ ପଦକ୍ଷେପ ଯାହାକି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ସର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ହେଉଛି ତୃତୀୟ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହି ଟ୍ରାଇହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ound ଗିକର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଅନୁରୂପ ଉତ୍ପାଦ ଦେଇଥାଏ | ତୁମର ହାଲୋ ଫର୍ମ
ତେଣୁ hcoona ଗଠନ ସହିତ ତୁମର ହେଲୋ ଫର୍ମ ହେଉଛି
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ତିନୋଟି ଷ୍ଟେପ୍ ପାଇଁ ସାମଗ୍ରିକ ସମୀକରଣ ଲେଖେ, ତେବେ ମୁଁ ଲେଖିଥିବା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ମୁଁ ତିନୋଟି ଷ୍ଟେପ୍ କୁ ଏକତ୍ର କରେ
ତେଣୁ ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପାଇଁ ମୋର ସାମଗ୍ରିକ ସମୀକରଣ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଯେ ମଦ୍ୟପାନର ଗୋଟିଏ ଅଣୁ ହାଲୋଜେନର ଚାରୋଟି ଅଣୁ ଏବଂ ନାଓର ଛଅ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ o ଉତ୍ପାଦନ କରିବ | ନେ ମୋଲ୍ ହାଲୋଫର୍ମ ସୋଡିୟମ୍ ପାଞ୍ଚ ମୋଲ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ହେଲାଇଟ୍ ଏବଂ ପାଞ୍ଚ ମୋଲ୍ ପାଣି ସୃଷ୍ଟି କରେ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସାମଗ୍ରିକ ସନ୍ତୁଳିତ ସମୀକରଣ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଏସିଲ୍ ୟୁନିଟ୍ ସହିତ କାର୍ଯ୍ୟ କରନ୍ତି ତେବେ ଠିକ୍ | ଏକ ଏସିଲ୍ ୟୁନିଟ୍ ସହିତ ସମାନ ଜିନିଷ
ତେଣୁ ଏହି ଘଟଣାର ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ ଏବଂ ନାଓ ବ୍ୟବହାର କରି ସିଧାସଳଖ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ସନ୍ତୁଳିତ କରନ୍ତି ତେବେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ଜଳ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ସହିତ ଆପଣଙ୍କୁ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ କେଟୋନ୍ ଦେବା | ଏହା ଏହି ଷ୍ଟୋଇଚିଓମେଟ୍ରିର ଏହି

