iit paal ପ୍ରୋଗ୍ରାମ୍ କୁ ସ୍ୱାଗତ

ତେଣୁ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ରେ ଯେପରି ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ ଷ୍ଟେଟରେ ଦୁଇଟି s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି p ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଉତ୍ତେଜିତ ଅବସ୍ଥାରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ s କକ୍ଷପଥରୁ p କକ୍ଷପଥକୁ ଡେଇଁପଡେ ଏବଂ ସେହି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ପରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ sp ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଆନା ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ | ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଥାଏ

ତେଣୁ ସିଗମା ବଣ୍ଡରୁ ଏହି sp ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥ ପାଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଅଣ-ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପି ବଣ୍ଡ ତିଆରି କରେ ଏବଂ ଏହି ପାଇ ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁର ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଘଟେ ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ ରହିଥାଏ ଏବଂ ଶେଷରେ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ | ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ମଧ sp ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ତିନୋଟି ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗୋଟିଏ ବିମାନରେ ରହିଥାଏ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହି ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥାନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ଜ୍ୟାମିତିକୁ ଟାଇଗରନ୍ କୁହାଯାଏ | ଇ କିମ୍ବା କପାଲାଣ୍ଡର୍ ଏବଂ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ବିମାନର ଉପର ଏବଂ ତଳେ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ପୋଲାରାଇଟି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ

ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ହୋଇଥିବାରୁ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁରେ ଏକ ଡେଲଟା ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଡେଲଟା ପ୍ଲସ୍ ଚାର୍ଜ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ

ତେଣୁ ଏହା କ'ଣ ଘଟେ ଯେହେତୁ ସେଠାରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ କେନ୍ଦ୍ର ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଲେଭିସ୍ ବେସ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କେନ୍ଦ୍ର ଅଟେ ଏବଂ ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ କେନ୍ଦ୍ର ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ | ପୁନ structure ନିର୍ମାଣ structure ଂଞ୍ଚା ଯାହା ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରେ ଯେ କାର୍ବନିଲ୍ ଉଚ୍ଚ ପୋଲାରିଟି ଯାହା କାର୍ବନିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ଉଚ୍ଚ ପୋଲାରିଟି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରେ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ବିଷୟରେ କହିବୁ

ତେଣୁ ପ୍ରଥମଟି ହେଉଛି ଆଲକୋହଲର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ଏହି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏକକରେ ବ୍ୟାପକ ଭାବରେ ଆଲୋଚନା କରାଯାଇଛି | 11.

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଉପରେ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲକୋହଲ୍ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲକୋହଲ୍ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଏବଂ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ସେଠାରେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହା ଅକ୍ସି ଅକ୍ସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିଥାଏ | ଏହି ପ୍ରକାରର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପିସି ପିରାଇଡିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରୋକାଇନ୍ ଏବଂ ମିନେରାଲ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ଆଇଜିଙ୍ଗ୍ ଏଜେଣ୍ଟଗୁଡିକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ରେ ମଦ୍ୟପାନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ସିଲେକ୍ଟିଭ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ al ାରା ଆଲଡିହାଇଡ୍ର ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହୁଏ ନାହିଁ ଦ୍ୱିତୀୟ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ଆଲକୋହଲର ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ | ଶିଳ୍ପ ପଦ୍ଧତି ଏବଂ ଅସ୍ଥିର ଆଲକୋହଲ ପାଇଁ ଉପଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଆଲକୋହଲଗୁଡିକ ରୂପା କିମ୍ବା ତମ୍ବା କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଦେଇ ଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଓମ୍ ଏବଂ ପ୍ରଥମ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ଓଜୋନୋଲାଇସିସ୍ ଯାହା ମଧ ୟୁନିଟ୍ 13 ରେ ଆଲୋଚନା କରାଯାଇଛି ତେଣୁ ମୂଳ ବିଶ୍ଳେଷଣରେ କ'ଣ? ଓଜୋନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ପରେ ରେଡକ୍ଟିଭ୍ ଉପରେ ଏକ ଆଲକେନ୍ ହୁଏ ଏବଂ ଏକ ରେଡକ୍ଟିଭ୍ ୱାର୍କଅପ୍ ଦୁଇଟି କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକ ପ୍ରଦାନ କରେ ଆପଣ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଦୁଇଟି ଆଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଦୁଇଟି କେଟୋନ୍ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ଅଟେ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ପଦ୍ଧତି କ୍ଷାରରୁ ଆସିଥାଏ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆଲକାଇନ୍ରେ ଯଦି ଏଠାରେ | ଏହା ଆସେଟିଲିନ୍ ଆସେଟିଲିନ୍ କେବଳ ଆସେଟିଲିନ୍ ଦେଇଥାଏ କିନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ କ al ଣସି ଆଲକାଇନ୍ ଟର୍ମିନାଲ୍ ଆଲକାଇନ୍ କିମ୍ବା ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ଆଲ୍କ | ଯେ ଯାହା କିଟୋନ୍ ଦେବ ତାହା ଉପରେ ମଧ ଆଲୋଚନା କରାଯାଇଛି ମୁଁ ଭାବୁଛି ୟୁନିଟ୍ 13 ଶ୍ରେଣୀ 12

