ଆଜି ଆମେ ଆଲକୋହୋଲ୍ ଫିନୋଲ୍ ଏବଂ ଇଥର ଉପରେ ଆମର ଅଧ୍ୟାୟର ତୃତୀୟ ଭାଗ ନେବାକୁ ଯାଉଛୁ
ତେଣୁ ପୂର୍ବରୁ ଆମେ ଆଲକୋହଲ୍ ଏବଂ ଫେନୋଲ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କର ଗୁଣ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଏବଂ ଆଜି ଆମେ ଇଥର ନେବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯାହାକି କିଛି ନୁହେଁ | କିନ୍ତୁ ରଙ୍ଗର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଗୁଡିକ ଜଳର ଏକ ଉପାୟରେ ଆଜିକାଲି ଆଲୋଚନାର ବିଷୟ ହେଉଛି ଇଥରଗୁଡିକ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଜଳ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି ତେବେ ଜଳ ଆମର h2o ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଆଲକାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଦ୍ୱାରା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ବଦଳାନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଏହା କହିଥାଉ | ଏକ ମଦ୍ୟପାନରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଟିଏ ଆରିଲ୍ କିମ୍ବା ଉଭୟ ଆରିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଇଦିଅ, ତେବେ ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ଫଳାଫଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକୁ ଇଥର ଭାବରେ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଇଥର ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଜି ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ଯଦି ଏହା ଡି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଟେ ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଡାଏଲ୍କିଲ୍ ଇଥର ଭାବରେ ଡାକନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି r ଏକ ଇଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସମାନ ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଇଥିଲ୍ ଇଥର କିମ୍ବା ଡାଏଥାଇଲ୍ ଇଥର ବୋଲି କୁହନ୍ତି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏକ ନୂତନ ଶ୍ରେଣୀର କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା | ଯେଉଁଥିରେ ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ r ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଇ ଦିଆଯାଇଛି ଯଦି ତୁମେ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଆରିଲ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଇବ ତେବେ ଏହା ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆରିଲ୍ ଇଥରରେ ପରିଣତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆରିଲ୍ ଇଥରର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ଏକ ଫେନିଲ୍ ଇଥିଲ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଫେନିଲ୍ ପାଇପାରିବ | ମିଥାଇଲ୍ ଇଥରକୁ ଯାହାକୁ ଆନିସୋଲ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏରିଏଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଭାବରେ ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଅଛି ତେବେ ଏହା ଏକ ଡାଇଓରିଲ୍ ଇଥର କିମ୍ବା ଡିଫେନିଲ୍ ଇଥରରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଯଦି ଉଭୟ ଆରିଲ୍ ଫେନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଫେନିଲ୍ ଇଥର ଭାବରେ ଡାକନ୍ତି
ତେଣୁ ଆଜି ଆମେ କିଛି ବୁ understand ିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ ଗୁଣଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପ୍ରଣାଳୀ ଯାହାକୁ ଇଥର କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ସଂରଚନାକୁ ଦେଖିଲେ ଆପଣ ଜଳ ସହିତ କିଛି ସମାନତା ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ଜଳ ପାଇଁ ବଣ୍ଡ କୋଣ ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଯେ ଜଳ ପାଇଁ ହୋହ ବଣ୍ଡ କୋଣ 104.5 ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ ଏବଂ ଏହାର ଏକ ବଙ୍କା ଅଛି | ସଂରଚନା ଜଳ ହେଉଛି ଏକ ବଙ୍କା ଅଣୁ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଆଲକୋହଲରେ ରୂପାନ୍ତର କରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ r ଦ୍ୱାରା ବଦଳାନ୍ତୁ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଏହି r ମିଥାନୋଲର ମିଥାଇଲ୍ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ତେବେ ଆପଣଙ୍କର ବଣ୍ଡ କୋଣ 108.5 ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ
ତେଣୁ ମିଥାନୋଲ୍ ଅଣୁ ପାଇଁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମେ | ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା ଯାହା ପୁନର୍ବାର ଏକ ବଙ୍କା ଅଣୁ, ତୁମର ବଣ୍ଡ ଆଙ୍ଗଲ୍ ହେଉଛି 108. ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ମିଥାଇଲ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଇବ ଏବଂ ଆମେ ଏହି ଅଣୁ ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଯାହା ଏକ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ଇଥର ତାପରେ ବଣ୍ଡ ଆଙ୍ଗଲ୍ ଯାହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କକ୍ ବଣ୍ଡ ଆଙ୍ଗଲ୍ | 111.7 ଡିଗ୍ରୀ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର କୋକ ବଣ୍ଡ କୋଣ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଡାଇମେଥାଇଲ ଇଥର ଥାଏ
ତେଣୁ ଏହି କୋଣ 111 ଡିଗ୍ରୀ 0.7 ଅଟେ ଏବଂ ତୁମେ ବଣ୍ଡ କୋଣରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଦେଖି ପାରିବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ପାଣିରୁ ମିଥାନୋଲକୁ ଏକ ଇଥରକୁ ଯାଅ | ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତ କିମ୍ବା ଏହି ଅଣୁଗୁଡିକର ପୋଲାରାଇଟି ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବା ପାଇଁ ଆପଣ କଳ୍ପନା କରିପାରିବେ ଯେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡ଼ିକ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ପ୍ରକୃତିରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରନ୍ତି ତେବେ ନେଟ୍ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଅମ୍ଳଜାନ ଆଡକୁ ଥାଏ, ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏକ ନେଟ୍ ଡିପୋଲ୍ ଥାଏ | ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରକୃତିର ପୋଲାର ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଇଥରଗୁଡିକ ପୋଲାର ଅଣୁ ଅଟେ କାରଣ ଏକ ନେଟ୍ ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତ ଯାହାକି ସେମାନେ ଏହି ଇଥରଗୁଡିକର କିଛି ଉଦାହରଣକୁ ଠିକ୍ ଭାବରେ ଧାରଣ କରିଥିଲେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଯେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଆପଣ ସୋମେଥିନ ପାଇପାରିବେ | g ଏକ ଡାଏ ଇଥାଇଲ୍ ଇଥର ପରି ଯାହା ସମସ୍ତ ଆଲିଫାଟିକ୍ ରେ ଅଛି ତୁମେ ଏକ ଡିଫେନିଲ୍ ଇଥର ଠିକ୍ କରିପାରିବ ଯାହାର ଉଭୟ ଫେନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି କିମ୍ବା ତୁମର ମିଥାଇଲ୍ ଫେନିଲ୍ ଇଥର ଅଛି ଯାହାକୁ ଯେକ any ଣସି ସୋଲ୍ କୁହାଯାଏ ତୁମେ ଅନ୍ୟ ପ୍ରକାରର ଆଲିଫାଟିକ୍ ଇଥର ମଧ୍ୟ ପାଇପାରିବ ଯେଉଁଥିରେ ତୁମର ଆଲକିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ଗଠନ କରନ୍ତୁ ଯେଉଁଥିରେ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ଅଛି ଯାହାକି ଏହାକୁ ଏକ ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରୋଫୁରାନ୍ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରୋଫୁରାନ୍ ମଧ୍ୟ ଅଛି, ଆପଣ ମଧ୍ୟ ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରୋପାଇରାନ୍ ଭଳି କିଛି ପାଇପାରିବେ | ଏପରି କିଛି ଅଛି ଯାହାକି ଏହି ଇଥର ଲିଙ୍କେଜ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଦୁଇଟି ଯାହାକି ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଅଣୁ ଭାବରେ ଡାଇଅକ୍ସାନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା
ତେଣୁ ଏଗୁଡିକର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ ପାଇପାରିବେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଅକ୍ସି ବର୍ଷା କୁହାଯାଏ | କଳ୍ପନା କରିପାରିବ ଯେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ବଣ୍ଡ କୋଣ ପ୍ରାୟ 60 ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଅଣୁଗୁଡିକ ଅତ୍ୟଧିକ ଷ୍ଟ୍ରେନ୍ ହୋଇଥିବା ସିଷ୍ଟମ୍ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ସେମାନେ ଉଚ୍ଚ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଦେଖାନ୍ତି ଏବଂ ଠିକ୍ ଖୋଲନ୍ତି ତେବେ କଣ ଅଛି | ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର କେତେକ ମୁଖ୍ୟ ଭ physical ତିକ ଗୁଣଗୁଡ଼ିକ ଇଥରର ଭ physical ତିକ ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ କିମ୍ବା ଭ physical ତିକ ଗୁଣ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ବୁ understood ିଛନ୍ତି ଯେ ଇଥର କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣଙ୍କର ଅମ୍ଳଜାନ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଏକ ନେଟ୍ ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତ ଅଛି , ଗୁଣଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାନ୍ସ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହା ଅନୁରୂପ ଆଲକାନ ସହିତ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ସମାନ କିନ୍ତୁ ଏହା ଆଲକୋହଲଠାରୁ କମ୍ ଅଟେ ତେବେ ସେହି ଆଲକୋହଲଗୁଡ଼ିକ ଯଦି ତୁମେ ଆଲକୋହଲ ଏବଂ ଇଥର ତୁଳନା କର ତେବେ ଆଲକୋହଲଗୁଡ଼ିକ ଅଧିକ ଥାଏ | ଇଥର ତୁଳନାରେ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ କେବଳ n-heptane ମଧ୍ୟରେ ସିଧାସଳଖ ତୁଳନା କରେ ଯାହା ଏକ ଆଲିଫାଟିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଏବଂ ଏହାର ଇଥର ଆନାଗଲ୍ ଯାହା ପୁନର୍ବାର ସାତଜଣ ସଦସ୍ୟଙ୍କ ମିଥାଇଲ୍ n ପେଣ୍ଟିଲ୍ ଇଥରକୁ ତୁଳନା କରେ ଏବଂ ତୁମେ ସେହି ଆଲକୋହଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତାକୁ ତୁଳନା କର ଯାହାକି ତୁମେ ଜାଣ | ସମାନ n ହେକ୍ସାଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ତିନୋଟିର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ତୁଳନା କର, ତେବେ ତୁମର n ହେପଟାନ୍ ୨୪ ଡିଗ୍ରୀ ତୁମର ଇଥର 100 ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ତୁମର | n ହେକ୍ସାଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ 157 ଡିଗ୍ରୀ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ହେତୁ ଏହା ଆଲକୋହଲ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଘଟୁଛି ଯେ ଫୁଟିବା ସ୍ଥାନ ଅଧିକ ଅଟେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ କିନ୍ତୁ ଇଥର କ୍ଷେତ୍ରରେ କ intr ଣସି ଇଣ୍ଟ୍ରାମୋଲେକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନାହିଁ | ଇଥର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ଏବଂ ଏହି କାରଣରୁ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାନ୍ସ ସହିତ ସମାନ, ଠିକ ଅଛି ସେମାନେ ସେମାନଙ୍କର ଦ୍ରବଣୀୟତା ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଅନୁଯାୟୀ କିପରି ବ୍ୟବହାର କରିବେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପୁନର୍ବାର ଇଥର ଅଣୁଗୁଡିକର ଦ୍ରବଣୀୟତା ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବେ, ସେତେବେଳେ ଜଳରେ ସେମାନଙ୍କର ଦ୍ରବଣୀୟତା କିପରି ? ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଲକୋହୋଲକୁ ଦେଖନ୍ତି ସେମାନେ ଜଳରେ ଅତ୍ୟଧିକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇଥିଲେ କାରଣ ଇଥର କ୍ଷେତ୍ରରେ ବ୍ୟାପକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ହେତୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ଏହି ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହା ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ it ାରା ଏହାର ସମାଧାନ ହୋଇପାରେ | ଏଗୁଡିକ ପାଣିରେ ଭୁଲ୍ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଜଳରେ ସେମାନଙ୍କର ଦୁର୍ବଳତା ଅଛି କି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଇଥରର ପ୍ରକାର ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ ଯାହାକୁ ଆମେ t ପାଇଁ ପାଣିରେ ଦ୍ରବଣୀୟ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ | ଇଥର ପାଇଁ ହେସ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଠିକ୍ ଭିନ୍ନ ହୋଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଇଥରର ପ୍ରକାର ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ଇଥିଲ୍ ଇଥର ପାଇଁ ଜଳର ଦ୍ରବଣତା ବହୁତ କମ୍ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଅତ୍ୟନ୍ତ କମ୍ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହା ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଉତ୍ତୋଳନ ପାଇଁ ଏକ ଦ୍ରବଣ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ୱାର୍କଅପ୍ ସମୟରେ ଡାଏଥାଇଲ୍ ଇଥର ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏହା ଜଳ ସହିତ ଭୁଲ୍ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ thf ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରୋଫୁରାନ୍ ପରି ଅନ୍ୟ ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଜଳ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଦ୍ରବଣର ଗୁଣଗୁଡ଼ିକ ଭିନ୍ନ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଆମେ ଉଚ୍ଚ ଇଥରଗୁଡିକ ପାଇଁ ଶୃଙ୍ଖଳା ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ବ increasing ଼ିବାରେ ଲାଗିଲେ ସେମାନେ କମ୍ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଅନ୍ତି | ଜଳ ଏବଂ ନିମ୍ନ ଇଥରଗୁଡିକ ଜଳରେ ଅଧିକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ଏକ ବିବିଧ ଦ୍ରବଣୀୟତା ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଅଛି କାହିଁକି ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ପ୍ରୟୋଗଗୁଡ଼ିକ କ’ଣ ପ୍ରଥମ ପ୍ରୟୋଗ ଯାହା ଇଥରରୁ ବାହାରିଲା