ତିନୋଟି ମୋଲ୍ ର ତିନୋଟି ମଲ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ ଷ୍ଟେପ୍ ଯାହା ସମାନ ଅଟେ ଯାହା ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ କେଟୋନ୍ ର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର ଏକ ମୋଲ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ଗଠନ ସହିତ ଆପଣ ଆପଣଙ୍କର ହାଲୋଫର୍ମ ପାଇପାରିବେ | ସଂପୃକ୍ତ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ
ତେଣୁ ସାମଗ୍ରିକ ଭାବରେ ଏସିଲ୍ କେଟୋନ୍ସର ହାଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସମୀକରଣ ନିମ୍ନଲିଖିତ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ସହିତ ଜଡିତ ହେବ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏକ ମୋଲ୍ ଏସେଲ୍ କେଟୋନ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବେ ଏବଂ ଏହାକୁ ତିନୋଟି ମଲ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବେ | ହାଲୋଜେନ୍ ଏବଂ ଚାରି ମୋଲ୍ ନାଓର
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆଧାରର ଏକ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ଆବଶ୍ୟକତା ଏବଂ ହାଲୋଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ହାଲୋଜେନ୍ ତୁମେ ଏହି ଏସିଡ୍ର ହାଲୋଫର୍ମ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ସହିତ ତିନୋଟି ମୋଲ୍ ନକ୍ସ ଏବଂ ତିନୋଟି ମୋଲ୍ ପାଣି ସହିତ ଶେଷ କର ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଦେଖି ପାରିବ | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ହାଲୋଜେନର ଆବଶ୍ୟକତା ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏବଂ ବେସ୍ କମ୍ ସ୍ପଷ୍ଟ କାରଣରୁ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ଏଠାରେ ଜଡିତ ନୁହେଁ ଯାହା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଦେଖିବା ତେବେ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ସାମଗ୍ରିକ ସମୀକରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଯାନ୍ତ୍ରିକ କ little ଶଳଟି ଅଧିକ ବିସ୍ତୃତ ଭାବରେ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପଦକ୍ଷେପ ଅଟେ
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ୍ ଏବଂ ବେସ୍ ଯାହା ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋକ୍ଲୋରାଇଟ୍ ଗଠନ କରେ ଏବଂ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହା କରିସାରିଛୁ | ଦ୍ୱିତୀୟ ସୋପାନ ହେଉଛି ତୁମର ହାଲୋଜେନେସନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ହାଲୋଜେନେସନ୍ରେ ତୁମର କାର୍ବନିଲ୍ ପାଖରେ ଏକ କାର୍ବନ ଅଛି ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କାର୍ବନିଲ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରୁଛି ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତ୍ୟେକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସ୍ଲି ଅଟେ | ghtly ଅମ୍ଳୀୟ କାରଣ ଏହା ସହିତ ଲାଗିଥିବା କାର୍ବନିଲର ଉପସ୍ଥିତି
ତେଣୁ ବେସର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ବେସ୍ ଆସେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ କୁ ବିସ୍ତାର କରେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପାଇବ ଯାହା କିଟୋ ପାଖରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ | ଏନୋଲେଟ୍ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ଇନୋଲେଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରୁଛନ୍ତି ଯାହା ଏଠାରେ ଏକ ସ୍ଥିର ପ୍ରଜାତି ଅଟେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏହି ଏନୋଲେଟ୍ ପାଇଁ ରେଜୋନାଣ୍ଟ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ସଂରଚନା ଭାବରେ ଲେଖିପାରିବେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ଇନୋଲେଟ୍କୁ ଦ୍ୱିତୀୟ ସୋପାନରେ ଇନୋଲେଟ୍ ପାଇପାରିବେ କିମ୍ବା ଏହି ଯ ound ଗିକର କାର୍ବୋନିଲିକ୍ ଫର୍ମ ହେଉଛି ହାଲୋଜେନକୁ ଆପଣ ଉଠାଇବେ | ତୁମର ହାଲୋଜେନ ଅଛି ଯାହା ସାମାନ୍ୟ ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ଏହି ହାଲୋଜେନକୁ ଉଠାଇଥାଏ ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ପାଇଛ ତାହା ହେଉଛି ଅନୁରୂପ ମୋନୋ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଉତ୍ପାଦ ଠିକ ଅଛି ତୁମେ ଏହି ମୋନୋହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ ଏବଂ ତା’ପରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ହାଲୋଜେନର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ସହିତ ଦୁଇଥର ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଅତିକ୍ରମ କରିବ ଏବଂ ଶେଷରେ ଏହା ତୁମକୁ ଟ୍ରାଇହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ound ଗିକ ଦେବ | ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଷ୍ଟେପ୍ ରେ ଏହା କ୍ରମାଗତ ଭାବରେ ତିନିଥର ଘଟୁଛି ଯାହା ଦ୍ finally ାରାକି ତୁମେ ଟ୍ରାଇହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ ଯାହା ନକ୍ସରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦେଇଥାଏ | t ଷ୍ଟେପ୍
ତେଣୁ ତୁମର ଏହି ଟ୍ରାଇହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ କେଟୋନ୍ ଅଛି ଯାହା ଆଧାରର ଉପସ୍ଥିତିରେ କାର୍ବନିଲ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତୁମର ତିନୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହି କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହାଲୋଜେନ ଏବଂ ଏହିପରି ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲର ଆକ୍ରମଣ
ତେଣୁ ଶେଷରେ ଏହା cx3 କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ହରାଇବ ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ଅଣୁ ପାଇବ | ଏବଂ ଏହା ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ କୁ ଏସିଡ୍ ରୁ ବିସ୍ତାର କରିଥାଏ
ତେଣୁ ସେଠାରେ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ଅଛି ଯାହା ପ୍ରୋଟନ୍ କୁ ଏସିଡ୍ ରୁ ବିସ୍ତାର କରିଥାଏ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ସଂପୃକ୍ତ ହାଲୋ ଫର୍ମ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଆନିଅନ୍ ଗଠନ ସହିତ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ପୁନର୍ବାର ପ୍ରୋଟନ୍ ନେଇପାରେ | ତୁମକୁ ଏସିଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମହତ୍ତ୍ if ଯଦି ତୁମେ ପ୍ରୟୋଗକୁ ଦେଖ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମହତ୍ତ୍ is ହେଉଛି ଏହା ସେହି ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ଗୁଡ଼ିକୁ ପୃଥକ କରିପାରିବ ଯାହା ଆଲଡିହାଇଡସ୍ କେବଳ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ ଅଟେ, ଏହା ସେହି କେଟୋନ୍ ଏବଂ ଆଲକୋହଲଗୁଡ଼ିକୁ ପୃଥକ କରିପାରିବ ଯାହାର ଏକ ch3 କୋ ୟୁନିଟ୍ ଅଛି | ଯାହା ଆଲକୋହଲ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ch3 co ୟୁନିଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ, ଏହା କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ବ୍ରୋମୋଫର୍ମ ଏବଂ ଆୟୋଡୋଫର୍ମ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏଗୁଡିକ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଛି ଏକ ସ୍ଥାନୀୟ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଆଣ୍ଟିସେପ୍ଟିକ୍