ତେଣୁ ଆମେ ଏଲିଏନ୍ସାନଙ୍କର କିଛି ବିଶେଷ ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଏବଂ ପ୍ରଥମେ ଆମେ ଏସିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଏହା ହେଉଛି ନାମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ରୋଜେନ ମୋଣ୍ଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏକବିଂଶ ଅଷ୍ଟାଦଶରେ ଏହା ଆବିଷ୍କୃତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏହି ଏସିଡ୍ କୋଲୋଇଡ୍ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଆଲଡିନକୁ ସିଲେକ୍ଟ ଭାବେ ହ୍ରାସ କରାଯାଏ | ସମାନ୍ତରାଳର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ, ଥାଇଓଡିଆ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ଇସେଟେରା ଭଳି ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ, ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ଆମେ ପ୍ରଥମେ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ସାମାନ୍ୟ ହ୍ରାସ ଏକ ଇମିନିୟମ୍ ଆୟନ ସହିତ ଜରୁରୀ ଅଟେ | ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଗିବ୍ ଆଲଡିକ୍ସ ଉପରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜେଡ୍ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ନାମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ସରୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରଣାଳୀ କୁହାଯାଏ | ଡାଇଭର୍ h ର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ନାମ ହେଉଛି ଡି ଆଇସୋବୁଟିଲ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଏବଂ ଗଠନ ଏତେ ଦୁଇଟି ଆଇସୋବୁଟିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ସେଠାରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଠାରୁ ହାଲୁକା କିନ୍ତୁ ଏହା ସୋଡିୟମ୍ ବୋରଏଡାଇଟ୍ ଠାରୁ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ | ଆହା କଣ ହେବ ଯଦି ତୁମେ ନାଇଟ୍ରାଇଲରେ ଏକ ସମାନ୍ତରାଳ ଭାବରେ ରଖିବ