ତେଣୁ ଏହା ଅଷ୍ଟାଦଶ ଶତାବ୍ଦୀରେ କିମ୍ବା 19th ନବିଂଶ ଶତାବ୍ଦୀର ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ମିଳିଲା | ଏହି ଇଥରଗୁଡିକ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେବା ପାଇଁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରୟୋଗ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ medicine ଷଧରେ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିଲା କାରଣ ସେମାନେ ବିଶେଷ ଭାବରେ ଚିକିତ୍ସା ପାଇଁ | ସମସ୍ତ ଦାନ୍ତ ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ ସମସ୍ତ ଅସୁବିଧା ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ କ truth ଣସି ସତ୍ୟ ଅପରେସନ୍ ସମୟରେ ଯନ୍ତ୍ରଣାହୀନ ପ୍ରଣାଳୀ ସୃଷ୍ଟି କରିବାକୁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଥିଲେ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଇଥର ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଯାହାକୁ ପେଣ୍ଟେନ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏକ ଲୋକପ୍ରିୟ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଏବଂ ଏହା ଏକ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଇଥର ଯାହା ଆଜିକାଲି ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ପୂର୍ବ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଯାହା ଡାଏ ଇଥିଲ୍ ଇଥର ଥିଲା

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସଫଳତା ଥିଲା ଯେତେବେଳେ ଏହା ଦେଖାଗଲା ଯେ ଇଥରଗୁଡିକ medicine ଷଧରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଆନାସ୍ଥେସିଆ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଜାଣିଥିବେ

ତେଣୁ ପ୍ରୟୋଗଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖିବା ଦ୍ an ାରା ଏହା ଦ୍ୱିତୀୟ ପ୍ରୟୋଗ ଭାବରେ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ତୁମକୁ କହୁଥିଲା ଯେହେତୁ ଏହା ପାଣିରେ ଅବିସ୍ମରଣୀୟ, ଏହା ନିଷ୍କାସନରେ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ନିର୍ବାହରେ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ଗ୍ରିଗାର୍ଡର ରିଜେଣ୍ଟ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ these ଏଥରର କିଛି ପ୍ରୟୋଗ | ଆମେ ଡାଏଥାଇଲ ଇଥର ବିଷୟରେ ଡାଏଥାଇଲ ଇଥର ବିଷୟରେ ସାଧାରଣତ what ଇଥର ବୋଲି କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଇଥର କହିଥାଉ ଆମେ ଡାଏଥାଇଲ ଇଥର ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଏହି ଅଣୁର 35 ଫୁଟିବା ସ୍ଥାନ ଅଛି | ଡିଗ୍ରୀ ଏହା ଅତ୍ୟଧିକ ଜ୍ୱଳନ୍ତ ଏବଂ ଜଳରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ନୁହେଁ ଏହା ହେଉଛି ଏହାର କେତେକ ଗୁଣ ଯାହାକି ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ଇଥର ଅଟେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ମୁଖ୍ୟ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ହେଉଛି ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ବିସ୍ଫୋରକ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ବିସ୍ଫୋରକ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ଏହାର ଏକ କାରଣ ହେଉଛି ଏହି ଇଥରଗୁଡିକ | ଗା dark ଼ ରଙ୍ଗର ବୋତଲରେ ଗଚ୍ଛିତ ହୋଇଛି କାରଣ ଏହା ଏକ ହାଲୁକା ପ୍ରାରମ୍ଭ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଇଥରର ଏହି ହାଇଡ୍ରୋ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ପାଇଁ କ mechanism ଶଳ କ’ଣ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ହାଲୁକା ପ୍ରେରିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆମେ ଡାଏଥାଇଲ୍ ଇଥର ବିଷୟରେ ଏକ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଆଲୋଚନା କରୁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ହାଲୁକା ମଧ୍ୟସ୍ଥି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମ radical ଳିକ ପଥ ଦ୍ takes ାରା ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଲୋକର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଡାଏ ଇଥିଲ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହା ଅମ୍ଳଜାନର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏହି ପ୍ରକାରର ପେରକ୍ସୀ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହା ପରେ ଅନ୍ୟ ଇଥର ଅଣୁରୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ବିସ୍ତାର କରିଥାଏ | ଫଳସ୍ୱରୂପ ଇଥରର ହାଇଡ୍ରୋ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି ହେବା ସହିତ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ ସହିତ ପୁନର୍ବାର ଏହି ଚକ୍ରକୁ ଫେରିଯାଉଛି | ଏହି ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ଯାହା ଦ୍ these ାରା ଏହି ବିସ୍ଫୋରକ ହାଇଡ୍ରୋ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନକୁ ରୋକିବା ପାଇଁ ଇଥରଗୁଡିକ ଗା dark ଼ ରଙ୍ଗର ବୋତଲରେ ଗଚ୍ଛିତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣିବା ପାଇଁ ଏକ ପଦ୍ଧତି କ’ଣ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ଆପଣଙ୍କ ଇଥର ବୋତଲରେ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି | ଜାଣ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସେଠାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଇଥରରେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋପେରକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବାର ପଦ୍ଧତି