ତେଣୁ ଏହା ଏହି ଯ ounds ଗିକ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ମୁଁ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ମଧ୍ୟ ମନ୍ତବ୍ୟ ଦେବାକୁ ଚାହେଁ ଯାହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ହାଲୋଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେବ ଏବଂ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଯାହା ଏକ ଏସିଲ୍ ୟୁନିଟ୍ ଥିବା ସତ୍ତ୍ the େ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ନାହିଁ
ତେଣୁ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖାଇବି ଯଦି ଆପଣ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଆୟୋଡୋ ଫୋମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ କ yellow ଣସି ହଳଦିଆ ppt ପାଇବେ ନାହିଁ ଏହା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ନକାରାତ୍ମକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ସେହିପରି ଭାବରେ ଯଦି ଆପଣ ଅନ୍ୟ ଏକ ଏସିଡ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଆସେଟାମାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଆସେଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏସିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତି କିମ୍ବା ଆପଣ ମିଥାଇଲ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ପ୍ରତ୍ୟେକଟି ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଆୟୋଡୋ ଫର୍ମ ପରୀକ୍ଷା ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ we ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ କେଟୋନ୍ ବ୍ୟତୀତ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏସିଡ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଗୁଡିକ ଠିକ୍ ଏବଂ ଆଲଡିହାଇଡ୍ | acetaldehyde ସେମାନେ ସକାରାତ୍ମକ ଆୟୋଡୋ ଫୋମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦିଅନ୍ତି ନାହିଁ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମେ ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଭାବୁଛ କାହିଁକି ଏହା ଘଟୁଛି
ତେଣୁ ତୁମେ ମନେ ରଖ ଯେ ଆମେ କ୍ଷାରରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଛୁ | ଅବସ୍ଥା
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଏସିଡ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ଅମ୍ଳର ଅତ୍ୟଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ପ୍ରୋଟନ୍
ତେଣୁ କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଯାହା ଘଟିବାକୁ ଯାଉଛି ତାହା ତୁରନ୍ତ ଆପଣଙ୍କୁ ସଂପୃକ୍ତ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଦେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଅନୁରୂପ ଆୟନ ଆଣିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଏକ ସ୍ଥିର ଅଟେ | ଏବଂ ଏହା ଯିବ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଏକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ପ୍ରଜାତି ଅଟେ , ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାର୍ଜ ହୋଇସାରିଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନଗୁଡିକର ଅବକ୍ଷୟ ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ ହେବ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପଦକ୍ଷେପର ଶେଷ ସୋପାନରେ ମଧ୍ୟ ସମସ୍ୟା ହେବାକୁ ଯାଉଛି | ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସରେ କ’ଣ ଘଟୁଛି
ତେଣୁ ଆମେ କେବଳ ଦେଖିଲୁ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସମୟରେ ବେସ୍ କାର୍ବନିଲ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରୁଛି କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦିଓ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଆପଣ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଉତ୍ପାଦ ଗଠନ କରୁଛନ୍ତି ତେବେ ଆଧାର କାର୍ବନିଲ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବ ନାହିଁ | ଏହା ଏହି ଅମ୍ଳୀୟ ପ୍ରୋଟନ୍ ଉଠାଇବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହାକୁ ଗଠନ କରିବାକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ସିଷ୍ଟମରେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଆୟନ ଅଛି
ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କାର୍ବୋନିଲ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବାକୁ ଯିବ ନାହିଁ | ଏହି କାରଣରୁ ଏକ ଏସିଡ୍ ସକରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଆୟୋଡୋ ଫୋମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କାମ କରିବ ନାହିଁ ଏବଂ ସମାନ ଯୁକ୍ତିରେ ଆପଣ କଳ୍ପନା କରିପାରିବେ ଯେ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ଏକ ଏସିଟାମାଇଡ୍ କାହିଁକି କାମ କରିବ ନାହିଁ ଏହି ଆମିଡିକ୍ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପେକ୍ଷାକୃତ ଅମ୍ଳୀୟ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ପୁନର୍ବାର ଦେବାକୁ ଯାଉଛି | ଦୁଇଟି ପୁନ on ନିର୍ମାଣକାରୀ ସଂରଚନା ଏବଂ ଏହା ଏକ ଅସମର୍ଥ ହେବ ଯଦି ଏକ ଏଷ୍ଟର୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆୟୋଡ୍ ଫୋମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆଗକୁ ବ of ାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ନୁହେଁ ତଥାପି ପ୍ରଥମ କଥା ଏହା କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ସେହି ସମାନ ସମସ୍ୟା ଯାହାକୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖିଛୁ | ଏସିଡ୍ ମଧ୍ୟ ଏଠାରେ ସ୍ପଷ୍ଟ ହେବାକୁ ଯାଉଛି କାରଣ ଏହାର କାରଣ ହେତୁ ଏଷ୍ଟର୍ମାନେ ମଧ୍ୟ ଏକ ଆୟୋଡୋ ଫୋମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଯ ounds ଗିକ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ଯେଉଁଥିରେ ସକ୍ରିୟ ମିଥାଇଲିନ

ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି, ସକ୍ରିୟ ମିଥାଇଲିନ ଯ ounds ଗିକ ଆପଣ ରଙ୍ଗ କେଟୋ ଯ ounds ଗିକକୁ ନେଇଯାଆନ୍ତି | ଏହି ଯ ound ଗିକ ଏବଂ ଆପଣ ଆୟୋଡୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କାର୍ଯ୍ୟକାରୀ କରନ୍ତି, ଏହି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ସ ଏବଂ ସକ୍ରିୟ ମିଥାଇଲିନ ch2 si ର ଏହି ଦୁଇଟି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରେ | nce ସକ୍ରିୟ ମିଥାଇଲିନ ch2 ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଷ୍ଟେପ୍ ସମୟରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟ ଦେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହା କ୍ଷାରର ଆକ୍ରମଣ ଦ୍ followed ାରା ଅନୁସରଣ କରାଯାଏ ଏବଂ ଆଶା କରାଯାଉଥିବା ପରି ତୁମେ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଗଠନ ସହିତ ଏହି ଅନୁରୂପ ଆୟନ ପାଇବ ଏବଂ ଏହା ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଉଠାଏ ଏବଂ ଏହା ଏହି ଉତ୍ପାଦକୁ ଦେବ

ତେଣୁ ସକ୍ରିୟ ମିଥାଇଲିନ ସହିତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଧାରଣ କରିଥିବା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ସେହିଭଳି ଯିବ ଯଦି ତୁମର କେଟୋନ୍ ବଦଳରେ ତୁମର ଏହି ଦୁଇଟି ଟର୍ମିନାଲ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅଛି, ଏପରିକି ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଆୟୋଡୋ ଫୋମ୍ ପରୀକ୍ଷା ଦେବାକୁ ଯାଉଛି | ଏହି ଆକ୍ଟିଭ ମିଥାଇଲିନ ଯ ound ଗିକ ସହିତ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ

ତେଣୁ ଏହା ଆଲକୋହଲ ବିଷୟରେ ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆବୃତ କରିଛୁ ଯଦିଓ ଏହା ଏସିଲ ଯ ounds ଗିକର କେଟୋନ ମିଥାଇଲ କେଟୋନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ଆଲକୋହଲ ପାଇଁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ସଂପୃକ୍ତ ମିଥାଇଲ କେଟୋନ୍ ସହିତ ହାଲୋଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥାରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଗକୁ ବ we ଼ିବା ଆମେ ମୋନୋହାଇଡ୍ରିକ୍ ମଦ୍ୟପାନ ବିଷୟରେ କଥା ହୋଇଛୁ | s ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଡାଇହାଇଡ୍ରିକ୍ ଆଲକୋହଲ୍ କିମ୍ବା ଗ୍ଲାଇକୋଲ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରଥମ କିଛି ବକ୍ତୃତାକୁ ମନେ ପକାନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଏହି ଗ୍ଲାଇକୋଲ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ବିଷୟରେ କହିଥିଲୁ

ତେଣୁ ଆମେ ଚାହିଁବୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ଜାଣିଥିବେ ଯେଉଁଥିରେ ପାଖାପାଖି ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ପାଖରେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି | ଯାହାକୁ ଆମେ ଗ୍ଲାଇକୋଲ୍ ବୋଲି କହୁଥିଲୁ ଏବଂ ଆମେ ଆଲକେନ୍ସ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ସିନ୍ଥେସିସ୍ ର ବିଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ବିଷୟରେ କହୁଛୁ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଏହି ଗ୍ଲାଇକୋଲ୍ଗୁଡ଼ିକ ଉପରେ ଅଧିକ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବୁ ଏବଂ ଆଜିର ଶ୍ରେଣୀରେ ସେମାନେ ଗୁରୁତ୍ re ପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ

ତେଣୁ ଆମେ ଗ୍ଲାଇକୋଲ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଯାହା ଡିହାଇଡ୍ରିକ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଏବଂ ଜେନେରାଲ୍ | ସୂତ୍ର ଏହା ଅଟେ

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଆପଣଙ୍କର ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଅଛି ଏବଂ ଆମର ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଏହି ଗ୍ଲାଇକୋଲ୍ ରହିପାରେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଉଭୟ ଡିଗ୍ରୀ ଥାଏ ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଇଥାଇଲନ୍ ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ବୋଲି କହିଥା’ନ୍ତି , ତେବେ ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ର ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ବିଷୟରେ ମଧ୍ୟ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ | ଏକରୁ ଅଧିକ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ଦ୍ୱାରା ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଉପରେ ଏହାର ପ୍ରଭାବ କ’ଣ ହେବ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ ଅଛି | e ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏହି ଦୁଇଟି ତିନୋଟି କାର୍ବନ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ରୋପିଲିନ ପ୍ରୋପିଲିନ ଗ୍ଲାଇକଲ ଠିକ ବୋଲି କହିଥାଉ ଯଦି ତୁମର ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଛି ତେବେ ତୁମର ତିନୋଟି ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଏହି ଡିଗ୍ରୀ ସହିତ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମର ଦୁଇଟି ତିନୋଟି ଚାରି କାର୍ବନ ଅଛି | ସିଷ୍ଟମ୍ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ନମ୍ବରିଂ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ଏହା ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ଡାଇଓଲ୍ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡାୟଲ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମର ଗ୍ଲାଇକୋଲର ଅନେକ ଭିନ୍ନ ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯାହା ତୁମେ ଯଦି ଉଭୟ କାର୍ବନକୁ ତୃତୀୟ ଭାବରେ ଅନୁମାନ କରି ପାରିବ | କାର୍ବନ୍ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗ୍ରୁପ୍ ବହନ କରେ ଉଭୟ ତୃତୀୟ କାର୍ବନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଉଦାହରଣ ଯେଉଁଠାରେ ତୃତୀୟ ହାଇଡ୍ରକ୍ସି ଗୋଷ୍ଠୀ ତୃତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଆନ୍ତି ଏହି ପ୍ରକାରର ଡାୟୋଲ୍କୁ ପିନ୍ନାକଲ୍ ପିନ୍ନାକଲ୍ କୁହାଯାଏ ସେହି ଡାଏଲ୍ ଯେଉଁଥିରେ ଉଭୟ କାର୍ବନ୍ ତୃତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଠିକ ଅଛି |

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହା ଏକ ଫେନିଲ୍ ଫେନିଲ୍ ଫେନିଲ୍ ଫେନିଲ୍ ଏବଂ ଆହା ଡିଓଲ୍ ଅଟେ ତେବେ ଏହି ପିନେକୋଲକୁ ବେଞ୍ଜ୍ ପାଇନାକୋଲ୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ନାମ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କୁ ଆଇପ୍ୟାକ୍ ନାମ ଦେବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ଏହା 1 1 2 2 ଟେଟ୍ରା ଫେନିଲ୍ 1 2 ଡାଏଲ୍ ଲେ ହେବ | t ଆମକୁ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଗ୍ଲାଇକୋଲ୍ସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଆଡକୁ ଅଗ୍ରସର କର | ଦୟାକରି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଭାବରେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଥିବା ନୋଟ୍ ଗୁଡିକୁ ପୁନ back ଯାଞ୍ଚ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଆମେ କହିଲୁ ଯେ ଡାଏଲ୍ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ବିଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ଜଳୀୟ କିମ୍ବା କ୍ଷାରୀୟ kmno4 ବ୍ୟବହାର କରୁଥିଲା ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ମନେ ଅଛି ଏହା ଆମକୁ ଏକ ସିସ୍ ଡିହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଲେସନ୍ ଦେଉଛି ଠିକ୍ ଏହା ଓସ୍ମିୟମ୍ ସହିତ ସମାନ ଘଟଣା ଘଟୁଥିଲା | ଟେଟ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ଉପରେ ଓସ୍ମିୟମ୍ ଟେଟ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଡାଇହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଲେଟେଡ୍ ଉତ୍ପାଦ ଦେଉଥିଲା ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏକ ଆଲକେନ୍ରୁ ଏକ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ତିଆରି କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ an ାରା ଏକ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ମଧ୍ୟ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଆହା ପଦ୍ଧତି ଏବଂ ରଣନୀତି ଦେଇଥାଏ | ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ , ହାଇପୋ ହାଲୁସ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ followed ାରା ଯଦି ଆପଣ ମନେ ପକାନ୍ତି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ମନେ ରଖନ୍ତି ନାହିଁ ତେବେ ଏହାକୁ ଲେଖନ୍ତୁ | d ହାଇପୋହଲସ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଆପଣ ଚିକିତ୍ସା କରୁଥିବା ଏକ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗ ଉପରେ ନିୟମିତ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ’ଣ ଘଟୁଥିଲା ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ so ାରା ଅନୁସରଣ କରାଯାଇଥିଲା

ତେଣୁ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କାର୍ଯ୍ୟ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଅନୁରୂପ ଡିଓଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କଲା

ତେଣୁ ଏହି ଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ | ଆଲକେନ୍ସରୁ ଆରମ୍ଭ ହୋଇଥିବା ଡାୟଲଗୁଡିକର ସିନ୍ଥେସିସ୍ କରିବା ପାଇଁ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଭାବରେ ଠିକ ଅଛି, ଡିଓଲ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦ୍ଧତି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ ହେଉଛି

ତେଣୁ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସରୁ ଯେଉଁ ସର୍ତ୍ତଗୁଡିକ ନିୟୋଜିତ ହୋଇଛି, ଆପଣ କାର୍ବୋନାଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସରଳ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛନ୍ତି | ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତାହାଣରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ପାଇଁ ତୁମର ଏକ ଡାଇହାଲାଇଡ୍ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥା ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ତୁମେ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଗଠନ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ମୁକ୍ତ ହେବା ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ ଡିଓଲ୍ ପାଇବ କିନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅସୁବିଧା ହେଉଛି ଅମଳ | ପ୍ରାପ୍ତ ହୋଇଥିବା ଡିଓଲ୍ ଗରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଖୋଲାଖୋଲି ଭାବରେ ଏକ ଭଲ ପଦ୍ଧତି କଥା ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏକ ପୁନ is ବିଚାର | ଏହି ପଦ୍ଧତିର ସଂସ୍କରଣ ଏହା ହେବ ଯେ ଆପଣ ସମାନ ଡାଇହାଲାଇଟ୍ ସହିତ ଡାଇହାଲୋ ଯ ound ଗିକରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଫ୍ୟୁଜ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଠିକ୍ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ବିକଳ୍ପ ମାର୍ଗ ଏବଂ ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ଡାଏସେଟେଟ୍ ସହିତ ଶେଷ ହୁଅନ୍ତି ଯାହା ଏକ ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଅଟେ | ଏହା ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଅଧୀନରେ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଗ୍ଲାଇକଲ୍କୁ ଅଧିକ ଅମଳରେ ପ୍ରଦାନ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଡାୟଲ୍ ପାଇବା ପାଇଁ ଏହା ଡାଇହଲାଇଡ୍ସର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ର ଏକ ଇମ୍ପ୍ରୋଭାଇଜଡ୍ ସଂସ୍କରଣ ଅଟେ, ଯେଉଁଥିରୁ ଆପଣ ଡାଇଲଗୁଡିକ ଆଲ୍କାଇଲିନ୍ ଡାଇମାଇନ୍ ରୁ ପାଇପାରିବେ

ତେଣୁ ଆମେ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କଲୁ | ତାପରେ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲ୍କାଇଲିନ୍ ଡାଇମାଇନ୍

ତେଣୁ ଆଲକାଇଲିନ୍ ଡାଇମାଇନ୍ସକୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ଏକ ଡାଓଲ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିବାକୁ ପଡିବ ଠିକ୍ ଏହା ତୁମେ ଏଥିରୁ ଚାହୁଁଛ

ତେଣୁ ତତକ୍ଷଣାତ୍ ଜିନିଷ ଯାହା ତୁମ ମନକୁ ଆସେ କେଉଁ ରିଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁ | ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଆମିନସ୍ ଚିକିତ୍ସା ହେଉଛି ଯାହା ତୁମେ ଏହାକୁ hno2 ର ଦୁଇଟି ମଲ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଯାହାକି ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ନାନୋ 2 ରୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ପାଇବ | ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ଜଳ ରିଲିଜ୍ ସହିତ iol

ତେଣୁ ଆଲ୍କାଇଲିନ୍ ଡାଇମାଇନ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ଡିଓଲ୍ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ପଦ୍ଧତି ଯେପରି ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ମଧ୍ୟ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକର

ହ୍ରାସ କରିବା ଦ୍ୱାରା ମଦ୍ୟପାନକୁ ସରଳ କରିଥାଏ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମଧ୍ୟ ହ୍ରାସ କରନ୍ତି | ବିଭିନ୍ନ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ହ୍ରାସର ପସନ୍ଦ ହେଉଛି ଯେ ଆମେ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ହ୍ରାସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ହ୍ରାସ କରିଥାଉ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଗ୍ଲାଇକ୍ସାଲରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଯାହା ଡାଏଲଡିହାଇଡ୍ ଅଟେ ଯାହା ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ହ୍ରାସ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଡାୟଲ୍ ମଧ୍ୟ ସମାନ ଜିନିଷ ହୋଇପାରନ୍ତି | ଡିଜେଟରରୁ ଆରମ୍ଭ ହୋଇଛି ଯାହା ରଙ୍ଗ ଇଥାଇଲ୍ ଅକ୍ସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଅକ୍ସାଲେଟ୍ ଆପଣ ସମାନ ଜିନିଷ କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ମଦ୍ୟପାନର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ ଯାହା ଦ୍ half ାରା ଆପଣ ଅଧା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଠାରୁ ସମାନ ଯ ound ଗିକ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅଟେ | ତୁମର ଏହି ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ଯଦି ତୁମର ଏକ କେଟୋ ଏବଂ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଯାହା ଏକ ପିରୁଭିକ୍ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅଟେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ରେଡକ୍ଟରେ ସଂକ୍ରମିତ | ତୁମକୁ ଅନୁରୂପ 1 2 ଡାୟୋଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆୟନ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡାୟଲ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ଏହି ସମସ୍ତ ଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ଏକ କାର୍ବୋନିଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ଭାବରେ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଯ ound ଗିକକୁ ଜଡିତ କରେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଗ୍ଲାଇକୋଲର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆଗକୁ ବ mon ଼ୁ ଏବଂ ମୋନୋହାଇଡ୍ରିକ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପୂର୍ବରୁ କରିଥିଲୁ | ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଓକେ କାରଣରୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶ୍ରେଣୀରେ ବିଭକ୍ତ ହୋଇପାରେ ଯାହାକି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପରେ ଉଭୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଏବଂ ଓହ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହୋଇପାରେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ କ୍ଷୟ ଏବଂ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଓହ ଗ୍ରୁପ୍ ରିପ୍ଲେସମେଣ୍ଟ ସହିତ ଜଡିତ କରି ପାରିବେ | ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଜଡିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକରେ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ସହିତ କାର୍ଯ୍ୟ କରିଥାଏ ଯାହାକି ଏହି ଡାଇଲଗୁଡିକର ଅମ୍ଳତା ସହିତ ଜଡିତ ହୋଇଥାଏ କାରଣ ଏହା ଡିହାଇଡ୍ରିକ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ମୋନୋସୋଡିୟମ୍ ଏବଂ ଡିସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ପାଇବାକୁ ଆଶା କରିବେ
ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିଛି ନୁହେଁ | କିନ୍ତୁ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ କରିସାରିଛୁ କିନ୍ତୁ କେବଳ ଏକ ରିସାପ୍ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଏହା ଜାଣିବା ପାଇଁ ଯେ ଏହା ଡାଇଓଲ୍ ସହିତ ସମାନ ଭାବରେ କାମ କରେ | ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡାୟଲ୍ ନିଅ , ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖାଉଥିବା ଏକମାତ୍ର ଜିନିଷ ହେଉଛି ଏହା କ୍ରମାଗତ ଭାବରେ ଗୋଟିଏ ପରେ ଗୋଟିଏ ହୁଏ
ତେଣୁ 50 ଡିଗ୍ରୀରେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା କମ୍ ତାପମାତ୍ରା ଅବସ୍ଥା ଆପଣ ପ୍ରଥମ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବଦଳାଇ ଦିଅନ୍ତି ଏବଂ ତାପରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଡିଓଲରୁ ବାହାର କରିବା ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଉଚ୍ଚ କରିବାକୁ ପଡିବ | ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଏହିପରି ଭାବରେ ତୁମେ ଡିସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ପାଇବ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନ ଭାବରେ ରହିଥାଏ ଯଦି ତୁମେ ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀର ମିଶ୍ରଣରୁ ଆରମ୍ଭ କର, ତୁମେ ଏହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଅନ୍ୟ ଉପରେ କିଛି ପସନ୍ଦ କରିବ | ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲର ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ର ଆପେକ୍ଷିକ ଅମ୍ଳତା
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ଏହା ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଶା କରିବେ ଯେ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନ ଓ oh ଏହାକୁ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଭାବରେ ବଦଳାଇବ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ | ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନର ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଦଳାଇବା ଦ୍ followed ାରା ତୁମକୁ ଲୁଣ ଦେବା ପାଇଁ ଅନୁସରଣ କରାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଡାୟଲ୍ର ସକ୍ରିୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଜଡିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ମୋନୋସୋଡିୟମ୍ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଡିସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ
ତେଣୁ ଡିଓଲ୍ର ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏସିଡ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସାରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏଷ୍ଟର୍ ଡାଏଲ୍ ଭିନ୍ନ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ମୋନୋଷ୍ଟର୍ ଏବଂ ଏକ ଡିଷ୍ଟର ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଯିବେ
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ତୁମେ ଗୋଟିଏ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ସମାପ୍ତ ହେବ କି ନାହିଁ ତାହା ସ୍ଥିର କରିବ ଯାହାକି ଏକ ଡିଷ୍ଟର୍ ଅଟେ କିମ୍ବା ତୁମେ ଏକ ମୋନୋ ଏଷ୍ଟର୍ କିମ୍ବା ଡିଜେଲର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହେବ ଯାହା ଦ୍ re ାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅବସ୍ଥା
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କର | ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅମ୍ଳର ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଣୁ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ରଙ୍ଗର ଏଷ୍ଟର୍ ପାଇଲେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏସିଟିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ ଏବଂ ଏହା ହିଁ ଆଲକୋହୋଲର ଏସିଟାଇଲେସନ୍ ଆଡକୁ ଯାଏ
ତେଣୁ ଆପଣ ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ସହିତ ଏହାକୁ ପିରାଇଡାଇନ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଆସେଟିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତୁ | ଏବଂ ତୁମେ ଡାଏସେଟାଇଲେଟେଡ୍ ଯ ound ଗିକ ପାଇବ ଏହି ସବୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ମଧ୍ୟ ଜଣାଶୁଣା କିଛି ନୂଆ ନୁହେଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ଅଧ୍ୟୟନ କରୁଛୁ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଏଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଜଡିତ | ହାଲୋଜେନ୍ ସମ୍ପତ୍ତି ସହିତ ଉତ୍ପନ୍ନ ଡାୟୋଲ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ଏହା ମଧ୍ୟ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ମୋନୋହାଇଡ୍ରିକ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇଁ କରିସାରିଛୁ ସେଠାରେ ସାମାନ୍ୟ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ହାଲୋଜେନ୍ ସମ୍ପତ୍ତି ସହିତ ମନେରଖନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ hcl hi hbr ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ବିଷୟରେ କହିଥିଲୁ ଏବଂ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହୁଥିଲି ଯେ hcl ସହିତ ଆମେ ଏହାକୁ କିପରି କହୁଛୁ | ଲୁକାସ୍ ଟେଷ୍ଟ ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି କି ଏହା କିପରି ପ୍ରବାହିତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ସେକେଣ୍ଡାରୀ କିମ୍ବା ଏକ ତୃତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ ବୋଲି କହିବ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହାକୁ ଜଳର ଅଣୁର 160 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କ୍ଷତି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏକ ମୋନୋ ବଦଳାଇ ପାରିବେ | ମୋନୋ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ hcl ର ଅନ୍ୟ ସମାନ ସମାନତା ସହିତ ଅପେକ୍ଷାକୃତ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରା 200 ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଡିହାଲୋ ଯ ound ଗିକ ଦେବ
ତେଣୁ ଏହା ହାଲୋଜେନ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ହାଲୋଜେନ୍ ଏସିଡ୍ hcl କିମ୍ବା hbr ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଯଦି ଦେଇଥାଏ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ହାଲୋଜେନ୍ ଏସିଡ୍ ଏକ ହାଇ ଅଟେ ତେବେ ନିୟମ | ବାସ୍ତବରେ ସାମାନ୍ୟ ଭିନ୍ନ, ଉତ୍ପାଦଟି ସାମାନ୍ୟ ଭିନ୍ନ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ହାଏ ଓକ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି
ତେଣୁ ମୁଁ ସିଧାସଳଖ ଦୁଇଟି ମୋଲ୍ ପାଣି ଲେଖି ପାରିବି
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇବେ କିନ୍ତୁ t ତାଙ୍କର ଅବସ୍ଥା ଅସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ତୁରନ୍ତ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇନଥାଏ d ହାଲୋଜେନେସନ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ସଂପୃକ୍ତ ଓଲେଫିନ୍ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଡାୟୋଲ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ସଂପୃକ୍ତ ଡାୟୋଡାଇନ୍ଡ୍ ଯ ound ଗିକ ପାଇବା ପରିବର୍ତ୍ତେ ଏହାକୁ ହାଇ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ଓଲେଫିନ ପାଇବେ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ସତ ଅଟେ | ହାଏ ପରିବର୍ତ୍ତେ pi3 ମଧ୍ୟ ନିଅ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ମଧ୍ୟ ଅଧ୍ୟୟନ କରାଯାଇଥିଲା
ତେଣୁ ତୁମର ବର୍ତ୍ତମାନ ଡିଓଲ୍ ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁଛ, ଯେହେତୁ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ଦୁଇଟି ଅଣୁ ସହିତ ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରିବି ଏବଂ କ୍ଷତି ସହିତ ଏହି ଡାଇନିଟ୍ରେଟ୍ ପାଇବି | ଜଳର
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସିଧା ସଳଖ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ପୂର୍ବରୁ pcl5 pbr3 ସହିତ ମଧ୍ୟ କାରବାର କରାଯାଇଥିଲା, ତୁମର ମୋନୋହାଇଡ୍ରିକ୍ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ଯାହା ଘଟୁଥିଲା, ତାହା ମଧ୍ୟ ଏଠାରେ ଘଟିବ
ତେଣୁ ତୁମେ ଟ୍ରେ ଏହା ଉପରେ pcl5 ସହିତ ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ଡିକ୍ଲୋରୋ ଯ ound ଗିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇବ ଏହି ବର୍ଗରେ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ସହିତ ଡାୟଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ, ଏହା ହେଉଛି ଆଲଡେହାଇଡସ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ସହିତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ସହିତ ଡାଏଲ୍ ଆମକୁ ଆସେଟିଲ୍ ଏବଂ କେଟେଲ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ | ଏହି ଆସେଟିଲ୍ ଏବଂ କେଟେଲ୍ ହେଉଛି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ସମୁଦାୟ ସିନ୍ଥେସିସ୍ କିମ୍ବା ମଲ୍ଟି ଷ୍ଟେପ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ କରିବା ସମୟରେ କାର୍ବନିଲ୍ ଆସେଟିଲ୍ ଏବଂ କେଟୁଲ୍ ଆକାରରେ ସୁରକ୍ଷିତ ହୋଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସେମାନଙ୍କୁ ସୁରକ୍ଷା ଦେବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯଦି ତୁମକୁ ବହନ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଗଭୀର ସୁରକ୍ଷା ସୁରକ୍ଷାକୁ ଚୟନ କରି ତାପରେ ଆମେ ଏକ

