ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଗଠନ ନାମକରଣ ମଧ୍ୟରୁ ଏକ ଆଇସୋମେରିଜିମ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଏବଂ ଆଲକେନ୍ସର ଭ physical ଟିକ ଗୁଣ ଆଜି ଆମେ ଆଲକାନ୍ସର ରାସାୟନିକ ଗୁଣ ବିଷୟରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ y ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକର ସମୃଦ୍ଧ ଉତ୍ସ
ତେଣୁ ସେମାନେ ସଂପୃକ୍ତ ଯୋଗ ଦ୍ରବ୍ୟ ଦେବା ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଆଜି ଆମେ ଯିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଯୋଗର କିଛି ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖନ୍ତୁ
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ର ହାଲୋଜେନ ଯୋଗର ଜଳ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯୋଗର ହାଇଲାଇଟ୍ ଯୋଗକୁ ଯୋଡିବା ଦ୍ two ାରା ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ ଆମେ ଡାଏଲ୍ ଏବଂ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପରେ ଆଲକେନ୍ସର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ | ସମସ୍ତ ଅଣ୍ଡା କେଟୋନ୍ ପରି ଯାହା ଶେଷରେ ଓସେନୋଲାଇସିସ୍ ଅଟେ | ପଲିମେରାଇଜେସନ୍ ଏଗୁଡିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ର ଯୋଗ ଉପରେ ଧ୍ୟାନ ଦେବା, ଯେହେତୁ ଆମେ ଆଲକେନ୍ସର ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ର ଆରମ୍ଭକୁ ଦେଖୁଛୁ ଏବଂ
ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ ଗୁଡିକ ସହଜରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଏକ ସମାନ ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲକାନରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ | ଏଠାରେ ଇଥିଲିନ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଏକ ଅଣୁ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ପାଲାଡିୟମ ପ୍ଲାଟିନମ ଏବଂ ନିକେଲରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଆଲକେନରେ ମିଶାଇ ପାରିବେ ତେବେ ଆପଣ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯୋଗ କରିପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖୁଥିବେ ଯେପରି ମୁଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଟେ | ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଆଲକେନର ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଆସନ୍ତି ଏହା ତଳ ପାର୍ଶ୍ୱ କିମ୍ବା ଉପର ପାର୍ଶ୍ୱରେ ସମାନ ଯୋଗ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମୁଁ ଯେପରି ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲି ତୁମର ଧାତୁ ପୃଷ୍ଠଟି ଧାତୁ ପୃଷ୍ଠରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ରଥମେ ଶୋଷିତ ହୁଏ ତାପରେ ତୁମର ଆଲକେନ୍ | ଧାତୁ ପୃଷ୍ଠରେ ମଧ୍ୟ ତୁମର କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି, ସେଠାରେ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ହେବ | n ବିପୋଡ୍ ଏବଂ ତୁମର ଧାତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଥରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାସ୍ କର, ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଧାତୁର ପୃଷ୍ଠରେ ଅବଶୋଷିତ ହେବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଆଲକେନ୍ ଆଲକେନ୍ ଯୋଗ କରିବ ଏହା ଏହା ମଧ୍ୟ ତୁମର ଧାତୁ ସହିତ ଏଠାରେ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯୋଗାଯୋଗ କରିପାରିବ | ଧାତୁ ପୃଷ୍ଠରୁ ଯାହାକିଛି ଦେଖାଯାଏ ଆଲକେନକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ ତୁମେ ଧାତୁ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପାଇବ ତୁମର ଏହି ପ୍ରକାରର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି ଯେତେବେଳେ ଆହା, ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଚାପର ଉପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏଠାରେ ବାନ୍ଧିବ | ପୁନର୍ବାର ପରିବହନ ତୁମେ ତୁମର ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ଏହି ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆଲକେନ୍ ର ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଯୋଡିହୋଇଥାଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ସିନ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କରିବ ସେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତୁମେ ଚୟନକାରୀ ଯୋଗ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ
ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି | ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖନ୍ତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଆଲକେନ୍ ଥାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଇଥିଲିନ୍ ଚକ | n ତୁମେ ଇଥାଇଲନ୍କୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ br2 କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ଏହି ଉ ଆୟୋଡିନ୍ ଆଲ୍କାଇନ୍ ସାଧାରଣ ଅବସ୍ଥା ସହିତ ଯୋଗ କରେ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହଜରେ ccl4 ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଆଖପାଖର ଡିବ୍ରୋମୋ ଯ ound ଗିକ ଦେବା ପାଇଁ ଯୋଗ କରେ | ସେହିଭଳି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟ ଯୋଡିହେବ ତୁମେ ଏକ ଡିଗାଲୋ ଆଲକାନକୁ ପାଇବ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯଦି ତୁମେ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀ ବିଷୟରେ ଆସ, ଆସନ୍ତୁ ବ୍ରୋମିନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିବା ଆଲକେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ ତୁମେ ବ୍ରୋମିଡିୟମ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ହୋଇଯାଏ