ତେଣୁ ପରୀକ୍ଷଣ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ପୋଟାସିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ପରୀକ୍ଷା

ତେଣୁ ଯାହା କରାଯାଏ ତାହା ହେଉଛି ଯେ ତୁମେ ଇଥରକୁ ହଲାଇବ ତୁମେ 10 ମିଲି ମିଟର କୁହ | ଆପଣ ଏହାକୁ ପୋଟାସିୟମ୍ ଆୟୋଡାଇଡ୍ ର ସମାଧାନ ସହିତ ହଲାଇ ଦିଅନ୍ତି ଠିକ ଅଛି ଆପଣ ଏହାକୁ ପୋଟାସିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ର ସମାଧାନ ସହିତ ହଲାଇ ଦିଅନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ କହିବା 10 ମି.ଲି. ଏହା ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ହଲାଇବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଆୟୋଡିଡ୍ ଆୟୋଡାଇନ୍ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଆୟୋଡିଡରୁ ଆୟୋଡିନ୍ ପାଇଥା’ନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ସମାଧାନର ରଙ୍ଗକୁ ହଳଦିଆ ରଙ୍ଗରେ ବଦଳାଇଥାଏ

ତେଣୁ ସମାଧାନଟି ହଳଦିଆ ରଙ୍ଗ ଏବଂ ଥାଇରେ ପରିଣତ ହୁଏ | s ଆପଣ ଆହୁରି ନିଶ୍ଚିତ କରିପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ଏଥିରେ କିଛି ବୁନ୍ଦା ଷ୍ଟାର୍ ଯୋଗ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏକ କଳା ବାଇଗଣୀ ରଙ୍ଗ ପାଇବେ

ତେଣୁ ଏହା କହିଥାଏ ଯେ ଇଥର ସମାଧାନରେ କିଛି ପରିମାଣର ହାଇଡ୍ରୋପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଥାଏ, ଏହାକୁ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବାର ଅନ୍ୟ ଏକ ଉପାୟ ଏହାକୁ ଫେରୁସ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରି ହୋଇପାରେ | ଏବଂ ପୋଟାସିୟମ୍ ଥିଓସିୟାନେଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍

ତେଣୁ ଆପଣ ଇଥର ସଲ୍ୟୁସନ୍ ନେଇ ଏହାକୁ ଫେରୁସ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ପୋଟାସିୟମ୍ ଥିଓକିଆନେଟ୍ ଜଳୀୟ ଦ୍ରବଣର ମିଶ୍ରଣରେ ହଲାଇ ଦିଅନ୍ତୁ | ଏହା ହେଉଛି ଫେରିକ୍ସ ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଫେରୁସ୍ ଏବଂ ତାପରେ ଏଗୁଡିକ ଥିଓସିୟାନେଟ୍ ଆୟନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଯାହା ପୋଟାସିୟମ୍ ଥିଓସିୟାନେଟ୍ ଠାରୁ ଆସିଥାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ଫେରୁସ୍ ଥିଓକିଆନେଟ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଫେରିକ୍ ଥିଓକିଆନେଟ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ପାଇଥାନ୍ତି ଯାହା ପେରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଅଟେ | ତୁମର ସମାଧାନରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଅପରିଷ୍କାରତାକୁ କିପରି ଅପସାରଣ କରାଯିବ ତାହା ଉପସ୍ଥାପନ କର

ତେଣୁ ଇଥରରୁ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଅପସାରଣ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | କ r ଣସି ଦୁର୍ଘଟଣାକୁ ଏଡାଇବା ପାଇଁ rder ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ଇଥରକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ତାହା କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଥରେ ଆପଣ ଥରେ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ଏଥିରେ ଅପରିଷ୍କାରତା ଅଛି, ଏହା ହେଉଛି ଯେ ଇଥରକୁ ଧୋଇବା କିମ୍ବା ହଲାଇବା ଦ୍ୱାରା ଏହାକୁ ଧାତୁ ଆଇରନ୍ ସହିତ ଧୋଇ ଦିଅନ୍ତୁ | ଫେରସ୍ ଆଇରନ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ସହିତ ଇଥର

ତେଣୁ ପରଜାଇଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ର ସମାଧାନ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା କଣ କରେ ଏହା ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ହ୍ରାସ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଅପରିଷ୍କାରତାକୁ ହଟାଇବା ପାଇଁ ଏକ ଉପାୟ ଅଟେ କିମ୍ବା ଦ୍ h ିତୀୟ ଜିନିଷ ଯାହାକି ଆପଣ ଏକାଗ୍ର h2so4 ରୁ ଇଥରକୁ ଡିଷ୍ଟିଲ୍ କରିପାରିବେ | ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍

ତେଣୁ ଏହା ପେରକ୍ସାଇଡ୍ କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଉପାୟ ଯେଉଁଥିରେ ଆମେ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ କୁ କ୍ଷତିକାରକ ରୂପରେ ପରିଣତ କରିପାରିବା ଏବଂ ଆମର ଇଥରକୁ ସଫା କରି ପାରିବା

ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣ ଗୁଣ ବିଷୟରେ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଏବଂ ଇଥରର ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଚରିତ୍ରଗତ ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ବିଷୟରେ |

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ବିଷୟରେ ଇଥରର ପ୍ରସ୍ତୁତି ପ୍ରଣାଳୀ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁ

ତେଣୁ ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ସିନ୍ଥେସିସ୍ କିମ୍ବା ଇଥର ପ୍ରସ୍ତୁତିକୁ ଯିବା

ତେଣୁ ମାକି ପାଇଁ ସବୁଠାରୁ ଲୋକପ୍ରିୟ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ପ୍ରୋଟୋକଲ୍ | ng ଇଥର୍ସ ହେଉଛି ଏକ ନାମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ୱିଲିୟମସନ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ୱିଲିୟମ୍ସନ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ହେଉଛି ଏକ ପଦ୍ଧତି ଯାହା ଅସମାନ ତଥା ସମୃଦ୍ଧ ଇଥର ତିଆରି କରିବାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ କିମ୍ବା ଦୁଇଟି ସମାନ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ବିଷୟରେ କହୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହାର ଉଭୟ କରିବାର କ୍ଷମତା ଅଛି | ଅସନ୍ତୁଳିତ ତଥା ସମୃଦ୍ଧ ଇଥରଗୁଡିକ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଯାହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ୱିଲିୟମ୍ସନ୍ ସିନ୍ଥେସିସରେ ଯାହା କରିଥାଉ ତାହା ହେଉଛି ଆପଣ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତୁ ଯାହା ମୁଖ୍ୟତ one ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତୁ | ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ମଦ୍ୟପାନର ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ଯାହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍‌କୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଗଠନ ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ ଇଥର ପାଇଥା’ନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଲି ଏହାର ସୀମା ହେଉଛି | ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ହେବାକୁ କାହିଁକି ଏପରି ହୁଏ କାରଣ ଏଠାରେ ଜଡିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ଏକ sn2 ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ମିଥ୍ ନିଅନ୍ତି | yl ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ତୃତୀୟ ବଟକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଲେ ତାହା ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ଇଥର ଅଟେ

ତେଣୁ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ର ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ହାଲିଡାଇନ୍ ବଦଳାଇଥାଏ