ଆଲଡିହାଇଡକୁ ଏକ ଏସିଟାଇଲରେ ପରିଣତ କରୁ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏହାକୁ ଡାୟୋଲ୍ ସହିତ ଠିକ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି
ତେଣୁ କ୍ରମାଗତ ଭାବରେ ଦୁଇ ପାହାଚ ଜଳ ନଷ୍ଟ ହୁଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଆସେଟିଲ୍ ଏବଂ ସମାନ ଜିନିଷ ପାଇଲେ ଯଦି ଆପଣ କେଟୋନ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ପୁନର୍ବାର | ତୁମକୁ ସଂପୃକ୍ତ କେଟୋନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଜଳର ଏକ ଅଣୁକୁ ଜଳ ହରାନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଆଧାର ଯେଉଁଥିରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ କେଟୋ | ne ସୁରକ୍ଷିତ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ସୁରକ୍ଷା d ସୁରକ୍ଷା କ strategy ଶଳରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ତୁମେ ସିଧାସଳଖ କିଛି ଯୋଗ ନକରି ଏହାକୁ ଗରମ କର କିମ୍ବା ତୁମେ ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପରି କ any ଣସି ଡିହାଇଡ୍ରେଟିଂ ଏଜେଣ୍ଟ ଯୋଗ କର କିମ୍ବା ତୁମେ ଏହାକୁ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର କିମ୍ବା ତୁମେ ଏହାକୁ ଏକାଗ୍ର ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଗରମ କର ତେବେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଡିହାଇଡ୍ରେଟିଂ ଅବସ୍ଥା ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରେ | ଜିଙ୍କ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମିଶାନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ନିଅନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଯଦି ଆପଣ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡାୟଲ୍ ଗରମ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇବାକୁ ଶେଷ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଏକ ଇପୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏକ ଡାଏଲ୍ର ଉତ୍ପାଦ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ କ added ଣସି ଅତିରିକ୍ତ ରିଜେଣ୍ଟ ବିନା ଗରମ କରୁଛନ୍ତି | ଯଦି ଆପଣ ଜିଙ୍କ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ସମାନ କାର୍ଯ୍ୟ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର ଗରମ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ch2 ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଟୋ ଜଳର କ୍ଷତି ମଧ୍ୟ ଦେଇଥାଏ | ଡ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିନ୍ତୁ ବିଭିନ୍ନ ଉପାୟରେ ଘଟୁଛି ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଭିନିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଅସ୍ଥିର ଉତ୍ପାଦ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ତୁରନ୍ତ ଆପଣଙ୍କୁ ଆସେଟାଲ୍ଡିହାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ପୁନ ang ସଜାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଜିଙ୍କ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଅନ୍ୟ ରିଜେଣ୍ଟ ହେଉଛି ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଥିବା ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ | ତୁମର ଅନୁରୂପ ଗ୍ଲାଇକଲ୍ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ର ଦୁଇଟି ମଲ୍ ଜଳ ଅଣୁର କ୍ଷୟକ୍ଷତି କିନ୍ତୁ ଲିଙ୍କ୍ କୁ ଦେଖ, ଏହି ଇଥାଇଲନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ମଧ୍ୟରେ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ମାଗଣା ଅଟେ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଯାହା ପାଇବ, ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ କର | ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ରିଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ଏବଂ ଏହି କ୍ରମର ଶେଷଟି ଯଦି ଆପଣ ଏହାର ଦୁଇଟି ମୋଲ୍ ସହିତ ପୁନର୍ବାର ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକାଗ୍ର ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଗୋଟିଏ ବଦଳରେ ଦୁଇଟି ଅଣୁର ଜଳ ହରାଇଥାଏ | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ଆପଣ ଦୁଇଟି ଅଣୁର ଜଳ ନଷ୍ଟ ହେବା ଦ୍ୱାରା ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ଏହି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ଯାହାକୁ ଡାଇଅକ୍ସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ଏକ ଲୋକପ୍ରିୟ ଦ୍ରବଣକାରୀ u | ଜ organic ବ ସିନ୍ଥେସିସରେ ସେଡ୍
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆମେ ବିଭିନ୍ନ ଅବସ୍ଥାରେ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ କରିଥାଉ
ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଥାଉ, ଆମେ ଏକ ଆଲଡାଇହାଇଡ୍ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଏକ ଡାଇଅକ୍ସନ୍ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ଭିନ୍ନ କ strateg ଶଳ ହିଁ ଏହାକୁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଆକର୍ଷଣୀୟ କରିଥାଏ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ରହିଥାଉ | ଏହି ଗ୍ଲାଇକୋଲଗୁଡିକର ଆଉ କିଛି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗ୍ରହଣ କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଆମେ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହିବି ଯାହା ବିଷୟରେ ମୁଁ କହିପାରିବି ହେଉଛି ପିନ୍ନାକଲ୍ ପିନ୍ନାକଲ୍ ନିଜସ୍ୱ ପୁନ arr ସଜ୍ଜନତା ଯାହା ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ
ତେଣୁ ଟ୍ୟୁନେଡ୍ ରୁହ ଏବଂ ଆମେ ଯାହା ସଂଶୋଧନ କରୁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଧନ୍ୟବାଦ

Prutor@IITK