ତେଣୁ ଏହି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଏହି ବ୍ର ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ମାଇନସ୍ ଯାହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏହା ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଏହା ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରିବ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ଧରାଯାଉ ଯଦି ଏହା ଏହି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତେବେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଆଲକେନ୍ସକୁ ପରୀକ୍ଷା କରିବ
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖିବ ତେବେ ଏହି ଯୋଗର ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ବ୍ରୋମାଇନ୍ ହୁଏ ଏବଂ ଯୋଗ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଦେଖ ଏବଂ ଏହା ଏହି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ର ବିପରୀତ ଅଟେ | ତୁମେ ଏହି ଆଣ୍ଟି-ଆଡିଶନ୍ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ ଧରାଯାଉ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଆଲକେନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସ ସହିତ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ବଟାନକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ତୁମେ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏହି ଡିବ୍ରୋମୋ ଦୁଇଟି ତିନୋଟି ଡିବ୍ରୋମୋବୁଟାନ ପାଇବ ଯଦି ତୁମର ଏହି ସିସ 2 ବଟାନ ଅଛି ତେବେ ଏହା ତୁମ ପାଇଁ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟିଓମର ମିଶ୍ରଣକୁ ନେଇପାରେ | ଉଚ୍ଚ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମର ଆହାରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଏହି ପ୍ରକାରର ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଥାଏ ତେବେ ତୁମେ ଷ୍ଟେରିଓସୋମର୍ ପାଇ ପାରିବ ତୁମେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏନୋନ୍ ସଙ୍କେତ ପାଇ ପାରିବ ଅବଶ୍ୟ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମେ ଏକ ଯ ound ଗିକ ପାଇବ ଯେଉଁଥିରେ ପ୍ଲାନାର୍ ସିମେଟ୍ରି ଅଛି ଏବଂ ଏହା | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ମିସୋ ଯ ound ଗିକ ଯାହା ଆମେ ଉଚ୍ଚ ଶ୍ରେଣୀ ଉପରେ ସବିଶେଷ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଆଲକେନ୍ସରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାଟାଲାଇଟ୍ର ଯୋଗ, ଏହା ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଯେ ଆଲକେନରେ ବ୍ରୋମିନର ଯୋଗ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ | ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ hcbr ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ hcbr ତୁଳନାରେ hcbr ତୁଳନାରେ ଏହା ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ | ଆଲକେନ୍ ଆଡକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଲାଇଟ୍ ର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ କ୍ରମ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ hbr ନେବାକୁ ଦିଅ ଯଦି ତୁମେ ଯଦି ସମୃଦ୍ଧ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର ତେବେ ତୁମେ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋବୁଟାନକୁ ଅନ୍ୟ ହାତ ପାଇବ ଯଦି ତୁମେ ଅସନ୍ତୁଳିତ ଆଲକାନ୍ସ ଆଲକେନ୍ ଗ୍ରହଣ କର, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରୋପାନ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ hbr ସହିତ ପ୍ରୋପାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର ,
ତେଣୁ ତୁମେ କରିବ | ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ କର , ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ଗଠନର ଏକ ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ଏବଂ ତଥାପି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଯ ound ଗିକ ହେବ ଏହା ଏକ ଛୋଟ ଉତ୍ପାଦ ହେବ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଜାଣିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଯନ୍ତ୍ରକ we ଶଳ ଯାହା ଆମେ ବୁ understand ିପାରିବା
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହା ଉଲ୍ଲେଖ କରିଛି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ
ତେଣୁ କାର୍ବୋକେସନ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ପାଇଁ ଆଲକେନ୍ ଏହି hbr ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ
ତେଣୁ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ବ୍ରୋମାଇନ୍ vr ମାଇନସ୍ ଯୋଗ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ
ତେଣୁ ବିକଳ୍ପ ଭାବରେ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ନୀଳ କାର୍ବୋକେସନ୍ | vr ମାଇନସ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତୁମେ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇବ
ତେଣୁ ଫର୍ମାଟିଓର ଏକ ସମ୍ଭାବନା ଅଛି | n ଏହି ଉଭୟ କାର୍ବୋକେସନ ମଧ୍ୟରୁ ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବେସ୍ କ୍ୟାଟେସନ୍ ତୁଳନାରେ ଦ୍ secondary ିତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି ପ୍ରାଧାନ୍ୟର ଗଠନ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇଥାଉ କାରଣ ଆମେ ପୁନର୍ବାର ଉଚ୍ଚ ଶ୍ରେଣୀରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଅଛି | ଅଧିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୃତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ କିମ୍ବା ଦ୍ secondary ିତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ସେମାନେ ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ଏବଂ ଇଣ୍ଡକ୍ଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଦ୍ୱାରା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହୋଇଥାନ୍ତି ଏବଂ ଏହି କାରଣରୁ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ର ଏହି ଗଠନର ଏକାଗ୍ରତା ଏହାଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଯ ound ଗିକ | ୧ 6363 during ମସିହାରେ russian ଷିୟ ବ scientist ଜ୍ଞାନିକଙ୍କୁ ମାର୍କୋନିକୋ କୁହାଯାଏ ସେ ଏହି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ସହିତ ଅନେକ ପରୀକ୍ଷଣର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଧ୍ୟୟନ କରିଥିଲେ ଏବଂ ସେ ଜାଣିଥଲେ ଯେ ଆଲକେନ୍ସରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଯୋଡିବା ପରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ସର୍ବଦା ବ୍ର ମାଇନସ୍ ନକାରାତ୍ମକ ଆୟନ ପ୍ରଜାତିର ଯୋଗ ଦେଇଥାଏ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳକୁ ଯାହାର କମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ | d ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହାର ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି
ତେଣୁ ବ୍ର ମାଇନସ୍ ଏଠାରେ ଯୋଗ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଯ ound ଗିକ ପାଆନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହାକୁ ମର୍ଗାନିକାଲ୍ ନିୟମ ପ୍ରଡକ୍ଟ ଅନୁସରଣ କରୁ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ସ ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ସହିତ ମିଶି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦ୍ the

ିତୀୟକୁ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଯଦି ଅନ୍ୟ ପଟେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପରି ଉପସ୍ଥିତିରେ କରାଯାଏ ତେବେ ତୁମେ ବିପରୀତ ଯୋଗ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ ଅନ୍ୟଥା ରେଜିଓ ଆଇସୋମର୍ ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିବା | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରୋପାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ପେରକ୍ସାଇଡ୍ b ର ଉପସ୍ଥିତି ଆପଣ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ପାଆନ୍ତି ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ଏହି ଛୋଟ ଉତ୍ପାଦ କେବଳ ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛୁ ସେମାନେ ସର୍ବଦା ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହା କରନ୍ତି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପେରୋକ୍ସାଇଡ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି ଏହା ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଏହା ଛୋଟ ଉତ୍ପାଦ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହାକୁ ଏହାକୁ କୁହାଯାଏ | ଇ ମାର୍କୋନିକୋ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବିଶେଷତ when ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯାନ୍ତ୍ରିକ look ଶଳକୁ ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ ପେରୋକ୍ସାଇଡ୍ କ'ଣ ଘଟେ ଆସନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଗରମ କରନ୍ତି | ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଆଲୋକର ମୂଲ୍ୟ ହୋମୋଲାଇସିସ୍ ମଧ୍ୟ ଦେଇପାରେ, ଏହା ହୋମୋଲାଇସିସ୍ ଅଧୀନରେ ମଧ୍ୟ ଏକ ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ରଦାନ କରିପାରିବ ଯାହା ଦ୍ carbon ାରା ଏହା କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ହରାଇପାରେ ଯାହାଫଳରେ ଆପଣ ଫେନାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଦୁଇଟି ଅଣୁକୁ ନେଇ ରେଡିକାଲ୍ ପାଇପାରିବେ ଥରେ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ଆପଣଙ୍କ hbr ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ | ବେନଜେନର ଏବଂ ଆମେ ମ radical ଳିକ, ଏହି ବ୍ର ରେଡିକାଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯୋଡି ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଆପଣ ଏହି କାର୍ବନ ସହିତ ଯୋଗ ମଧ୍ୟ କରିପାରିବେ ତେବେ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରାଥମିକତା ପାଇବେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଦୁଇଟି ରେଡିକାଲ୍କୁ ଦେଖିବେ ଯେପରି ଆମେ କେବେ ଦେଖିଛୁ | ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ତୁଳନାରେ ତୁମର ଦ୍ secondary ିତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଛି କାରଣ ଏହା ମଧ୍ୟ ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥିର ହୋଇପାରିବ | ପ୍ରାଥମିକ ତୁଳନାରେ ଏହି ଦ୍ secondary ିତୀୟ ରେଡିକାଲ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ଗଠନ ସହିତ ଏହାର ତୁଳନା ଅଧିକ ତୁଳନାତ୍ମକ ହେବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ଗଠନ କରିବ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ hbr ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ବିସ୍ତାର କରିପାରିବ

ତେଣୁ ତୁମେ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇବ | ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଏହା hbr ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ବାଧା ଦେଇ ପାରିବ

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇବ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ପ୍ରାଥମିକ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କୁ ମୁଖ୍ୟ ଯ ound ଗିକ ଭାବରେ ପାଇଥାଉ | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ରେଡିକାଲ୍ ଗଠନ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଯ ound ଗିକକୁ ଏହାକୁ ଆଣ୍ଟି ମାର୍କୋନିକୋ ପ୍ରଡକ୍ଟ କୁହାଯାଏ ଯାହା 1933 ମସିହାରେ ଏକ ହଇରାଣକାରୀ ମାୟୋ ଦ୍ discovered ାରା ଆବିଷ୍କୃତ ହୋଇଥିଲା ଏବଂ ସେମାନେ ପ୍ରେସର ପେରକ୍ସାଇଡ୍ସରେ ଆଲକେନ୍ସରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ର ଏହି ଯୋଗକୁ ଆବିଷ୍କାର କରିଥିଲେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରେସର ପେରକ୍ସାଇଡରେ କରାଯାଏ ସର୍ବଦା ପ୍ରାଥମିକ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଗଠିତ ହୁଏ | ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଲାଇଟ୍ ର ଏହି ଦୁଇଟି ଯୋଗକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ପୂର୍ବ କେସ୍ ଆହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆଲକେନ୍ସରେ ଯୋଡି ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଅବସ୍ଥାରେ କେବଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯୋଗ କରିଥାଏ | ଏହି ପରିସ୍ଥିତିରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହିଷ୍ଟିଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ନାହିଁ , ବନ୍ଧନ ଦ୍ strong ଅଟେ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ i ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କର, ଏହି ଦୁଇଟି i ରେଡିକାଲ୍ ମିଳିତ ଭାବରେ ତୁମେ i2 ରେ ରୂପାନ୍ତର କର,