ତେଣୁ ହାଲାଇଡ୍ ଆୟନର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ୱାରା ହୋଇଥାଏ | ତୁମର ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ସମାନ manner ଙ୍ଗରେ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ସାଧାରଣ କର ଯେ ତୁମର ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀର ଏକକାଳୀନ କ୍ଷତି ସହିତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଏବଂ ତୁମେ ଇଥର ପାଇବ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ଯଦି ଆମେ ଅସନ୍ତୁଳିତ ଇଥର ତିଆରି କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ତେବେ ଆମର ସୀମାବଦ୍ଧତା କ’ଣ

ତେଣୁ ଆମେ ଭାବୁଛୁ ଯେ ଆମେ ଏହି ଅଣୁକୁ ତିଆରି କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ

ତେଣୁ ଆମର ଦୁଇଟି ପସନ୍ଦ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ two ାରା ଆମର ଦୁଇଟି ମାର୍ଗ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଅଗ୍ରଗତି କରିପାରିବା ଯାହା ଆମେ ଇଥିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବା | ଏବଂ ଏହାକୁ ତୃତୀୟ ବଟାନୋଲର ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତୁ ଦ୍ୱିତୀୟ ବିକଳ୍ପ ହୋଇପାରେ ଯେ ଆମେ ଅନ୍ୟ ହାଲାଇଡ୍ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଏବଂ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଇଥାନଲ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଇଥୋକ୍ସାଇଡ୍

ତେଣୁ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଏହି ଅଣୁକୁ ଠିକ୍ କରିବା ଦିଗରେ ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରୁ କେଉଁଟି ସଠିକ୍ ପନ୍ଥା ଅଟେ

ତେଣୁ ମୁଁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରୁଥିଲି ଯେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଉତ୍ପାଦ ଦେବାକୁ ଯାଉଛି ତାହା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ ଏବଂ ନୁହେଁ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେବଳ ସେହି କାରଣ ପାଇଁ ଆମକୁ ବୁ to ିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଏହି ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ ସେମାନେ କେବଳ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରନ୍ତି ନାହିଁ

ତେଣୁ ସେମାନେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭଳି ଆଚରଣ କରନ୍ତି କିନ୍ତୁ ସେମାନେ ଦୃ strong ଼ ଆଧାର ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯାହା ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗୀ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପରିଣତ ହୁଏ

ତେଣୁ ସର୍ବଦା ଏକ | ପ୍ରତିଯୋଗିତାମୂଳକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଘଟିବ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ଯଦି ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ବିଲୋପ ବହୁତ କମ୍ ଅଟେ କିମ୍ବା ଏହା ସେଠାରେ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ତିନୋଟି ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅଛି ତେବେ ବିଲୋପ ଉତ୍ପାଦ | ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ଏହା ମଧ୍ୟ ଦେଖାଯିବ ଯାହା ଇଥର ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ସେହି କାରଣରୁ ୱିଲିୟମସନ୍ ସିନ୍ଥେସିସରେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ sn2 ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କରୁ, ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ | ଗ୍ରୀ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ଯାହା ସହିତ ପ୍ରଣାଳୀ ସବୁଠୁ ସଫଳ ହୋଇଛି ଏହି ଇଥରଗୁଡିକ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ଦ୍ୱିତୀୟ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ଏକ ଅନୁରୂପ ପଦ୍ଧତି ଯାହା ଆମେ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇଁ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଯାହା ମର୍କୁରେସନ୍ ଅକ୍ସାଇମର୍କ୍ୟୁରେସନ୍ ଡିମେର୍କ୍ୟୁରେସନ୍ ଅଟେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହାକୁ 1 କୋକ୍ସି ମର୍କୁରେସନ୍ ଡିମେର୍କ୍ୟୁରେସନ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଆମ ସହିତ ସମାନ | ପୂର୍ବରୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରାଯାଇଥିବା ଆଲକୋହଲ ପାଇଁ କ changed ଣସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇନଥିଲା କେବଳ ଗୋଟିଏ କଥା ହେଉଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଜଳ ଅଣୁ ବଦଳରେ ଏହା ଆଲକୋହଲ ଅଣୁ ଅଟେ ଯାହାକି ଆଲକେନରେ ଯୋଗ କରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଆଲକୋହଲରେ ଅମ୍ଳଜାନକ୍ୟୁରେସନ୍ ଡେମୋକ୍ୟୁଲେସନ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ | ତୁମେ ଏକ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କର ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ମର୍କୁରୀ ଲୁଣ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଯାହାକି ମର୍କୁରିକ୍ ଟ୍ରାଇଫ୍ଲୋରୋ ଆସେଟେଟ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ମଦ୍ୟପାନର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ଆଲକୋକ୍ସି ମର୍କୁରେସନ୍ ପରେ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ସୋଡିୟମ୍ ବୋରୋହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ ହ୍ରାସ ହେବାର କାରଣ | ଏହି ମର୍କୁର ଗ୍ରୁପ୍ ହ୍ରାସ ପରେ ତୁମେ ଅନୁରୂପ ମଦ୍ୟପାନ କର, ଯେପରି କେସ୍ o ସହିତ ଦେଖାଗଲା | ମଦ୍ୟପାନ କରିବା ପାଇଁ ଏହା ମାର୍କୋନିକୋଭ୍ଙ୍କ ଯୋଗକୁ ଅନୁସରଣ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ତୁମର ଭିନ୍ନ ପ୍ରତିଦ୍ୱନ୍ଦ୍ୱିତା କର ଯାହାକି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଆଣ୍ଠୁଗଣ୍ଠି ଅଛି ତେବେ ୱିଲିୟମ୍ ଆର୍ଯ୍ୟ ପ୍ରତି ଠିକ୍ ଅଛି | ମୁଁ କହିବାକୁ ଅଲଗା ଜିନିଷ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି

ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଆପଣଙ୍କର ଏକ କ୍ଷାରୀୟ ସମାଧାନ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଜଳୀୟ ନାଓ ପାଇପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଫେନୋଲ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଜଳୀୟ ନାଓ ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏକ କ୍ଷାରୀୟ ସମାଧାନ ବଜାୟ ରଖିଛନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆରିଲ୍ ଇଥର ପାଇଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣ ଅଟେ | ସର୍ତ୍ତଗୁଡିକ

ତେଣୁ ଏକ ପ୍ରତିନିଧୀ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଯଦି ଆପଣ କ hal ଣସି ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଆସନ୍ତୁ ଏକ ବେନଜିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କହିବା ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ରିଫର୍ମଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଫେନୋକ୍ସାଇଡ୍ ନୁହେଁ ବରଂ ଜଳୀୟ ନାଓରେ ଏକ ଫେନୋଲ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା | h ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆରିଲ୍ ଇଥରକୁ ଠିକ୍ ପାଇ ପାରିବ ଏହା ଏହା କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଏକ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଫେନୋଲ୍ ସହିତ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବଦଳରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ ଏହା ମିଥାଇଲ୍ ସଲଫେଟ୍ ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଜଳୀୟ ନହୁଙ୍କ ଉପସ୍ଥିତିରେ ତୁମକୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଇଥର ଦେଇପାରେ | ଆନିସୋଲ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଏହି ଲୁଣର ଗଠନ ସହିତ ତୁମେ ଯେକ soul ଣସି ପ୍ରାଣ ପାଇବ ଏହା ଏକ ଶସ୍ତା ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଅଟେ ଯାହା ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକାଇଲେଟିଂ ଏଜେଣ୍ଟ ତୁଳନାରେ ଶସ୍ତା ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଅଟେ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ କିମ୍ବା କିଛି ବ୍ୟବହାର କରିଥାନ୍ତ

ତେଣୁ ଏହା ଅପେକ୍ଷା ଶସ୍ତା ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଅଟେ | ତୁମର ଅନୁରୂପ ମିଥାଇଲ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପୁନର୍ବାର ରେଜେଣ୍ଟ୍ ମିଶ୍ରଣକୁ ଦେଖି, ଧରାଯାଉ ତୁମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଇଥର ତିଆରି କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ

ତେଣୁ ତୁମର ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏକ ସଠିକ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଫେନିଲ୍ ଏକ ପ୍ରୋପିଲ୍ ଫେନିଲ୍ ଇଥର ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମେ କିପରି ଯିବ? ଏହା ପୁନର୍ବାର ତୁମର ଦୁଇଟି ପସନ୍ଦ ଅଛି ଯାହା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବାକୁ ହେବ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ହୋଇପାରେ ଯେ ତୁମେ ପ୍ରୋପିଲ ବ୍ରୋମାଇଡରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ ଫେନକ୍ସାଇଡ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଏବଂ ଅନ୍ୟ ମାର୍ଗଟି ହୋଇପାରେ ଯେ ତୁମେ ସୋଡିୟମ p ରୁ ଆରମ୍ଭ କର | ରୋପକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏରିଆଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଯେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି କିମ୍ବା ଆପଣ ଏରିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଂଶଟି ପ୍ରକୃତରେ ଘଟେ ନାହିଁ କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ପଥ ଦେଇ ଯାଇଥାଏ କାରଣ ଜଣେ ଦେଇପାରେ | ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ କାରଣ ଏହି ଏରିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ସର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତି କମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ହେତୁ ଆରିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପାଇଁ ଭଲ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ନୁହେଁ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ ଏହି ସିନ୍ଥେସିସ୍ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମିଶ୍ରଣକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବୁ ନାହିଁ | ଏହି ପ୍ରକାରର ଇଥରଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ ଆମେ ଏଥରର ଅନ୍ୟ ଶ୍ରେଣୀକୁ ଯାଉଛୁ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ବିଷୟରେ କହିଛୁ, ଅଣ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରଗୁଡିକ ନୁହେଁ ଯେପରି ଆପଣଙ୍କ ରଙ୍ଗର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଇଥର କିମ୍ବା ଆରିଲ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଇଥରଗୁଡିକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରଗୁଡିକ କିପରି ବ୍ୟବହାର କରେ ତାହା ଦେଖିବା | ସେମାନଙ୍କର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ର ସର୍ତ୍ତାବଳୀ କିମ୍ବା ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରର ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତିଗୁଡ଼ିକ କ'ଣ ଯାହାକୁ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରର ରିଙ୍ଗ ଆକାର ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ପୁନର୍ବାର ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ | ଗୋଟିଏ ପରମାଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗକୁ ଏହାକୁ ଅକ୍ସିଡେନ୍ କୁହାଯାଏ ଯଦି ତୁମର ଚାରିଜଣ ସଦସ୍ୟ ପରମାଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ଏହାକୁ ଅକ୍ସିଟେନ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ସହାୟକ ହେଉଛି ଯେ ଏକ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଛି ଏବଂ ବାକି ସବୁ ଶୃଙ୍ଖଳା ବିଷୟରେ କହୁଛି | ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଯଦି ଏହା ଏକ ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ କିଛି ମିନିଟ୍ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖିଥିଲୁ ଏହାକୁ ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରୋଫୁରାନ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ଏହାକୁ ଅକ୍ସୋଲାନକୁ ପାଞ୍ଚ ଜଣ ସଦସ୍ୟ ଭାବରେ ନାମିତ କରାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଏହା six ଜଣ ସଦସ୍ୟ ତେବେ ଏହାକୁ ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରୋପିରାନ୍ କୁହାଯାଏ | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଅକ୍ସେନ ରିଙ୍ଗ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଦୁଇଟି ଇଥର ସହିତ ଏକ ଛଅ ଜଣ ସଦସ୍ୟ ଅଛନ୍ତି ତେବେ ଏହାର ଏକ ଦ୍ୱିଗୁଣୀୟ କାର୍ଯ୍ୟ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ 4 ଡାଇଅକ୍ସନ୍ ବୋଲି କୁହନ୍ତି
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି କେତେକ ଲୋକପ୍ରିୟ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ଯାହାକୁ ଆମେ ଜାଣୁ
ତେଣୁ ଏହି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରଗୁଡିକ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାର ଗୋଟିଏ ପଦ୍ଧତି | ଇଥିଲିନ୍ର ବାୟୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଦ୍ so ାରା ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ତିନି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ସହାୟକ ପ୍ରକାରର ରିଙ୍ଗ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି, ତେବେ ସରଳ ଉପାୟ ହେଉଛି ଆପଣ 300 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରାରେ ରୂପା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଇଥାଇଲନ୍ କିମ୍ବା ଇଥେନ୍ ର ଏରିଏଲ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କରନ୍ତି | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଅନୁରୂପ ଇଥିଲିନ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇବ, ଯେହେତୁ ତୁମର ଉତ୍ପାଦ ଠିକ୍ ହେବ, ବୃହତ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ଡିଓଲର ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଦ୍ so ାରା ତୁମେ ଏକ ବଟାନ ଡାୟଲରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବ ତୁମେ ଏକ ବଟାନ ଡାୟଲରୁ 1 4 ବଟାନ ଡାୟଲ ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ ତାହା କରିବ | ଏକାଗ୍ର ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଏବଂ ତୁମେ ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ପାଇବ ଯାହା ଜଳର ଅଣୁକୁ ବିଲୋପ କରିବା ସହିତ ତୁମର thf ମଧ୍ୟ ତୁମେ ଗୋଟିଏ ପାଞ୍ଚ ପେଣ୍ଟେନ୍ ଡାୟଲ୍ ବାଛି ପାରିବ
ତେଣୁ ଏହା ପାଞ୍ଚଟି ଠିକ୍ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ତୁମେ ଏହି ପାଞ୍ଚ ପେଣ୍ଟେନ୍ ସହିତ | diol ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଘନୀଭୂତ h2so4 ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା 140 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ସହିତ ଗରମ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଗଠନ ସହିତ ଛଅ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରୋ ପିରାମ ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ଯାହା ଆଲକୋହଲର ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ହେଉଛି ଇଥର ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ଏକ ଶିଳ୍ପ ମାପ ପ୍ରଣାଳୀ | ବାସ୍ତବରେ ଏଲିସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ପାଇଁ କାମ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ନିୟମିତ ଆକାଇକ୍ଲିକ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକାଗ୍ର h2so4 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବେ କେବଳ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ t ପାଇବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହାକୁ ଗରମ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସେ ଏକମାତ୍ର ଅସୁବିଧାକୁ ଅନୁକରଣ କରନ୍ତି ଯେ ଏହା ସମସ୍ତ ପ୍ରକାରର ମଦ୍ୟପାନ ପାଇଁ ଅପ୍ଟିମାଇଜ୍ ହୋଇନଥାଏ
ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରତିଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସର୍ବଦା ବିଦ୍ୟମାନ ଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଇଥାନଲ୍ ଥାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ କୁ 180 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ପାଇବେ | ଇଥେନ୍ ତୁମେ ଏଲିମିନେସନ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟକୁ ଠିକ୍ ପାଇବ କିନ୍ତୁ ଯଦି ତୁମେ 140 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ଇଥାନଲ୍ ସହିତ ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ତେବେ ତୁମେ ଡାଏଥାଇଲ୍ ଇଥର ପାଇବ
ତେଣୁ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ବନାମ ଏଲିମିନେସନ୍ ଅଛି ଯାହା ଠିକ୍ ପ୍ରତିଦ୍ୱନ୍ଦ୍ୱିତା କରୁଛି
ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଘଟୁଛି | ମଦ୍ୟପାନ ଅତ୍ୟଧିକ ଏବଂ ନିମ୍ନ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ମଦ୍ୟପାନର ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଏବଂ ଦ୍ alcohol ିତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଣୁର ଆକ୍ରମଣ ଦ୍ this ାରା ଏହି ଇଥର ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ କିନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗୀ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯଦି ଯଦି ତାପମାତ୍ରା ଅଧିକ
ତେଣୁ ଆଲାଇକୋଲ୍ସର ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ମଧ୍ୟ ଏଥାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ପାଇବା ପାଇଁ ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ସାଧାରଣତ happen ଘଟିବ | ତୁମକୁ ସମୃଦ୍ଧ ଇଥର ଦେବା ପାଇଁ ଶେଷ କରିବା
ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ସମୃଦ୍ଧ ଇଥର ପାଇଁ ଏକ ଉତ୍ତମ ପଦ୍ଧତି ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ୱିଲିୟମସନ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଅସନ୍ତୁଳିତ ଇଥର ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ହୋଇଥିଲା ଏବଂ ସାଧାରଣତ again ଏଠାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ଥାଏ ସେତେବେଳେ ଏହା ଭଲ ହେବ କାରଣ ପୁନର୍ବାର 2 2 ସହିତ | ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ degree ଡିଗ୍ରୀ ଆପଣ ବିଲୋପ ଉତ୍ପାଦର ପରିମାଣ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ଯାହା ଆମ ପାଇଁ ଏକ ପାର୍ଶ୍ୱ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଏବଂ ଠିକ୍ ନୁହେଁ ଏହି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରଗୁଡିକ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ଏହି ଭିସିନାଲ୍ ହାଲୋହାଇଡ୍ରିନଗୁଡିକ ଯାହା ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ | ଭିସିନାଲ୍ ହାଲୋହାଇଡ୍ରିନ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଯଦି ମନେ ରଖନ୍ତି ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବରୁ କରିଥିଲୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଆଲକୋହଲ୍ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁଥିଲୁ ଯେ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ହାଇପୋ ହାଲୋସ୍ ଏସିଡ୍ ଗଠନ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ଓଲେଫିନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଏକ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ହାଲୋହାଇଡ୍ରିନ୍ ପାଇପାରିବେ | କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଠିକ ଅଛି ବେସର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଇପୋକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବରୁ କରିଥିଲୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏହି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରଗୁଡିକର ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ଅନ୍ୟତମ | ଯାହା ଇପୋକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ଭିସିନାଲ୍ ହାଲୋହାଇଡ୍ରିନ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଇଥରର ପ୍ରସ୍ତୁତିର ବିଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ବିଷୟରେ ଥିଲା
ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆମକୁ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର୍ସ ଆକାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ପଡିବ ସେତେବେଳେ ସେମାନେ ଦୁଇଟି ତିନୋଟି ସାଧାରଣ କ ies ଶଳ ଏବଂ ପ୍ରକୃତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରନ୍ତି | ଇଥର ଯାହାକୁ ଆମେ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ଆମେ ଦୁଇଟି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ର ସଠିକ୍ ମିଶ୍ରଣକୁ ବାଛିଥାଉ ଯାହାକି ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ୱିଲିୟମ୍ସନ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ହେଉଛି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଯାହା ସାଧାରଣତ one ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆଲୋକ ଅଟେ ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ ଦୂର କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗିତାମୂଳକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଯାହା ଅଧିକାଂଶ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅମଳ ହ୍ରାସ କରିଥାଏ ଯାହା ଦ୍ ok ାରା ଠିକ୍ ଯତ୍ନ ନେବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ପୁନ act ସକ୍ରିୟତା ଏବଂ ଇଥରର ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ'ଣ
ତେଣୁ ଇଥର୍ଗୁଡ଼ିକରେ ସାଧାରଣତ few ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ବହୁତ କମ୍ ସେଟ୍ ରହିଥାଏ | ଅତିକ୍ରମ କର କାରଣ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧନ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଶକ୍ତିଶାଳୀ
ତେଣୁ ସାଧାରଣ ବର୍ଗଗୁଡିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶ୍ରେଣୀ ହେଉଛି ଇଥର କ୍ଲାଭେଜ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଆମର ଇଥର କ୍ଲାଭେଜ୍ ରିକ୍ ଅଛି | ଯେଉଁଥିରେ ତୁମର ଇଥର ଠିକ ଅଛି ଯାହା ତୁମର କୋକ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ତୁମର ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଅଛି ଯାହା ଆସେ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ
ତେଣୁ ତୁମେ କୋ ବଣ୍ଡର ଖଣ୍ଡ ବିଷୟରେ କହୁଛ ଏହା କିପରି ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଯଦି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଆସେ ଏବଂ ଆକ୍ରମଣ କରେ | ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱ ଏବଂ ତୁମକୁ ଏହି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ ତୁମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବାଧ କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ, ତେବେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସମ୍ଭାବନା କ'ଣ ଏବଂ ବଡ଼ ଭାବରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଯଦି ସିଧାସଳଖ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆସେ ଏବଂ ଇଥରକୁ ଆକ୍ରମଣ କରେ ତେବେ ଏହା କାର୍ଯ୍ୟକାରୀ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ନୁହେଁ | କୋ ବଣ୍ଡର ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଯେ ତୁମର କୋ ବଣ୍ଡ ବହୁତ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କଥା ହେଉଛି ତୁମର ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହାକି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଅଟେ

ଏହା ଏକ ଗରିବ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ
ତେଣୁ ତୁମର ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଏକ ଗରିବ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି କାରଣ ମଧ୍ୟରୁ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଆକ୍ରମଣ ଦ୍ co ାରା କୋ ବଣ୍ଡର ସିଧାସଳଖ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହେବା ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ
ତେଣୁ କେବଳ ଆପଣଙ୍କର ଅକ୍ସିଡାନ୍ସ ବ୍ୟତୀତ ଇଥରଗୁଡିକ ଦୃ strong ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଦ୍ୱାରା ସିଧାସଳଖ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇନଥାଏ
ତେଣୁ ଏହାର ଏକମାତ୍ର ବ୍ୟତିକ୍ରମ ଅକ୍ସି ଅଟେ | ବର୍ଷା ଯେଉଁଠାରେ ସିଧାସଳଖ କୋ ବଣ୍ଡକୁ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ କରିହେବ କାରଣ ସେଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି, ଯେହେତୁ ମୁଁ ତୁମକୁ ଏହାର ଏକ ଷ୍ଟ୍ରାଇନ୍ ହୋଇଥିବା ଅଣୁ, ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଇଥରକୁ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ କହିଥିଲି ଯାହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଟ୍ୟାଗ୍ ଦ୍ୱାରା ସିଧାସଳଖ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଇଥର ନୁହେଁ | କ୍ଲାଭେଜ୍ ଆମର ବିକଳ୍ପଗୁଡିକ କ’ଣ
ତେଣୁ ଆହା କୋ ବଣ୍ଡ କ୍ଲାଭେଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ଆମକୁ ସେହି ଇଥର ଲିଙ୍କେଜ୍ କୁ ସକ୍ରିୟ କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଇଥର ଲିଙ୍କେଜ୍ ସକ୍ରିୟ ହେବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସର୍ତ୍ତ ଯାହା ଭାଙ୍ଗିବା ପାଇଁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ ହେବାକୁ ପଡିବ | ଇଥର ବଣ୍ଡ ଯାହା ଏହାକୁ ସକ୍ରିୟ କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହାର ଗୋଟିଏ ଉପାୟ ହେଉଛି ଯେ ଆପଣ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମେଟ୍ରିକ ପରିମାଣର ଏସିଡ ବ୍ୟବହାର କରି ଏହି ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡକୁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନର ଷ୍ଟୋଇକିଓମେଟ୍ରିକ ପରିମାଣ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ ଯାହା ଅମ୍ଳଜାନକୁ ସକ୍ରିୟ କରିଥାଏ | ତୁମର ଇଥର ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ ଏକ ଏସିଡ୍ ଯୋଡିବା ଠିକ୍ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଇଥରର ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଯାହା ତୁମେ ଠିକ୍ କରିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଏହା ତୁମର ଅମ୍ଳଜାନ ସାଇଟରେ ଯୋଡିବ ଏବଂ ଏହା ପରେ ପ୍ରୋଟୋନେଟ ହୋଇଯିବ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦକ୍ଷେପ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆକ୍ରମଣ ହୋଇପାରେ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଗୋଟିଏ
ତେଣୁ ତୁମେ ତୁମର ଇଥରକୁ ସକ୍ରିୟ କରିଛ, ବର୍ତ୍ତମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଆସି sn1 ପାଥୱେ କିମ୍ବା sn ମାଧ୍ୟମରେ ପାଥୱେକୁ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଆସି ଆକ୍ରମଣ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଏହା ପୁନର୍ବାର ବାଛିବାକୁ ଯାଉଥିବା ପଥ ପ୍ରକୃତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ଇଥରରେ ଥିବା ଏହି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଡିଗ୍ରୀ ଇଥର କାର୍ବନ୍ ଅଛି ତେବେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଇଥରଟି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ନେଇ ଗଠିତ ହୋଇଛି ଯାହାକି ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଦୃ strong ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ମୁଁ ସର୍ତ୍ତ ବିଷୟରେ କହୁଛି ଏବଂ ତୁମର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ଆମେ ଏକ ଆୟୋଡିଡ୍ ସହିତ କାମ କରୁଛୁ ତେବେ ଏହା ହେଉଛି sn2 ପଥ ଯାହାକି sn2 କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ ଏବଂ କ’ଣ ଘଟିବ ଯେ ତୁମର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବ | କମ୍ ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ରୁହନ୍ତୁ ଯେପରି ଏକ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସାଧାରଣ ଚରିତ୍ର ହେବ ଯେ ଆକ୍ରମଣ କମ୍ ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଥାଏ ଏବଂ ତୁମେ କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଏବଂ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ମଦ୍ୟପାନ ପାଇଥାଅ | ମୁଖ୍ୟତ what ଯାହା ଘଟିବାକୁ ଯାଉଛି ତାହା ହେଉଛି ଯଦି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ଯଦି ତୁମର ଇଥର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବହନ କରେ ଯାହା ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ you କରିବା ପାଇଁ ତୁମର କୋକ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ତୁମର ଆଲ୍କିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ | ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏହା ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ସୋପାନ ହେଉଛି ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଯାହା ତୁମର ଇଥରକୁ ସକ୍ରିୟ କରୁଛି
ତେଣୁ ତୁମର ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମର ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମର ଆୟୋଡିଡ୍ ଯାହା ହେଉଛି | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଏକ ଆକ୍ରମଣ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା କମ୍ ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଯାଇ ଏଠାରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଏବଂ ତୁମେ ସେହି ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ଶେଷ କର ଯାହାକି କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଠିକ୍
ତେଣୁ ତୁମର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ କମ୍ ବଦଳାଯାଏ ଏବଂ ତୁମର ମଦ୍ୟପାନ ହେଉଛି | ଯାହାକି ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥାଏ ସେଥିରେ ସେହି ଆଲ୍କିଲ୍ ଅଂଶ ରହିଥାଏ ଯାହାକି ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିଲା ଠିକ୍
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ ସର୍ତ୍ତ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଗୋଟିଏ ଇଥର କାର୍ବନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଯଦି ଇଥର କାର୍ବନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ତିନିଟି ଥାଏ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଏହା ତିନୋଟି ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ ତେବେ ଏହା ଏକ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ ଠିକ୍ ଏହା ଏକ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଥରେ ତୁମର sn1 ଏବଂ e1 ଉପରେ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଥରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏଠାରୁ ପାଇବ | ଇଥରରେ ଏକ degree ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଉଛି ତୁମେ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇବ ଯାହାକି ଅଧିକ ବଦଳାଯାଏ ତୁମେ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇବ ଏବଂ ତୁମେ କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା ମଦ୍ୟପାନ ପାଇବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମିନିଟ୍ ପୂର୍ବରୁ ଯାହା ଦେଖିଲା ତାହା ଓଲଟପାଲଟ ହେବ | ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମର ଇଥରର ଗୋଟିଏ ସ୍ଥାନରେ ତିନୋଟି ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅଛି ତେବେ ପ୍ରଥମ ସୋପାନ ଯାହା ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ହୋଇସାରିଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଦୁଇଟି ସ୍ଥିର କରିପାରିବ ଏହା ଏକ ସ୍ଥିର ତିନି ଡିଗ୍ରୀ କାର୍ବୋକେସନ୍ରେ ସ୍ଥିର ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ after ାରା ଏହା ପରେ ଯେତେବେଳେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଆଲକୋହଲ୍ ଯାହା କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ଉପରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଆକ୍ରମଣ କର ଯାହା ତୁମକୁ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ସମ୍ଭାବନା ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମେ ଆଲ୍କ ପାଇପାରିବ | yl ହାଲାଇଡ୍ ଯାହାକି ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅଟେ କିମ୍ବା ଏହା ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ହରାଇପାରେ ଯାହା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଯାହା ସର୍ବଦା ତିନୋଟି ଡିଗ୍ରୀ କାର୍ବୋକେସନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିଦ୍ୱନ୍ଦ୍ୱିତା କରେ ଏବଂ ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ବିଲୋପ ଉତ୍ପାଦ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ both ାରା ଆପଣ ଉଭୟ ବିଲୋପ ଉତ୍ପାଦ ପାଇପାରିବେ | sn1 ପାଥ୍ୱେ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଉତ୍ପାଦ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଇଥର କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ହେଉଛି ବିଭିନ୍ନ ଆଲକିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ତୁଳନାତ୍ମକ ଠିକ ଅଛି ତେବେ ଯଦି ଆମର rs ଅଛି ଯାହା ତୁଳନାତ୍ମକ ଠିକ ଅଛି ତେବେ ଯଦି ଆପଣ ତୁଳନାତ୍ମକ ଭାବରେ କାର୍ବନ୍ ବଦଳାଇଥିବେ ତେବେ ଆପଣ ଏକ ସହିତ ଶେଷ କରିବେ | ଉତ୍ପାଦର ମିଶ୍ରଣ ତେବେ ଉତ୍ପାଦ ବଣ୍ଟନକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟକର
ତେଣୁ ଯଦି r ଏବଂ r ଡ୍ୟାସ୍ 2 ଡିଗ୍ରୀ 3 ଡିଗ୍ରୀ ପରି ସମାନ ତେବେ ସେଗୁଡ଼ିକ ସ୍ଥିରତା ଆଦେଶରେ ସମାନ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ହାଏ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାର ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି | କୋ ବଣ୍ଡକୁ ଇଥର କରନ୍ତୁ ତେବେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଦୁଇଟି ଦ୍ରବ୍ୟର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଯିବେ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏହି ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ଏହି ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ଏହି ମଦ୍ୟପାନ ଏବଂ ଯଦି ଚାଲିବ | ତୁମର rs ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏକ ଆରିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଠିକ ଅଛି ଯଦି ଏହା ଏକ ଆରିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ ଆରିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ତେବେ ତୁମେ କଳ୍ପନା କରିପାରିବ ଯେ ଉଭୟ sn1 ଏବଂ sn2 ସୁଗନ୍ଧିତ କାର୍ବନ sn2 ରେ ଘଟିପାରିବ ନାହିଁ ଏବଂ ଏପରିକି sn1 ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ | ସୁଗନ୍ଧିତ କାର୍ବନରେ ଘଟିଥାଏ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଯଦି ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଫେନେଟୋଲ ଇଥିଲ ଫେନିଲ ଇଥର ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ହାଏ ସହିତ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ପ୍ରୋଟୋନେସନ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଇଥର ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଆୟୋଡିଡ୍ ଠିକ୍ ଆସେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଯେତେବେଳେ ମାଇନସ୍ କରେ | ଏହା ଠିକ୍ ଏଠାରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରିବ ନାହିଁ ଏହା ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ କିମ୍ବା ଫେନେଲ୍ ନୁହେଁ ଏବଂ ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ sn2 ଘଟିପାରିବ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏକମାତ୍ର ବିକଳ୍ପ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଛାଡିଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ କେବଳ ଏହି ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଯିବେ | ଏକ ଫେନୋଲ୍ ଏବଂ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍

ତେଣୁ ଏହା ଆକ୍ଲିକ୍ ଇଥରର ଖଣ୍ଡ ବିଷୟରେ ଅଟେ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ କ୍ଲାଭେଜ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ପୁନର୍ବାର ଅକ୍ସିଡାନ୍ସ କ୍ଷେତ୍ରରେ କ'ଣ ଘଟୁଛି ଦେଖିବା ପାଇଁ ଚେଷ୍ଟା କରୁ
ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡାନ୍ସ ମଧ୍ୟ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ କ୍ଲାଭେଜ୍ ଦେଇଥାଏ | ilar ପଦ୍ଧତି ଯାହା ଅକ୍ସିଡାନ୍ସ ପାଇଁ ଏକ ଏସିଡ୍ ପ୍ରୋତ୍ସାହିତ ଖଣ୍ଡ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମର ଏହି ଅକ୍ସିରାନକୁ ପୁନର୍ବାର ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଠିକ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଅସନ୍ତୁଳିତ ଅକ୍ସିଡେନ୍ ଯେହେତୁ ଆପଣ ଉଭୟ କାର୍ବନ୍ ଭିନ୍ନ ଭାବରେ ବଦଳାଯାଇଥିବାର ଦେଖିପାରିବେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଅକ୍ସିଡେନ୍ ପାଇପାରିବେ | ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମର ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମର c ଗୋଟିଏ ଏବଂ c ଦୁଇଟି ଠିକ ଅଛି ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କୁଆଡେ ଆସି ଆକ୍ରମଣ କରିବ
ତେଣୁ ତୁମର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଯେତେବେଳେ c ଏବଂ c ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ଏକ ପସନ୍ଦ କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଯଦି ଏହି ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ରହେ | c1 ରେ ଏହା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହେବ
ତେଣୁ ଦୁଇଟି c ଆଲ୍କିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହେତୁ ଏହି c1 କାର୍ବୋକେସନ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହୋଇଯିବ ଏବଂ ଏହି ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଯେହେତୁ ଏହା c1 ଉପରେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହୋଇଥିବ କାରଣ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ c1 ଡାହାଣ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବାକୁ ପସନ୍ଦ କରେ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଉତ୍ପାଦ ଯାହା ଉପରେ ଆପଣ ପାଇବେ | ଏହି ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ର ରିଙ୍ଗ୍ ଖୋଲିବା ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସହିତ ବଦଳାଯାଇଥିବା c ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବହନ କରୁଥିବା c ସହିତ,
ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏସିଡ୍ ପ୍ରୋତ୍ସାହିତ ହୋଇଥିବା ଏକ ଦିଗ | ଯେଉଁଠାରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ରିଙ୍ଗକୁ ରିଙ୍ଗ୍ ଖୋଲିବାକୁ ଯାଉଛି, ଯାହାକୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖୁଛୁ ଏହା ବିନ୍ୟାସନର ଓଲଟପାଲଟ ହୋଇଥିବାର ଦେଖୁଛି ଯାହା ସୂଚାଇଥାଏ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା sn2 ମେକାନିଜିମ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ହୋଇପାରେ ଯାହା ହୁଏତ ଏକ sn2 ପଥ ଦେଇ ଯାଇପାରେ | ଏଠାରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ପାଇଁ ଯାନ୍ତ୍ରିକ କ is ଶଳ ହେଉଛି ଯେ ତୁମର ଅକ୍ସି ବର୍ଷା ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରିଛ ଯାହା ତୁମର ଅକ୍ସିଡେନ୍ ର ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆସେ ଏବଂ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଏହା ଅଧିକ କାର୍ବୋକେସନ୍ କାରଣରୁ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା କାର୍ବନ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ | ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଗୁଣ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଖୋଲିବା ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରେ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ଏକ ରିଙ୍ଗ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ଓପନ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟରେ ଏହି କାର୍ବନ ସେଣ୍ଟରରେ ଏକ ବିପରୀତତା ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ତୁମର r ଡ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ତୁମର ଏହି ଓ oh ଏହା ହେଉଛି r ଏବଂ ଏହା | h
ତେଣୁ ଏହି କାର୍ବନ ଠିକ ଅଛି ଏହା ଏକ ଓଲଟା ଦେଖାଏ ଏବଂ ରିଙ୍ଗ ଖୋଲିବା ପରି ଏହି କାର୍ବନ ବିନ୍ୟାସନର ଧାରଣକୁ ଦର୍ଶାଏ
ତେଣୁ ଏହା କିଛି ୟୋ ସହିତ ସମାନ | ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ବ୍ରୋମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଯଦି ଆପଣ ମନେ ପକାନ୍ତି ଏହା ବ୍ରୋମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସହିତ ସମାନ, ଯେଉଁଥିରେ ମଧ୍ୟ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ର ବ୍ୟାକସାଇଡ୍ ଆକ୍ରମଣ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ସାଇକ୍ଲିକ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଆକ୍ରମଣ ପଛ ପଟରୁ ଅଟେ | ଏହି c ରେ ଗୋଟିଏ ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତତା ହେଉଛି ଯଦି ଗୋଟିଏ ମାମଲା ହୋଇପାରେ ଯେ ଯଦି ଉଭୟ r ଏବଂ r ଡ୍ୟାସ୍ ଅତ୍ୟଧିକ ବଦଳାଯାଇଥାଏ ତେବେ ଯଦି ଉଭୟ r ଏବଂ r ଡ୍ୟାସ୍ ତିନି ଡିଗ୍ରୀ ଥାଏ ତେବେ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର କାର୍ବୋକେସନ୍ ରହିବ | ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ r dash ଏବଂ r ok ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ଠିକ୍ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପାଇବେ ଯଦି ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ଅତ୍ୟଧିକ ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ ତେବେ ଏହା ଠିକ୍ ଭାବରେ ଖୋଲିପାରେ
ତେଣୁ ବ୍ରିଜ୍ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଭାବରେ ରହିବା ପରିବର୍ତ୍ତେ ଏହା ଖୋଲିପାରେ | ତୁମକୁ ଏକ ଖୋଲା ଚେନ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ସେହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ପ୍ରଜାତି ପାଇବ ତେବେ ତୁମେ ଏକ ଜାତିଗତ ଉତ୍ପାଦ ମିଶ୍ରଣ ପାଇବ ,
ତେଣୁ ଯଦି ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ଯଦି ଏହି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍କୁ ସ୍ଥିର କରିବାକୁ ପ୍ରବୃତ୍ତି କରନ୍ତି ତେବେ ଏହି i ପ୍ରଥମ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଠିକ୍ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆକ୍ରମଣ ପୂର୍ବରୁ ଖୋଲିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକର ରାସେମିକ୍ ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହେବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସମ୍ଭାବନା ଯାହା ତୁମେ ଖୋଲିବ ଏବଂ ଏହା ଦେବ | ତୁମର sn1 ପଥରେ ଥିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆକ୍ରମଣ ପୂର୍ବରୁ ତୁମେ ଏକ ପୃଥକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ କନଫିଗରେସନ୍ ଠିକ୍ ରଖିବା ସହିତ ଶେଷ ହେବ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତତା ସହିତ ରଖିଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆକ୍ରମଣ କରେ | ସମାନ ସାଇଟ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦର ମିଶ୍ରଣ ପାଇବ ଯଦି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଖୋଲିବ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ଯାହା ମୁଁ ତୁମକୁ କହିଥିଲି ଯାହା ଆକ୍ଲିକ୍ ଇଥର ପାଇଁ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ, ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପ୍ରୋତ୍ସାହିତ କ୍ଲାଭେଜ୍ ଯାହା କେବଳ ଅକ୍ସି ପାଇଁ ହୋଇପାରେ | ବର୍ଷା | _ _ ଡାହାଣ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆସି କମ୍ ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରେ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଅମ୍ଳୀୟ ୱାର୍କଅପ୍ ଉପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ଖୋଲିବା ଦ୍ୱାରା ଆପଣଙ୍କର ଅନ୍ତିମ ଉତ୍ପାଦ ଦେବ ଯାହା ମଦ୍ୟପାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ଏହି ସିଷ୍ଟମ୍ ପାଇଁ ହୋଇଥାଏ | ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହାକୁ ସାବଧାନତାର ସହ ପାଳନ କରନ୍ତୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ବିନ୍ୟାସନର ସଂରକ୍ଷଣ ଅଛି କାରଣ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏହି କାର୍ବନକୁ ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆକ୍ରମଣ କରୁଛି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏକ ହୋଇଯାଏ | ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ ତା'ପରେ ଏହା ଏକ ନୂତନ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରେ ଯାହା ଅକ୍ସିଡାନର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ସହାୟକ ରିଙ୍ଗ କ୍ଲାଭେଜ ସାହାଯ୍ୟରେ ଠିକ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଇଥର ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଯାଉଥିବା ଶେଷ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏକ ବହୁଚର୍ଚ୍ଚିତ ପୁନ arr ନିର୍ମାଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି ଜଣାଶୁଣା | ଧକ୍କା ପୁନ rear ନିର୍ମାଣ ଉତ୍ତାପର ଶିକାର ହେଲେ rt to ortho alyl phenols
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଲୋକପ୍ରିୟ ଭାବରେ ଧକ୍କା ପୁନ arr ସଜ୍ଜନ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଆଲିଲ୍ ଆରିଲ୍ ଇଥର ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ପ୍ରାୟ 200 ଡିଗ୍ରୀରେ ଗରମ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏକ ପୁନ arr ସଜ୍ଜିତ ଉତ୍ପାଦ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏବଂ ସମଗ୍ର ଲାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ | ଅର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିରେ ଆସେ ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ଅର୍ଥୋ ଆଲିଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନୋଲ୍କୁ ଠିକ୍ କର, ତେବେ ପ୍ରଶ୍ନଟି ହୋଇପାରେ ଯେ ଯଦି ତୁମେ ଜାଣିଛ ଯେ ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ଅବରୋଧିତ ହୋଇଛି ତେବେ କଣ ହେବ
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମର ଆର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିକୁ ଦୁଇଟି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଅବରୋଧ କରାଯାଇଥାଏ ତେବେ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ କହିବାକୁ ଦିଅ | ଧକ୍କା ପୁନ arr ସଜାଡ଼ିବା ପରେ ଅଲିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପାରା ସ୍ଥିତିକୁ ଯାତ୍ରା କରେ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ପାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନୋଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ପାରା ସ୍ଥିତିକୁ ଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମଜାଦାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଆଲିଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଫେନୋଲ୍ ପାଇବାକୁ ଅନୁମତି ଦିଏ
ତେଣୁ ବୋଧହୁଏ ଏଠାରେ କ'ଣ ଘଟୁଛି | ଏହା ହେଉଛି ଯେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଥମେ ok ଦେବା ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ch ଦୁଇଟି ch ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇଟି ଅଛି ଏବଂ ତାପରେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ p ଦେବା ପାଇଁ ଘୁଞ୍ଚିଯାଏ | ହେନୋଲ୍
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକୁ ଧକ୍କା ପୁନ arr ସଜାଡ଼ିବା ପରି ଏକ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରୁଛୁ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ବନ୍ଦ କରିବାକୁ ଯାଉଛି, ଏହା ହେଉଛି ଏଥରଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରସ୍ତୁତି, ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ସେମାନଙ୍କର ଶାରୀରିକ ଗୁଣଗୁଡିକ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ସହିତ ବନ୍ଦ କରିବା | ଯାହା ଆମକୁ ଅଧ୍ୟାୟର ଏକ ସମାପ୍ତିକୁ ଆଣିଥାଏ ଯାହା ଆଲକୋହଲ୍ ଫେନୋଲ୍ ଏବଂ ଇଥର ଆପଣଙ୍କୁ ଧନ୍ୟବାଦ |