ଏହି ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ ଅଧିବେଶନରେ ଆପଣ ସମସ୍ତଙ୍କୁ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନକୁ ସ୍ୱାଗତ କରୁଛୁ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନର ଧାରଣା ଭିତ୍ତିକ ସମସ୍ୟାକୁ ଆଚ୍ଛାଦନ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବୁ କାରଣ ଆପଣ ସମସ୍ତେ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍‌ଗୁଡ଼ିକୁ ଦୁଇ ଗୋଷ୍ଠୀରେ ବିଭକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଆଲିଫାଟିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଗୁଡିକ ସନ୍ତୁଳିତ ଏବଂ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ରେ ପରିପୂର୍ଣ୍ଣ ହୋଇପାରେ | ଆଲକାନସ୍ ଅସନ୍ତୁଳିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍‌ଗୁଡ଼ିକୁ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଆଲକାଇନ୍ସରେ ବିଭକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ, ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ପ୍ରଥମଟି ହେଉଛି ଯ ound ଗିକର ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ସହିତ ଜଡିତ ଏକ ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c7h14 ସହିତ ଏକ ଚିରାଲ ଯ ound ଗିକ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଯାହା ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c7h16 ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଓଜୋନ ସହିତ ଡାଇମେଥାଇଲ ସଲଫାଇଡ କିମ୍ବା ପାଣିରେ ଜିଙ୍କ୍ ଯ ounds ଗିକ ଉତ୍ପାଦନ କରେ c ଏବଂ d ଯ ound ଗିକ c ଏକ ସକରାତ୍ମକ ହାଲୋ ଫର୍ମ ଦେଖାଏ ଏବଂ ସହନଶୀଳ ପରୀକ୍ଷଣ ଏକ କମା b କମା c ଏବଂ d ର ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ରରୁ ଚିହ୍ନଟ କରେ ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବାନୁମାନ କରିପାରିବା ଯେ ଏହା ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର cn h2n ଯ ound ଗିକ c ଶୋ ସହିତ ଖାପ ଖାଏ | ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ହାଲୋ ଫର୍ମ ଏବଂ ସହନଶୀଳ ପରୀକ୍ଷଣ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଯାହାକି a ସହିତ ବନ୍ଧା | କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଥାଏ ଯାହାକି ଆପଣଙ୍କର କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏହା ଏକ ପଜିଟିଭ୍ ହାଲୋ ଫର୍ମ ଟେଷ୍ଟ୍ ଦେଖାଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ସହନଶୀଳ ପରୀକ୍ଷଣ ମଧ ଦେଖାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅଟେ ଯ comp ଗିକ ସି ର ଗଠନ ଥରେ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ | c ଆମେ ଏହି ଆଲକେନ୍ ର ଗଠନ ବିଷୟରେ ପୂର୍ବାନୁମାନ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା ଏହି ଆଲକେନ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର ହୋଇପାରେ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖନ୍ତି ଏହି କାର୍ବନ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏହା ଏକ ଚିରାଲ୍ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ ଯ comp ଗିକ ଗଠନ ହେଉଛି ଏହା | ବର୍ତ୍ତମାନଠାରୁ ଆମେ କମ୍ପାଉଣ୍ଡ୍ d ର ଗଠନ ବିଷୟରେ ପୂର୍ବାନୁମାନ କରିପାରିବା ଅଣୁରେ ଅଲିଭ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି ଜାଣିବା ପାଇଁ ଏହା ପ୍ରାୟତ used ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଥାଏ ଯାହା କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଯେତେବେଳେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ହାଲୋ ଫର୍ମରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହିଗୁଡିକ ସାଧାରଣତ met ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି ତଥା ପୂର୍ବ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ଉପସ୍ଥିତି ଜାଣିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏକ ଚିରାଲ୍ ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି କାର୍ବନ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ଓସେନୋଲାଇସିସ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ ଏବଂ ଏହି ଆଲକେନ୍ରେ ଗୋଟିଏ କମା ତିନୋଟି ଚକ୍ର ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହା ସାଇକ୍ଲିକ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଆଷ୍ଟେନାଇଟ୍ ସହିତ ପୁନ ang ସଜ୍ଜିତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହି ସମୁଦ୍ରକୂଳ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ | କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହୁଅନ୍ତୁ ଏହା କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ସଲଫକ୍ସାଇଡ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମସ୍ୟାକୁ ଯିବା ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋବୋରେସନ୍ ସହିତ ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c8h6 ର ଯ ound ଗିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଜଡିତ କରେ ଏବଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ଯ comp ଗିକକୁ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର c8 hc8o ଦେଖାଏ | ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଜଳ ସହିତ ଯ ound ଗିକ ଇ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା g ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଏକ ପଜିଟିଭ ଦେଖାଏ | ଇ ହେଲୋ ଫର୍ମ ପରୀକ୍ଷଣ ଇ କମା f ଏବଂ g କମ୍ପାଉଣ୍ଡ f କୁ ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା c8 h8o ପଜିଟିଭ୍ ଫିଲିଙ୍ଗ୍ ଟେଷ୍ଟ ଦେଖାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଯ ound ଗିକ g ଯାହାକି ଏକ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପରୀକ୍ଷା ଦେଖାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଯାହା ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା | ଏଥିରୁ ଆମେ ଇ ହାଇଡ୍ରୋବୋରେସନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ର ଗଠନ ବିଷୟରେ ଭବିଷ୍ୟବାଣୀ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବା ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଫେନିଲାଲେଜ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆପଣ ଟେକ୍ସଟାଇଲ୍ ବୋରାନ୍ ପରି ବିରକ୍ତିକର ବ୍ୟବହାର କରି ହାଇଡ୍ରୋବୋରେସନ୍ କରନ୍ତି ଯାହାକି ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ମୋତେ ଏହି ଅଂଶକୁ ଥରେ ଲେଖିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ | ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଏହାକୁ ଆପଣ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବେ ଯାହାକି ଏନ୍‌ଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଯ ound ଗିକ f ର ଗଠନକୁ ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ କରିବ ଯାହାକୁ ଫେନିଲାଷ୍ଟାଲଡିହାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଫେନିଲଷ୍ଟିଆଲିନ୍ ଥାଏ ଯାହା ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦେବା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋବୋରେସନ୍ ଦେଇପାରେ | ଏନୋଲକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ କରାଯାଏ ଯେ ଏନୋଲକୁ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଭରିବା ସମାଧାନରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରିବ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ଷ୍ଟାର୍ଟେରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ସୋଡିୟମ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ଲୁଣର ମିଶ୍ରଣ | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସହିତ ମିଶ୍ରଣ କରନ୍ତି ତମ୍ବାରୁ ଏହା କାର୍ବକ୍ସାଇଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ତମ୍ବା 1 2 କୁ ତମ୍ବା ଏକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ରେ ପରିଣତ କରାଯିବ ଯାହାକି ଲାଲ୍ ବାଦାମୀ ରଙ୍ଗରେ ପରିଣତ ହେବ ଏହି ପରୀକ୍ଷଣଟି ଅଣୁରେ ପୂର୍ବ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୁରୁଙ୍କ ଉପସ୍ଥିତି ଜାଣିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଅମ୍ଳର ମୂଲ୍ୟରେ ଜଳ ସହିତ ଇ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଯ ound ଗିକ g ଏହା ଅଷ୍ଟିଓଫେନୋନରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯ ound ଗିକ g ଏକ ସକରାତ୍ମକ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପରୀକ୍ଷଣ ଦେଖାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏଥିରେ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଯାହା ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ସମୟରେ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା | ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଆପଣ ବେନଜିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବେ ଏବଂ ହେଲୋ କମ୍ପାଉଣ୍ଡ ଇ ର ଗଠନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଫେନିଲାଲ୍ ଷ୍ଟେଲିଂ ଅଟେ ଯଦି ଏହା ଫେନିଲ୍ ଆସେଟିଲିନ୍ ଅଟେ ତେବେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ଦେବା ପାଇଁ ବୋରାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ଏହି ଏନୋଲରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଫେନେଲାଷ୍ଟାଇନ୍ ପଜିଟିଭ୍ ଫିଲିଙ୍ଗ୍ ଟେଷ୍ଟ୍ ଦେଖାଇପାରେ, ୱାଟର ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ସହିତ ଏସିଡ୍ର ଚାପ ସହିତ ଏହି ଏନୋଲ୍ ଦେବା ଦ୍ୱାରା ଏହା କେଟୋରେ ପରିଣତ ହେବ | ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋଆଲଏଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ଏହି କେଟୋନ୍ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ହାଲୋ ଫର୍ମରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଯ ound ଗିକ g ର ସଂରଚନା ଏଠାରେ ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହେବ ଏହା ଜ୍ୟୋତିର୍ବିଜ୍ଞାନ ଅଟେ , ଆସନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ରମକୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ କରିବା ନିମ୍ନଲିଖିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ରମରେ ପ୍ରଥମ ଉଦାହରଣ ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଣାଳୀର ଆଲକାଇଲେସନ୍ ସହିତ ଜଡିତ | ଯଦି ତୁମର ଏସିଡ୍ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରୋପାନ ଅଛି ତେବେ ଏହା ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ କାଟେସନ ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରୋଟୋନେସନ ଦେଇପାରେ ଯାହା ସୁଗନ୍ଧିତ ବ electrical ଦୁତିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଦ୍ୱାରା ଏହି ବେନଜେନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଯଦି ତୁମର ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ କ୍ଲୋରାଇଡ ଅଛି ତେବେ ତୁମେ ଆଲୁମିନିୟମ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ | ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ କାଟେସନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯାହା ସୁଗନ୍ଧିତ ବ elect ଦୁତିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ମାଧ୍ୟମରେ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯଦି ଏହି ଜିରାକୁ ଥରେ ଦେଇଥାଏ ତେବେ ଏହାକୁ ଦୁଇଟି ଷ୍ଟେପ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦ୍ phen ାରା ଫେନୋଲରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରିବ ପ୍ରଥମେ ଆମକୁ ଥରେ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ପଡିବ | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ହାଇଡ୍ରୋ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କରନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ମଣିଷକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏହା ଫେନୋଲ୍ ଦେଇପାରେ | nzylic ch ବଣ୍ଡ ଅମ୍ଳଜାନ ଦେଇଥାଏ , ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ମହିଳା ହାଇଡ୍ରୋ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କର, ତୁମେ ଯେତେବେଳେ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ଏହା ତୁମ ପାଇଁ ଏହି ଓହ ଗ୍ରୁପ୍‌କୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରିପାରିବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଫେନିଲ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ପୁନ arr ସଜ୍ଜନ ହୋଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ପ୍ରଦାନ କରିପାରିବ ଯାହା ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ | ଫେନୋଲ୍ ଏବଂ ପଥରରେ ଏହା ଏକ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଫେନୋଲ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ପ୍ରୋପେନକୁ ଏସିଡ୍ ର ଚାପ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ କ୍ୟାସନ୍ ଗଠନ କରିବାକୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରିପାରିବେ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ | ଏହି ଜିରା ଦେବା ପରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ବ electrical ଦୁତିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ବେନସଲି ch ବଣ୍ଡ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ଅକ୍ସିଡେସନ ଦେଇ ହାଇଡ୍ରୋ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସମୟ ଦେବା ପାଇଁ ଫେନୋଲୋଜି ପୁନ arr ସଜ୍ଜିତ ହୋଇପାରିବ | ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଏହା ଏହାକୁ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ପାଇଁ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଯାହା ଫେନୋଲରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦ alt ଭାବରେ ପଥର ଅଟେ | ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଛି ତେବେ ଆମେ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପରି ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବା ଏବଂ ଆପଣ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ କାଟେସନ୍ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଯାହା ଜିରା ଦେବା ପାଇଁ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୁଅନ୍ତୁ ଯେପରି ଆମେ ଫେନୋଲ୍ ଏବଂ ଏକ ପଥର ଦେବା ପାଇଁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏହା ଫ୍ରାଇଡେଲ୍ ଫସଲ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗର ଦୋହରିବା ସହିତ ଏଠାରେ ବେନଜିନକୁ ଅଷ୍ଟିଓଫେନୋନରେ ପରିଣତ କରାଯାଇଥାଏ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏସିଟାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ସମ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରିବ | ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଇପାରେ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଯାହା ଏହି ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ଦୋହଲି ଯାଇପାରେ ଯେପରି

ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଜ୍ୟୋତିର୍ବିଜ୍ଞାନକୁ ଅନ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇପାରିବେ | ହାତରେ ଆପଣ ଏସିଟିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଏହା ଏକ ସାଲାଇନ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଦେଇପାରେ | ଆଷ୍ଟ୍ରୋଫେନୋଲ୍ସକୁ ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ h ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ, ଏହା ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖିଛୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ହାଲୋ ଫର୍ମରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବେ, ଏହାର ପ୍ରଥମ ଉଦାହରଣ ଫ୍ରିଡେଲ୍ ସହିତ ଜଡିତ | ଫସଲ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଥାଏ ତେବେ ଲେଭିସ୍ ଅମ୍ଳର ପ୍ରଭାବ ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଣାଳୀରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବେନଜେନକୁ ଅଧିକ ଉପଯୋଗୀ ଯ ounds ଗିକରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରେ | ଆସେଟିଲିନ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଯାହା ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ହୋଇପାରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି ଅଷ୍ଟ୍ରଫେନୋନ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋ ହାଲାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଖଣ୍ଡରେ ଥିବା ଏସିଡ୍ ଦେଖାଯାଏ ଯେ ଆପଣ ଏକ ମିଶ୍ରଣ ନେବାବେଳେ ଏକ ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖନ୍ତି | ଇ ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆପଣ ଆନାଡ ପ୍ଲସ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଅଟେ ଯାହା ଏହି ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଣାଳୀ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଏଠାରେ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ଆପଣଙ୍କର ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଅଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ହେବ | ଏହି ଏକ କମାକୁ ତିନୋଟି ଡାଇନିଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏହି ଯ ound ଗିକ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କର ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ସୋଡିୟମ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ଏହା ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ଅନ୍ୟକୁ ପ୍ରଭାବିତ ନକରି ଚୟନ କରିପାରିବ, ଏହି ଯ ound ଗିକ ସୋଡିୟମ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ଦେବା ଦ୍ we ାରା