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଶେଷ ଭାବରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ର ଯୋଗ | ଆଲକେନ୍ ସହିତ ପ୍ରିସେପ୍ଟର ଅକ୍ସାଇଡ୍ hcl ସହିତ ବହୁତ ଭଲ କାମ କରେ ଏବଂ ହାଏ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ କାମ କରୁନାହିଁ ଆମେ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ତିନି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ର ପ୍ରଥମ ଯୋଗକୁ ଦେଖିଛୁ ଯାହା ଏକ ଷ୍ଟେରିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତାପରେ ଆମେ ଯୋଗକୁ ଦେଖିଛୁ | ହାଲୋଜେନ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଯୋଗକୁ ଦେଖିଛୁ | ଆଲକେନ୍ସକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପ୍ରଥମେ ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଲୁ ପରେ ଆମେ ମ radical ଳିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଲୁ ଯେଉଁଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଆଲକେନ୍ସ ସହିତ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯୋଗକୁ ଦେଖିବା | ପ୍ରୋପାନକୁ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କର ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ପ୍ରୋପାନକୁ ଥଣ୍ଡା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏକାଗ୍ର ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଶୀତଳ ଅବସ୍ଥାରେ ଯୋଗ ଏବଂ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲ୍କିଲ୍ ସଲଫେଟ୍ ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରେ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ତୁମେ ହୁଏ ଯାନ୍ତ୍ରିକତାକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଯେପରି ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖିଲୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏହାକୁ ସଂଲଗ୍ନ କରେ ତୁମେ ଏକ ସ୍ଥିର ସେକେଣ୍ଡାରୀ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କର, ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ଦେବା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ଅଣୁ | ଏହା ସଲଫେଟ୍ uh so4 h ମାଇନସ୍ ହୋଇପାରେ | କାର୍ବୋକେସନ୍ ର ଉପର ପାର୍ଶ୍ୱ କିମ୍ବା ତଳ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଯୋଗ ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଆପଣ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ସଲଫେଟ୍ ପାଇବେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ୱାଟର ଆଲକେନ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ ଦେବା ପାଇଁ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର କିଛି ବୁନ୍ଦା ଉପସ୍ଥିତିରେ ଜଳ ସହିତ ଯୋଗ କରାଯାଇପାରେ | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଆଲକେନକୁ ପାଣି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର , ତୁମେ ତୁମର ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଉପସ୍ଥିତି ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଦେଇଥାଏ, ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ, ଏହା ମଧ୍ୟ ତୁମେ ଅକ୍ସୋନିୟମ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ ପ୍ରଣାଳୀ ଉପରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ | ଆମର ଆଲକେନ୍

ତେଣୁ ଆପଣ କାର୍ବୋକେସନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯେପରି ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଦେଖିଛୁ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କର ୱାଟର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସହିତ ଯୋଗ କରିଥାଏ ଯାହା ଦ୍ prot ାରା ଆପଣ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ କରୁଥିବା ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରିପାରିବେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ପ୍ରଥମେ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିବା ପାଇଁ ଯାଉଛୁ | y ଯେତେବେଳେ ah potassium permanganate ବ୍ୟବହାର କରି ଡାଏଲ୍ କରିବାକୁ ଆଲକେନ୍ସର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ | ଆର୍ମିନକୁ ପର୍ମାଙ୍ଗାନେଟ୍ ନାମକ ଜଳୀୟ ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଏବଂ ଆହା ମୂଳ ଶୂନ ଡିଗ୍ରୀ ଏହି ଆଲକେନ୍ ସଂପୃକ୍ତ ଡାଏଲ୍ ଡିଜିଟାଲ୍ ଡାଏଲ୍କୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଦେଇପାରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଓହ ଗ୍ରୁପ୍ ଆଲକେନ୍ ର ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଆସେ ଏହା ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ | ଅବସ୍ଥା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ you ପୂର୍ଣ ଅଟେ, ଆହା ଜଳୀୟ ମିଶ୍ରିତ km104 ଏବଂ ଶୀତଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ବ୍ୟବହାର କରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସାମାନ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା କରିବାକୁ ପଡିବ, ତେବେ ତୁମେ ଆଲ୍କେନ୍ସକୁ ଆଂଶିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଗରମ ଅବସ୍ଥାରେ ଅମ୍ଳୀୟ kmno4 କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲକେନ୍କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କର | ଏହି ଆଲକେନକୁ ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରେ କପୋସିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ଏହା ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଏବଂ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯଦି ଅମ୍ଳଯୁକ୍ତ ତମ୍ବାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଧିକ ହେବ ତେବେ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ପରି ତମ୍ବାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ହୋଇଯିବେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ମୃଦୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଥଣ୍ଡା ଯଦି ଆପଣ ଶୂନ ଡିଗ୍ରୀ ତାପମାତ୍ରା ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏବଂ ପୋଟାସିୟମ୍ ପେ କୁ ଅତି ମିଶ୍ରିତ କରନ୍ତି | rmanganate ଆପଣ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବନ୍ଦ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ଅମ୍ଳୀୟ k104 ଏବଂ ଉଷ୍ମ ଅବସ୍ଥା ପରି ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏବଂ ତା'ପରେ ଏହା ସଂପୃକ୍ତ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହା କରନ୍ତି | ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କର ତୁମେ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇବ ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ଆଲକେନ୍ ବ୍ୟବହାର କର ଯଦି ତୁମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥାକୁ ପ୍ରୟୋଗ କର ତୁମେ ଏଠାରେ କେଟୋନ୍ ପାଇବ ତୁମେ ଏକ ପଥର ପାଇବ ଏବଂ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ ଏବଂ ତୁମେ କେଟୋନ୍ କିମ୍ବା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇବ ତେଣୁ ତୁମେ ପାଇବ | ଆମର ଉଚ୍ଚ ଅଧ୍ୟୟନର ସବିଶେଷରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଯାନ୍ତ୍ରିକ study ଶଳକୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରନ୍ତୁ କିନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ କ'ଣ ଘଟେ ଏବଂ ଏହି ଆଲକେନ୍ ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଇଥାଇଲନ୍ ଏବଂ ଏହା କ'ଣ ଘଟେ ଆପଣଙ୍କ kmno4 ସହିତ km104 ପ୍ଲସ୍ ସାତୋଟି

ରାଜ୍ୟ ଏବଂ ଏହି ଆଲକେନ୍ ଯୋଗକରିବା ସହିତ କ’ଣ ଘଟେ | ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମାଙ୍ଗାନିଜକୁ ଆସିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଏହି କାର୍ବନ ସହିତ ଯୋଗ କରିଥାଏ ଏବଂ ମୂଳତ a ଏକ ଚକ୍ର ଅଟେ | ddition ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟି ଚକ୍ର ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତୁମେ ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପାଇବ ପ୍ରଥମେ ଏହା ଏହି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ କରେ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯଦି ତୁମେ ଯଦି ଜଳୀୟ ଜଳ 104 ଏବଂ ଥଣ୍ଡା ଅବସ୍ଥା ବ୍ୟବହାର କର ଏବଂ ଏହା ଘଟେ ତେବେ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦେଇ ଗତି କର | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଯଦି ଆପଣ ଆହା ଅମ୍ଳୀୟ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ଏକ ଡିଗ୍ରୋମିଟର ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଆଲଡେହାଇଡ୍ ପାଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ al ାରା ଆପଣ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇଥା’ନ୍ତି ଯେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଆପଣଙ୍କ ଜଳୀୟ ଜଳରେ ଥିବା ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ତମ୍ବାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ହୋଇପାରେ | ଏଠାରେ କ’ଣ ଘଟେ ଏବଂ ଏହା ପଦାର୍ଥ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ସିସି ଡିଓଲରେ କିମ୍ବା ସଂପୃକ୍ତ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡରେ ରୂପାନ୍ତର କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଓସାନୋଲାଇସିସ୍ ଆଲକେନ୍ସକୁ ଓଜୋନ ବ୍ୟବହାର କରି ସମସ୍ତ ଅଷ୍ଟମ ଚାବି ଟୋନ୍ କିମ୍ବା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ସହଜରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଇପାରିବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଓଜୋନ ଏହି ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯୋଗ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଫର୍ମଗୁଡ଼ିକ ମୋତେ ପ୍ରଥମେ ଉତ୍ପାଦ ଲେଖିବାକୁ ଦିଅ | n ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ଆପଣ ରଙ୍ଗ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଏବଂ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇବେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଆଲକେନ୍ ଓଜୋନ୍ ସହିତ ଯୋଗକରିବା ପ୍ରଣାଳୀକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଗୋଟିଏ କାରକୁ ଗୋଟିଏ କମା ତିନୋଟି ଚକ୍ର ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ଇଥାଇଲନ୍ ନେବା | କ୍ଲାଭେଜ୍ ଅତିକ୍ରମ କରେ ତୁମେ ଏହି ରେଟିରୋକୁ ତିନୋଟି ସାଇକ୍ଲୋଡିସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କହିପାରିବ ତୁମର କାର୍ବନିଲ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ରହିବ, ଏହା କିପରି ଚକ୍ର ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅତିକ୍ରମ କରିପାରିବ ଏହାକୁ ଆଲୋଜେନ୍ ଫର୍ମ ସହିତ ଓଜୋନର ଯୋଗକୁ ଏହା ଓସିନୋଏଡ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଆମ ଉପରେ ଥରେ ନିର୍ଭର କରେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ପାଣିରେ ଜିଙ୍କ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ର ଦୁଇଟି ଅଣୁରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରେ ଯଦି ଆପଣ ଅମ୍ଳଜାନକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପରି ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଫର୍ମିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ

ତେଣୁ ଅନୁମାନ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ଇଥାଇଲନ୍ ମୁଁ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ପାଇବି ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏହା ଏକ ଯନ୍ତ୍ରକ .ଶଳ | ମହାସାଗରରେ ଏହା ତିନୋଟି କମା ଚକ୍ର ଯୋଗ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଥରେ ଯଦି ଆମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ କରିଥାଉ ତେବେ ଏହା ପୁନର୍ବାର କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ କାର୍ବୋନିଲ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ରଜାତି ଦେବା ପାଇଁ ଏକ ରିଟ୍ରୋସାଇକ୍ଲିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇଥାଏ ଯାହାକି ଆପଣ ଜିଙ୍କ୍ ପାଣି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ସମୟରେ ଏହି ଆଷ୍ଟେନାଇଟ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇଥାନ୍ତି | ସଂପୃକ୍ତ ଆଲଡିହାଇଡରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଏବଂ ଇଥିଲିନ ବଦଳରେ ଯଦି ତୁମେ ଅନ୍ୟ ଆଲକେନ୍ ଗ୍ରହଣ କର, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରୋପାନ ପରି ଅସୀମିତ ଆଲକେନ୍ସ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଓଜୋନ ସହିତ ପ୍ରୋପାନକୁ ଚିକିତ୍ସା କର ଏବଂ ତୁମର ଉପସ୍ଥିତି ଏହି ପ୍ରୋପେନ ସହିତ ଓଜୋନର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଯୋଗକୁ ତୁମେ ଯେତେବେଳେ ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଦେଇ ପାରିବ | ଜିଙ୍କ ସହିତ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଚିକିତ୍ସା କର, ତୁମେ ସମାନ ଭାବରେ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲକେନକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ପରେ ତୁମେ ଓଜୋନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଜିଙ୍କ ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ଏକ ପଥର ପାଇବ ଏବଂ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ହେଉଛି ଏକ କ୍ଲାଭେଜ୍ ଅକ୍ସିଡେଟିଭ୍ କ୍ଲାଭେଜ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଆପଣ ଚୟନ କରିପାରିବେ | ଏହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରୁଥିବା କେଟୋନ୍ ଏବଂ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପ୍ରାପ୍ତ କରନ୍ତୁ | ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଗୁଡିକ ଉପରେ ଆପଣ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକ ପାଇବେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ପଲିମେରାଇଜେସନ୍

ତେଣୁ ଆମ ସମସ୍ତେ ଜାଣନ୍ତି ଏବଂ

ତେଣୁ ପଲିଥିନ ବ୍ୟାଗ ଏବଂ ପ୍ଲାଷ୍ଟିକ୍ ପାତ୍ରଗୁଡିକ ଯେପରି କ୍ରସ୍ ବୋତଲ ଏବଂ ଟିଭି ଏବଂ କମ୍ପ୍ୟୁଟର କ୍ୟାବିନଗୁଡିକ ପଲିମରରେ ତିଆରି, ସେଗୁଡ଼ିକ ଏକ ସାଧାରଣ | ଓହ ପଲିମରଗୁଡିକ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପଲିଥିନ ବ୍ୟାଗଗୁଡିକ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ପଲିଥିନ ପଲିଥିନ ପଲିମରରୁ ନିର୍ମିତ ଏବଂ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଇଥିଲିନ ଥାଏ ଏବଂ ଏକ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଉଚ୍ଚ ଚାପ ଏବଂ ତାପମାତ୍ରା ବ୍ୟବହାର କରିବା ଏହି ତିନୋଟି ମହତ୍ are ପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଏହି ଆଲକେନ ଇଥିଲିନକୁ ଏକ ବଡ଼ ଅଣୁରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରେ | ଏହାକୁ ମୋନୋମର କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଅଛି ସେମାନେ ଏକତ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅବସ୍ଥା ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପ ଏବଂ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଏବଂ ବୃହତ ପଲିମର ଦିଅନ୍ତି

ତେଣୁ ଆମେ ଏହିପରି ଲେଖୁ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ପଲିମର କୁହାଯାଏ ଏହା ପଲିଥିନ ବ୍ୟାଗ ଏବଂ କୁଇଜ ବୋତଲ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ସାମଗ୍ରୀ | ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ [ସଙ୍ଗୀତ] ଶିଳ୍ପଗୁଡିକୁ ଦେଖ ଏବଂ ସେମାନେ ତୁମ ପାଇଁ ପ୍ରାୟ ୫୦ ନିୟୁତ ପଲିଥିନ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି | ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ଜ od ବ ଡିଗ୍ରେଡେବୁଲ୍ ପଲିମର ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ତଥାପି ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ବାର୍ଷିକ ସେମାନେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରୟୋଗ ପାଇଁ ପ୍ରାୟ ୫ ମିଲିୟନ୍ ଟନ୍ ପଲିଥିନ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି ଏବଂ ସେହିଭଳି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଅଧିକ ପ୍ରୋପାନ ପ୍ରୋପାଇନ୍ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି ତାହା ମଧ୍ୟ ପଲିପ୍ରୋପିଲିନରେ ଏବଂ ଉଚ୍ଚ ଚାପର ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଅନୁପାତରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ | ଆପଣ ଏହି ପାର୍ଲେ ପ୍ରୋପିଲିନ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବେ ପ୍ରାୟ 50 ନିୟୁତ ଡନ୍ ପେରିଅର୍ ଏବଂ ପଲି ପ୍ରୋପିଲିନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବାଲ୍ଟି ଆମେ ଏକ ସାମଗ୍ରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଏହା ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରୟୋଗ ପ୍ଲାଷ୍ଟିକ୍ ପାଇଁ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ ସର୍ବୋଚ୍ଚ ପଲିମର ଏବଂ ପଲିଥିନ ଆଧାରିତ ସାମଗ୍ରୀ ପ୍ରାୟ ୫ ନିୟୁତ ଟନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ | ପ୍ରତିବର୍ଷ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ ବୃହତ୍ତମ ପଲିମର ବର୍ଷକୁ ପ୍ରାୟ 50 ନିୟୁତ ଟନ୍ ଉତ୍ପାଦିତ ହୁଏ ଏବଂ ଆମେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରୟୋଗ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ଆଜି ଶେଷ କରିବା ଯାହା ଆମେ ଆଲକେନ୍ସର ରାସାୟନିକ ଗୁଣ ଦେଖିଛୁ ଯାହାକୁ ଆମେ ପ୍ରଥମେ ୫ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛୁ | ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଯୋଗକୁ ଦେଖିଛୁ ଏବଂ ଆଲକେନ୍ସ ଯାହା ଆଲକାନ୍ସକୁ ନେଇପାରେ ତାହା ଏକ ଷ୍ଟେରିଓ | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସିନ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତା’ ପରେ ଆମେ ହାଲୋଜେନ ଆଡ୍ ଦେଖିଛୁ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଆୟୋଡିନ୍ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯୋଗ ଦେଇ ପାରିବେ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଆଲକାନ୍ସ ସହିତ ଯୋଗ ଦେଇ ପାରିବେ ଏବଂ ଆପଣ ଭିସିନାଲ୍ ଡିହିଲା ଯ ounds ଗିକ ପାଇପାରିବେ, ଯ comp ଗିକର ଅଛି କି ନାହିଁ ତାହା ଯାଞ୍ଚ କରିବା ପାଇଁ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁ | ମ୍ୟୁଜିକ୍] ଆଲକେନ୍ କିମ୍ବା ଏହା ନୁହେଁ ଯେତେବେଳେ ଯ ound ଗିକର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଥାଏ, ସେମାନଙ୍କୁ ଅସନ୍ତୁଳିତ ଯ ound ଗିକ କୁହାଯାଏ, ତୁମର ଯ ound ଗିକ ସାଚୁରେଟେଡ୍ ଆଲକେନ୍ କିମ୍ବା ଅସନ୍ତୁଳିତ ଯ ound ଗିକ ଆଲକେନ୍ କି ନାହିଁ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁ, ତାହା ପରୀକ୍ଷା କରିବା ପାଇଁ ଏକ ପରୀକ୍ଷା | ଲାଲ ରଙ୍ଗର କମଳା ତରଳ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡରେ ଦ୍ରବଣ କରନ୍ତି ତେବେ ରଙ୍ଗ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଯୋଗ କରନ୍ତୁ ଯଦି ରଙ୍ଗ ଯାଏ ତେବେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଯ ound ଗିକଟି ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟ ଅଟେ, ଆମେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଯୋଗକରି ଯ ound ଗିକ ସନ୍ତୁଳିତ ନୁହେଁ କି ନାହିଁ ତାହା ଯାଞ୍ଚ କରିବା | ବ୍ରୋମାଇନ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମିଶାନ୍ତୁ ଯାହା ସହଜରେ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ | ଭିସେରାଲ୍ ଡାଇହାଲାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ କେନ୍ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ଯାହା ଆମେ ଦେଖିଛୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ secondary ିତୀୟ କିମ୍ବା ଅଧିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆଲକେନ୍ରେ ମଧ୍ୟ ଯୋଗ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ | ଆମେ ଦେଖିଥିବା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ନେଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ବ୍ରୋମୋ ଯ ound ଗିକକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ୍ୟବହାର କରି ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଗଠନ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ହେତୁ ଆପଣ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଭାବରେ ଏକ ଅଧିକ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯାହାକି ଆପଣ ସୃଷ୍ଟି କରୁଥିବା ବ୍ର ମାଇନସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇଥାଏ | ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହି ହାଲାଇଟ୍ସ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ , ତେବେ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ରଭାବ ଦେଖିଛୁ ଏବଂ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ କେବଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ | g ରେ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯୋଗ ହୁଏ | ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକାରର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଧୀନରେ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆଇଓ ପ୍ରେସର ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ରେ ଆଲକାନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ନାହିଁ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ବନ୍ଧକୁ hbr ବଣ୍ଡ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ କରିବା କଷ୍ଟକର | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଆୟୋଡାଇଡ୍ ଯାହା ଆୟୋଡିନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଏକ ଡାଇମେରୋସା ଅତିକ୍ରମ କରେ ତୁମେ ଆୟୋଡିନ୍ ପାଇଥିବା ଅନ୍ୟ ଏକ ଆୟୋଡିନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏବଂ ତଥାପି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆଲକେନ୍ରେ ଯୋଡି ହୋଇପାରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଯାହା ଘଟେ ତୁମେ ରାଡିକାଲ୍ uh ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଥମ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ରେଡିକାଲ୍ ବ grow ାଇବ | ତୁମର ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଯୋଗ

ଦେଇଥାଏ ତୁମେ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କର ଯାହା ପ୍ରାଥମିକ ରେଡିକାଲ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ରେଡିକାଲ୍ ଏପରିକି hbr ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ପେରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଇଫେକ୍ଟ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଚିକାଗୋ ବିଶ୍ୱବିଦ୍ୟାଳୟରେ 1933 ମସିହାରେ ପ୍ରକ୍ରିୟା ହଇରାଣ ଦ୍ୱାରା ଆବିଷ୍କୃତ ହୋଇଥିଲା | ଏହାକୁ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଇଫେକ୍ଟ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ତୁମେ ଆଣ୍ଟି-ମାର୍କୋନିକୋ ପ୍ରି ପାଇବ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମାମଲାକୁ ସର୍ବଦା ତୁମେ ଉତ୍ପାଦର ମର୍ଗାନିକ୍ ପାଇବ ଯାହା ଅଧିକ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋ କ୍ୟାଟେସନ୍ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ଉହ ରିଜେଣ୍ଟର ନକାରାତ୍ମକ ଅଂଶ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇଥାଏ ତେବେ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯେ ତୁମେ କିପରି ଆଲକେନ୍‌କୁ ଆଲକିଲ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବ | ମାର୍କୋନି ଆଡ୍ uh ନିୟମ ଅନୁଯାୟୀ ଗଠିତ ହୋଇଛି କାରଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଡିଶନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣ କାର୍ବୋକେସନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆପଣ ଆଲ୍କିଲ୍ ସଲଫେଟ୍ ଦିଅନ୍ତି ଆପଣ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ସଲଫେଟ୍ କୁ ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇଥା’ନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ରେ ଜଳର ଯୋଗ ଦେଖିଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମଦ୍ୟପାନ କରିପାରିବେ | ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ତୁମକୁ କଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ତୁମକୁ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର କିଛି ବୁନ୍ଦା ଉପସ୍ଥିତିରେ ଜଳ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବାକୁ ପଡିବ , ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତି ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ତୁମେ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇବ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ଆହା ପାପ ଯୋଗକୁ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ଡାଏଲ୍ କରିବା ପାଇଁ ଆପଣ ଚୟନକରି ଆଲକେନ୍‌କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବେ | ହୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଆଲକେନ୍ ର ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଆସିଥାଏ ଏବଂ ଆମେ ଯାହା ସବୁ ଦେଖିଛୁ ତାହା ଅତି ସରଳ ସବ୍ ଷ୍ଟେଟସ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ବୁ understand ିପାରିବେ ଏବଂ ଆପଣ ଏକ ପାପ ଯୋଗୀ ଉତ୍ପାଦ ପାଇପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ଜଳୀୟ ମିଶ୍ରଣ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଡାଏଲ୍ ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ପାଇବେ | ଶୂନ୍ୟ ଡିଗ୍ରୀରେ ଥଣ୍ଡା k104 ତୁମେ ଡାଏଲ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟକୁ ଡାଏଲ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟକୁ ପାଇପାରିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଯଦି ତୁମେ ଟିକେ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ରିଜେଣ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ବ୍ୟବହାର କରୁଛ ଯେପରିକି ଅମ୍ଳୀୟ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ଡିକ୍ରୋମାଟ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ପରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହୋଇପାରେ | ତମ୍ବା ସ୍ଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁ ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କର | କାର୍ଡିନ୍ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ କିମ୍ବା କେଟୋନ୍ ସହିତ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ବହୁତ ଭଲ ପରୀକ୍ଷଣ ଅଟେ କିମ୍ବା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଓଜୋନ୍ ଯୋଗକରିବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ | 1 3 ସାଇକ୍ଲୋଡିସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ଆଲକେନ୍, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଜିଙ୍କ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ସହିତ କାମ କରନ୍ତି, ସେତେବେଳେ ଆର୍ସେନାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ସେମାନେ ଆଲଡେନ୍ କିମ୍ବା କେଟୋନ୍ ଦେବା ପାଇଁ କ୍ଲାଭେଜ୍ କରନ୍ତି, ଯଦି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଏହା ଅନ୍ୟ ପଟେ କାର୍ବକ୍ସାଇଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଭଳି ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଆଲକୋହାଇଡକୁ ମଧ ମଦ୍ୟପାନରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ଆପଣ ଆଲକେନ୍ କୁ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ମଧ କରିପାରିବେ | ଆଗକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ ଉହ ଆଲକୋହଲ୍ କିମ୍ବା ଆଲଡିହାଇଡ୍ କେଟୋନ୍ କିମ୍ବା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିବା ପ୍ରକ୍ରିୟା ପ୍ରକ୍ରିୟା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଶେଷରେ ଆମେ ପଲିମେରାଇଜେସନ୍ ଦେଖିଛୁ ଯେ ଆପଣ କିପରି ଆଲକେନ୍ସକୁ ବଡ଼ ଅଣୁରେ ପରିଣତ କରିପାରିବେ ଏହି ଇଥାଇଲନ୍ ଏକତ୍ର ହୋଇ ଆପଣ ଏକ ବଡ଼ ଅଣୁ ତିଆରି କରିପାରିବେ | ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ପଲିମର ଯେପରି ପ୍ଲାଷ୍ଟିକ୍ ବ୍ୟାଗ୍ କଣ୍ଟାଇନ୍ ପରି ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବ୍ୟବସାୟିକ ପ୍ରୟୋଗ ତିଆରି କରେ | rs ବୋତଲ ସହିତ କମ୍ପ୍ୟୁଟର ଏବଂ ଟିଭି କ୍ୟାବିନେଟ୍ ଇତ୍ୟାଦି ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ଆମେ ପ୍ଲାଷ୍ଟିକ୍ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ପ୍ରାୟତ pol ପଲିଥିନ ବିଷୟରେ ମୁଁ ଉଲ୍ଲେଖ କରିଛି ଯେ ବିଶ୍ world ରେ ବାର୍ଷିକ ପ୍ରାୟ ୫୦ ନିୟୁତ ଟନ୍ ଉତ୍ପାଦିତ ହୁଏ ଏବଂ ସେହିଭଳି ପଲିପ୍ରୋପିଲିନ୍ ଦ୍ୱିତୀୟ ବୃହତ୍ତମ ପଲିମର ଅଟେ | ଏହା ଉତ୍ପାଦିତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରୟୋଗ ପାଇଁ ମଧ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଅନ୍ୟ ଆଲକେନ୍ସ ମଧ ପଲିମରରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ବ୍ୟାପକ ପ୍ରୟୋଗ ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଏହି ସମସ୍ତ ପଲିମରଗୁଡିକ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଏବଂ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା ଚାପ ବ୍ୟବହାର କରି ତିଆରି କରାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ପଲିମର ଉପଯୁକ୍ତ ହେବା ପାଇଁ ଏହିଗୁଡିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ମଧ ପଲିଥିନ ଠିକ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଅନ୍ୟ ଆଲକେନ୍ସ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି ଷ୍ଟେରିଓକେମିଷ୍ଟ୍ରି ମଧ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ସେଗୁଡିକ ଉପଯୁକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ବ୍ୟବହାର କରି ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଏହା ସହିତ ମୁଁ ଆଜିର ବକ୍ତୃତା ସମାପ୍ତ କରେ |