ଆମର ଦୁଇଟି ନାଇଟ୍ରୋ ବେନଜେନ ନାହିଁ | ଏହା ନାଇଟ୍ରୋଗ୍ରାଫ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ଆମିନୋ ଗ୍ରୁପ୍ ରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ଅକ୍ଷୁର୍ଣ୍ଣ ରହିବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମେଟା ସ୍ଥିତିରେ ହୁଏ କି ନାହିଁ ବୁ to ିବା ପାଇଁ ଏବଂ ତୁମେ ନିମ୍ନଲିଖିତ ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନା ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ଯେଉଁଥିରେ ତୁମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି | d ଯଦି ତୁମେ ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ଏହି ସ୍ଥିତିକୁ ନେଇଯାଅ, ତୁମେ ଥରେ ଏହି ରିଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚା ପାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବ, ତୁମର ଏହା ଥରେ ଥରେ ଏହା ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯଦି ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ହୁଏ | ତୁମେ ଏହି ରିଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚା ପାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବ ଯଦି ତୁମେ ଏଠାରେ ଦେଖ, ଏହାର ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି, ଯେତେବେଳେ ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାରା ପୋଜିସନ୍ ହୁଏ ସେତେବେଳେ ଏହା କମ୍ ସ୍ଥିର ଥାଏ, ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମେଟା ପୋଜିସନ୍ରେ ତୁମର ଏହି ପ୍ରକାର ନଥାଏ | ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକାଳୀନ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆପଣଙ୍କର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନକାରୀ ଗୋଷ୍ଠୀ ଥାଏ, ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅର୍ଥୋ କିମ୍ବା ପାରାପୋଜିସନ୍ ହେବ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମେଟା ସ୍ଥିତିରେ ହେବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହାର ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିବା | ଆଲକେନ୍ ଏହି hcl ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଆପଣ ଏକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦ୍ secondary ିତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ପାଇପାରିବେ ଯାହାକି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଅତିରିକ୍ତ ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ cl ମାଇନସ୍ ସହିତ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଦଳୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପୁନ arr ସଜାଇପାରେ ଏହି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ ତୃତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଦ୍ car ିତୀୟ କାର୍ବନ କାଟେସନ୍ ତୁଳନାରେ ଏହି କାର୍ବାଇଡ୍ କ୍ୟାସନ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ହୋଇପାରେ | ଘଟେ ଏବଂ ଥରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗଠନ କର , ବର୍ତ୍ତମାନ cl ମାଇନସ୍ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ତେବେ ତୁମେ ଏହି କ୍ଲୋରୋ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୁମର ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ରହିବ ଯଦି ତୁମେ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦକୁ ଦେଖିବ ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ହେବ | ଏବଂ ପ୍ରଥମେ ଆଲକେନ୍ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ସହିତ ଏକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ସେକେଣ୍ଡାରୀ କାର୍ବୋ କ୍ୟାଟେସନ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ଦ୍ reaction ିତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପ୍ରକୃତରେ ଏହି କାର୍ବନରୁ ଏଠାକୁ ଗତି କରେ ଏବଂ ଆପଣ ଏକ ତୃତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଏବଂ ଏହା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ | ଏହି କ୍ଲୋରୋ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଦେବା ପାଇଁ cl ମାଇନସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖିବା | ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯେପରି ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଯାହାକି vr ମାଇନସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ରହିପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଏଠାରେ ଦେଖିବ ଏହି ତୃତୀୟ ତମ୍ବା କାଟେସନକୁ ଏହା ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ କରେ ତେବେ ତୁମେ ଏହି ଅଲି କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କରିପାରିବ | ସନ୍ତୁଳନରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି ଯାହାକି ଏହି ଆଲିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଯାହା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏହା ପ୍ରୋଟନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇ ତୃତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କରେ ଏହା ହେଉଛି ଆଲିଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଯାହା ତୁମେ ଏହାକୁ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଏହି ଆଲେଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ସନ୍ତୁଳନ ବିଦ୍ୟମାନ ହୋଇପାରେ | ତୁଳନାତ୍ମକ ଭାବରେ କମ୍ ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ ହେଉଛି

ତେଣୁ ବ୍ର ମାଇନସ୍ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି ଆଲିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍କୁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏହି ଆଲକାଇନ୍ ପ୍ରଦାନ କରିବା ସମୟରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ପାଲାଡିୟମ୍ କାର୍ବନ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ଉପସ୍ଥିତି ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏଠାରେ ଏହା cis2 ଦେବା ପାଇଁ ଆଂଶିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଦେଇପାରେ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ବଟାନ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ଏବଂ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଟ୍ରାନ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସମର୍ଥ ହେବେ | ce to butane ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନର ଯନ୍ତ୍ରକ at ଶଳକୁ ଦେଖିବ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଅଙ୍ଗାରରେ ପାଲାଡିୟମ୍ ଥାଏ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅବଶୋଷିତ ହୁଏ, ଆସନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଆଲକାଇନ୍ ପାଲାଡିୟମ୍ ସହିତ ସମ୍ପର୍କ ସ୍ଥାପନ କରେ ତେବେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ତଳ ଚେହେରା ଯୋଗ କରେ | ଥରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ଏଠାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ଆଲକାଇନ୍ ର ସମାନ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ତୁମେ ସିସ୍ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ଯେପରି ଉତ୍ପାଦ ଏହା ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ not ଼ିବ ନାହିଁ କାରଣ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି ଯାହାକି ତୁମର ପାଲାଡିୟମ୍ ସହିତ ଚେଲେସନ୍ କରିପାରେ ଏହା ପାଲାଡିୟମ୍ ଅଙ୍ଗାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ହ୍ରାସ କରିପାରେ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଲକେନ୍ ଷ୍ଟେଜ୍କୁ ବନ୍ଦ କରିଦିଏ କାରଣ ଏହା ଆଲକେନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇନଥାଏ କାରଣ ଆମର ଉତ୍ପାଦରେ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ନାହିଁ ଏହା ଆଲକେନ୍ କୁ ଆହୁରି ହ୍ରାସ କରିପାରେ | ଆଲକେନ୍ ରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ

ତେଣୁ ଏହି ପଦ୍ଧତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ଆପଣ ସିସ୍ ଆଲକେନ୍କୁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ସକ୍ଷମ କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଆପଣ ଦୁଇଟି ବଟାନ୍ ଗଠନ କରିବେ | n ତୁମେ ସୋଡିୟମ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ବ୍ୟବହାର କର ତୁମେ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସ ବୁଟାନରେ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ କାରଣ ଏହାର ଉତ୍ପାଦ ଗଠନକୁ ନିମ୍ନଲିଖିତ ଭାବରେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରାଯାଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଆଲକାଇନ୍ ଥାଏ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ଏହା ଆଲକାଇନ୍ କୁ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ତୁମେ ହେବ | ଥରେ ଆପଣ ରେଡିକାଲ୍ ଆନିଅନ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି ଯାହା ଆମୋନିୟା ଦ୍ରବଣରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ନେଇପାରେ ଏହି ଆୟନର ମ basic ଳିକତା ଏହି ଆମୋନିୟା ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଭିନିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ଏହା ଦ୍ରବଣରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ନେଇପାରେ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ଅନ୍ୟ ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ | ଥରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଆନିଅନ୍ ଗଠନ କରିବା ଯେପରି ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଏହା ଦ୍ରବଣରୁ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଦ୍ରବଣରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ନେଇପାରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ସୋଡୋମାଇଡ୍ ର ଦୁଇଟି ସମାନ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ତରଳ ଆମୋନିଆରେ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ସକ୍ଷମ ହେବେ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଆଲକାଇନ୍ କୁ ଟ୍ରାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିବା ପାଇଁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯାହାକି ଲିଣ୍ଡଲର କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା, ଆପଣ ଆଲ୍କେନ୍ସକୁ ଦେବା ପାଇଁ ଆଂଶିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ କରିପାରିବେ | ଏହି ଉପାୟରେ ଆପଣ ସିସ୍ ଆଲକେନ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯେହେତୁ ଉତ୍ପାଦ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ ଆଲକେନ୍ ର ହାଇଡ୍ରେସନ୍ କୁ ଯିବା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ମିଥାଇଲ୍ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି, ସେତେବେଳେ ଆପଣ ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯାହା ଦ୍ reaction ାରା ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ | ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଉତ୍ସ ଆପଣ ତୃତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯାହା ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ଯଦି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋବୋରେସନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହି ମଦ୍ୟପାନର ଗଠନରେ ଆନନ୍ଦିତ ହେବେ | ବିରକ୍ତିକର ସହିତ ଆଲକେନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯୋଗ ଦ୍ରବ୍ୟକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଟେ , କମ୍ ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ବିରକ୍ତିକର ଆଭିମୁଖ୍ୟ କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା କାର୍ବନ ସିନ ଆଡିଶନ୍ ଥରେ ଥରେ ଏହା ପାଇବା ପରେ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଆସେ ଏବଂ ବୋରନ୍ ସର୍ବଦା କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା କାର୍ବନ ନିକଟକୁ ଆସେ ଏବଂ ଆପଣ ପାଇପାରିବେ | ସେ ଯେତେବେଳେ ରେଜିଓ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ବିପରୀତ, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏସିଡ୍-ବେସ୍ ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଦେଖନ୍ତି ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋପୋରେସନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଏହି ମଦ୍ୟପାନକୁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି, ଆସନ୍ତୁ ଚାଲନ୍ତୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଚାପରେ ଏହି ଆଲକେନ୍ ର ଖରାପ ବିଶ୍ଳେଷଣର ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖିବା | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଓଝୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ carbon ାରା କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଅନ୍ତୁ ଏହି ଆଲକେନ୍ କ୍ଷମତା ଅମ୍ଳର ମିଶ୍ରଣରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯିବ ଆପଣ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏହି କପାସିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ପାଇବେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବେ, ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରିବେ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରେସର ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ କ୍ଲାଭେଜ୍ ଅଧୀନରେ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରନ୍ତି ଏହା hbr ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯାହା ଦ୍ radical ାରା ଆମେ ରେଡିକାଲ୍ ହୋଇପାରିବା ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ଏହି ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | ଆଗକୁ hbr ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହି ଉପାୟରେ ଆପଣ ଏହି ରେଜିଓ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ବିପରୀତ ଭାବରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବେ | ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏହି କାର୍ବନରେ ଯୋଗ କରିବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏକ ମ radical ଳିକ ପଥ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ତୁମେ ଏହି ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ କାରଣ ଉତ୍ପାଦଟି ଆମେ ବିଶ୍ଳେଷଣ କରିସାରିଛୁ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଭାବରେ ଆଷ୍ଟେନାଇଟ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗଠନ କରନ୍ତି, ପେରୋକ୍ସାଇଡ୍ ସ୍ଥାନରେ ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ର ମିଶ୍ରଣ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ଅକ୍ସିଡେଟିଭ୍ କ୍ଲାଭେଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ ox ାରା ଆପଣ ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ, ଏହା ପରେ ଆପଣ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରନ୍ତି | ଏଠାରେ ଦେଖାଯାଇଥିବା ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଆଲ୍କିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବେ କାରଣ ଉତ୍ପାଦଟି ପରବର୍ତ୍ତୀ ଯ ounds ଗିକ ମଧ୍ୟରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ମଧ୍ୟରେ ଅଛି କିମ୍ବା ଯଦି ଆପଣ ବ the ଶିଷ୍ଟ୍ୟଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖନ୍ତି ଯାହା ଯ ound ଗିକର ସୁଗନ୍ଧିତ ହେବା ପାଇଁ ଏକ ଯ ound ଗିକ ଆବଶ୍ୟକ କରେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ you ାରା ତୁମର ଏକ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହେବା ଉଚିତ, ତୁମର ଚାରୋଟି n ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ two ାରା ରହିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଯ ound ଗିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ହେବା ପାଇଁ ଏକ ପ୍ଲାନର୍ ହେବା ଉଚିତ ଯାହା ଏହି ତିନୋଟି ଚାରି ପୋଇକୁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ କରିବାକୁ ପଡିବ | nts ଯଦି ତୁମେ ଏହି ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକକୁ ପ୍ଲାନାର୍ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଦେଖୁଛ, ତେବେ ଆମକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି କି ନାହିଁ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ four ାରା ଚାରି n ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଅଛି କି ନାହିଁ ତାହା ଦେଖିବା ପାଇଁ ପଡିବ | ଏଠାରେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସାଇକ୍ଲୋପ୍ରୋପାନୋଲ୍ କାଟେସନ୍ , ଏହାର ଦୁଇଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି, ଏହାର ଏକ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ସୁଗନ୍ଧିତ ସାଇକ୍ଲୋପ୍ରୋପାନୋଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ହେଉଛି ସବୁଠାରୁ କ୍ଷୁଦ୍ର ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକ, ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏହି ଏକ ସାଇକ୍ଲୋପେଣ୍ଟାଡିଏନିଲ୍ ଆନିଅନ୍ ଯାହାର six ଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହା ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ୱାରା ଏକ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି |

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖନ୍ତି ଏହାର ଛଅଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ କିନ୍ତୁ ଆପଣଙ୍କର ଏଠାରେ ch2 ଥିବାରୁ d ଲୋକାଲାଇଜ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକ ଅନ୍ୟ ପଟେ ସୁଗନ୍ଧିତ ନୁହେଁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ସାଇକ୍ଲୋ ହେପଟା ଟ୍ରାଇନାଲ୍ ଦେଖନ୍ତି | କାର୍ବୋକେସନ୍ ଏବଂ ଏଥିରେ ଛଅଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ୍ୟ ଅଛି , ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଟେ ଏଥିରେ 10 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି, ଏହାର d ଲୋକାଲାଇଜ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଚାରୋଟି ସୁଗନ୍ଧିତ | ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଏବଂ ଏହି ଯ ound ଗିକ ସ୍ୱୟଂଚାଳିତ ନୁହେଁ କାରଣ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ୱାରା ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଅଭାବ ହେତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ସମସ୍ୟାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଇଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋବୁଟାନ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ମିଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏହା ଏକ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ | ଆଲକେନ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ଅନ୍ୟ ପଟେ u2 ବିଲୋପକୁ କୁହ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଡିପୋଟୋନେଟ୍ କର ଏବଂ ତୁମେ ଦୁଇଟି ବଟାନର ମିଶ୍ରଣ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଯ ounds ଗିକର ଅନୁପାତକୁ ଦେଖିବ ତେବେ ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଯ ound ଗିକ ହେବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ତୁଳନା କରିବ | ଆଲକେନ୍ସ ଏହା ଏକ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲକେନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକ ଏହି ଆଲକେନ୍ ର ସ୍ଥିରତା ହେତୁ ଅଧିକ ଉତ୍ପାଦନ ହେବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ ଏଠାରେ ଦେଖିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯେ ଆପଣଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଟ୍ରାନ୍ସ ଏବଂ ସିସ୍ ଆଲକେନ୍ ମଧ୍ୟ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ମୁଖ୍ୟ ହେବ | ଯ ound ଗିକ ଏହାକୁ ନ୍ୟୁମାନ୍ ପ୍ରୋଜେକସନ ମାଧ୍ୟମରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇପାରେ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋବୁଟାନ୍ର ନ୍ୟୁମାନ୍ ପ୍ରୋଜେକସନ ଆଙ୍କିଛ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ନିଶ୍ଚିତତାକୁ ଦେଖିବ ଏହା ଅଧିକ ଅନୁକୂଳ ଏବଂ ଏହା କମ୍ ଷ୍ଟେର୍ ଅଟେ | ଏହା ଦ୍ per ାରା ବାଧା ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ଆଣ୍ଟି-ପେରିପ୍ଲାନାରିଟି ବଜାୟ ରଖେ ଏହା ଅନ୍ୟ ପଟେ ଟ୍ରାନ୍ସ ଓଲିଫିନ ଗଠନକୁ ନେଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଦ୍ c ାରା ସିସ ଓଲେଫିନ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହି ଟ୍ରାନ୍ସ ଓଲେଫିନର ଗଠନ ଅଧିକ ହେବ ଏବଂ ଏହା ହେବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଆଣ୍ଟି-ପେରିପ୍ଲାନାରିଟି e2 ବିଲୋପ ପାଇଁ e2 ବିଲୋପ ମାଧ୍ୟମରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଗକୁ ବ and ଼ିଥାଏ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଜରୁରୀ ଅଟେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଆଲକେନ୍ କୁ ଏହାର ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଦେବା ପାଇଁ ସହଜରେ u2 ବିଲୋପ ହୋଇପାରେ ଯଦିଓ ଆଲକେନ୍ସର ମିଶ୍ରଣ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ସବଷ୍ଟ୍ର | ସଂକ୍ଷେପରେ z ଆଲକେନ୍ ତୁଳନାରେ ଏହି ଇ ଆଲକେନ୍ ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ହେବ ଯାହା ଆମ ବିଶ୍ଳେଷଣ ସହିତ ଜଡିତ ସମସ୍ୟାଗୁଡିକ ଦେଖିଛୁ ଆମେ ହାଲୋ ଫର୍ମ ସହନଶୀଳତା ଏବଂ ଫିଲିଙ୍ଗ୍ ଟେଷ୍ଟର ବ୍ୟବହାର ମଧ୍ୟ ଦେଖିଛୁ ଯାହା ସାଧାରଣତ the କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ହାଲୋ ଫର୍ମ ପରୀକ୍ଷା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଆମେ ଦେଖିଲୁ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି ଜାଣିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇପୋ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁ ଏହା ତମ୍ବାର ଉତ୍ତରାଧିକାରୀ ଏବଂ ନର୍କରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | o ଫର୍ମ ସହନଶୀଳତା ଏବଂ ଫିଲିଙ୍ଗ୍ ଟେଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ମିଶ୍ରିତ ହୁଅନ୍ତି ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ରବଣରୁ ଏଲିଏନ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହନଶୀଳତା ରଜେଣ୍ଟ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଆପଣ ଏକ ରୂପା କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯାହାକି ଆଲଡିହାଇଡ୍କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରେ | ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯେଉଁଠାରେ ରୂପାକୁ ରୂପା ଶୂନ୍ୟରେ ପରିଣତ କରାଯିବ ଏବଂ ସେହିଭଳି ସୁସ୍ଥ ସମାଧାନ ଯାହାକି ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ଟାଟାରିକ୍ ଏସିଡ୍ର ସୋଡିୟମ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ଲୁଣରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଆଲିଆଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି ଜାଣିବା ପାଇଁ କପୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯିବ | ଯେଉଁଠାରେ ତମ୍ବା ଦୁଇଟି ତମ୍ବା ମନୋକ୍ସାଇଡକୁ ହ୍ରାସ ହେବ ଯେପରି ଲାଲ ବାଦାମୀ ବୃଷ୍ଟିପାତ ଭାବରେ ଆମେ ଏହି ସହନଶୀଳତା ଏବଂ ବିଫଳତା ରିଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରି ପୂର୍ବରୁ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ଉପସ୍ଥିତି ଜାଣିପାରିବା ତା’ ହେଲେ ଆମେ ଏକ ଯ ound ଗିକର ସୁଗନ୍ଧିତ ହେବା ପାଇଁ ସୁଗନ୍ଧିତତା ଦେଖିଛୁ ଯାହା ଚାରୋଟି ଦିଗକୁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ କରିବା ଉଚିତ | ପ୍ଲାନାରରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଚାରି ଚାରି n ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଏହା ଚକ୍ରବ୍ୟୁହ ହେବା ଉଚିତ | n ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ର କେମୋସେଲେକ୍ଟିଭ୍ ହ୍ରାସ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଡାଇନିଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବେ ଆମେ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେଖିଛୁ ତେବେ ସୁଗନ୍ଧିତ ବ r ଦୁତିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକୁ ଆମେ ଦେଖିଛୁ , ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନର ନାଇଟ୍ରେସନ୍ | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ପାଇବ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅନ୍ୟ ପଟେ ମେଟା ପୋଜିସନ୍ରେ ହୁଏ ଯଦି ତୁମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ ଗୋଷ୍ଠୀ ଥାଏ ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତ the ପାରା ଏବଂ ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ରେ ହୋଇଥାଏ ଯାହା ପାଇଁ ଆମେ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଦେଖିଛୁ | ଆଲ୍କାଇଲେସନ୍ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପରି ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ବେନଜେନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବେ, ଆମେ ଜିରା ପ୍ରସ୍ତୁତି ଦେଖିଛୁ ଯାହା ସମ୍ମିଳିତ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗରମ କରିବା ସମୟରେ ଅମ୍ଳଜାନ ବ୍ୟବହାର କରି ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଫେନୋଲରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରେ | ଏବଂ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରି ଏକ ପଥର ଏହା ଏକ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଫେନ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁ | ସେହିପରି ଯଦି

ଆପଣଙ୍କର ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ସୁଗନ୍ଧିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ମାଧ୍ୟମରେ ବେନଜେନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବେ ଯାହାକି ଆଧାମ୍ରିକ ଫସଲ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ବସନ୍ତ ଫସଲ ଦୋହରିବା ଦ୍ୱାରା ଆପଣ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ପରି ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କାର୍ଯ୍ୟକାରୀ କରିପାରିବେ ତେବେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ସ ଏବଂ ଆଲକାଇନ୍ସର ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଦେଖୁଛୁ ଯଦି ଆପଣ ଷ୍ଟେରେଓ କେମିଷ୍ଟ୍ରିକୁ ଓଲଟାଇ ପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରେସର ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ମଦ୍ୟପାନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଯଦି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋପୋରେସନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ବାମ ବଦଳାଯାଇଥିବା ମଦ୍ୟପାନକୁ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇପାରିବେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଲକେନ୍ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଏହି ପଦ୍ଧତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ମଦ୍ୟପାନରେ ପରିଣତ କରିପାରିବେ, ଆପଣ ଆଲକାଇନ୍ ମଧ୍ୟ ଜଳ ଏବଂ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ | ଏନୋଲ୍ ଦେବା ଯାହାକି କେଟୋନ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ ଆଲକାଇନ୍ ର ପ୍ରକୃତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ସେହିପରି ତୁମେ ଥ୍ ଦେବା ପାଇଁ ବଡ଼ ବୋରାନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ କରିପାରିବ | ଇ ଆଡିଶନ୍ ଯ ound ଗିକ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋସ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଆଲଡିହାଇଡରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ କିମ୍ବା କେଟୋନ୍ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ର ପ୍ରକୃତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ତେବେ ଆମେ ପାଲାଡିୟମ୍ ଅଙ୍ଗାର ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲକାଇନ୍ ର ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଆଂଶିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଦେଖିଲୁ ଯାହା ଆଲକାଇନ୍ କୁ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ହ୍ରାସ କରେ | ଲିଣ୍ଡଲର୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯାହାକି ଆଲକେନ୍ ର ଆଂଶିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପାଇଁ ଆଲକେନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ ତୁମେ ସିସ୍ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ଯେପରି ଉତ୍ପାଦ ତୁମେ ସୋଡିୟମ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆମୋନିୟା ବ୍ୟବହାର କରି ଟ୍ରନ୍ ସଲ୍କିନ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ତାପରେ ଆମେ ତୁମକୁ ପ୍ରତିକାର ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେଖୁଛୁ | ତୁମର ଅଧୀନରେ ରହିବ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଶେଷ ହେବ ତେବେ ଆମେ ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେଖୁଛୁ ଯଦି ତୁମର ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଅଛି ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଏକ ମ radical ଲିକ ପ୍ରଜାତି ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହା ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ମୁଁ ଆଶା କରେ ଯେ ଏହି ଉପସ୍ଥାପନା ଆପଣଙ୍କ ପାଇଁ ଉପଯୋଗୀ ହେବ ଆମେ ଏହି ବକ୍ତୃତାକୁ ଧନ୍ୟବାଦ ସମାପ୍ତ କରୁ | ତୁମେ ବହୁତ

Prutor@IITK