ତେଣୁ ଏହି ମନ୍ଦ ଆଲଡେମିନ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଦିଏ ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ସିନ୍ଥେସିସ୍ କାରଣ ଯଦି ତୁମର ଆଲଫା ବିଟା ଅସନ୍ତୁଳିତ ନାଇଟ୍ରାଇଡ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ମଧ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ କୁ କ select ଣସି ହ୍ରାସ କରେ ନାହିଁ | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏଷ୍ଟର୍ ଗୁଡିକ ଡାଇଭର୍ଜ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ହ୍ରାସ ପାଇଁ ମଧ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ମଧ ଦେଇଥାଏ କିନ୍ତୁ ସ୍ condition ତନ୍ତ୍ର ଅବସ୍ଥାରେ ଏକ ସମାନ ଡିଭାଲ୍ h କୁ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଥିବା ସ୍ condition ତନ୍ତ୍ର ଅବସ୍ଥା କ'ଣ ଏବଂ ଟୋଲୁଏନ୍ ହେଉଛି ଏଠାରେ ପସନ୍ଦର ଦ୍ରବଣ ଅଟେ କାରଣ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି କୋଠରୀର ତାପମାତ୍ରା ତାପରେ ତୁମେ କିଛି ମଦ୍ୟପାନ ପାଇବ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଗୋଟିଏ ସମାନ ଡିଭଲଜ୍ ଯୋଗ କର ତେବେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଫର୍ମଗୁଡ଼ିକ କେବଳ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ବିତରଣ ହୁଏ ଏବଂ କଣ ହୁଏ | ଏହା ନିମ୍ନ ତାପମାତ୍ରାରେ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଏହି ଯ ound ଗିକ କେବଳ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଏହା ସୃଷ୍ଟି କରେ କାରଣ ଯଦି ଆପଣ ଅଧିକ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ବା ବାହାରକୁ ଆସିବ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ମଦ୍ୟପାନ କରିବେ

ତେଣୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ସୁଗନ୍ଧିତ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ର ବିଶେଷ ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ମିଥାଇଲ ବେନଜେନକୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରାଇଡରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହା ଦୁଇଟି ଉପାୟ ଦ୍ୱାରା କରାଯାଇପାରିବ ପ୍ରଥମେ କ୍ରୋମ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଅମ୍ଳୀୟ କାନାଡିୟ ମିଶ୍ରଣ ଦ୍ so ାରା ପ୍ରଥମଟି କ୍ରୋମସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରଥମ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଯଦି ତୁମେ ମିଥୁଲ୍ ବେନଜିନକୁ ଟୋଲୁଏନ୍ ପରି ରଖିବ ତେବେ କଣ ହେବ ? କାର୍ବନ ଡିସଲଫାଇଡର ଉପସ୍ଥିତି ତୁମେ ବେନଜାଲଡିହାଇଡ ପାଇବ ଏବଂ କ mechanism ଶଳ କ'ଣ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କୁହାଯାଏ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହିପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏଠାରେ ଡବଲ ବଣ୍ଡ ଫର୍ମ ଏବଂ ତା'ପରେ ଏହି ଏବଂ ତା'ପରେ acl ମାଇନସ୍ ଆସିପାରେ ଦୁଇଟି ସମ୍ଭାବନା ଅଛି | ଏହି କ୍ରମଟି ଘଟିଥାଏ ଯାହାକି ଅନ୍ୟ କ୍ରୋମସ୍କୋରିଡ୍ ସହିତ ଦୁଇଟି ଏବଂ ତିନୋଟି ସିଗମା ଟ୍ରପିକ୍ ଅଟେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକ ପାଇପାରିବେ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ପୂର୍ବରୁ ଦେବ | ବ ly କଳ୍ପିକ ଭାବରେ ଆମେ ଭାବିପାରିବା ଯେ acl ମାଇନସ୍ ଏହାକୁ ଡିପୋଟେନ୍ କରିପାରେ ଏବଂ ଆପଣ ସିଧାସଳଖ ଏହା ପାଇପାରିବେ

ତେଣୁ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିଡ୍ ମଧ ବେନଜେନ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ସହିତ ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଏକ ଭଲ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଏବଂ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସମାନ ବୋଲି ବିଶ୍ believed ାସ କରାଯାଏ | କ୍ରୋମୋସ୍କୋଲାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ସମାନ ଅଟେ ଯେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ ହୁଏ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଅମ୍ଳୀୟ ଏସିଡ୍ରେ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏସିଡିକ୍ ଆନିଓଡାଇଡ୍ କ୍ରୋମିଆଲ୍ ଆସେଟେଟରେ ଏହି ଫର୍ମଗୁଡିକ ସୃଷ୍ଟି କରିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ସକ୍ରିୟ ରିଜେଣ୍ଟ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିଥାଏ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ପୁନର୍ଗଠନ ପରି ପୂର୍ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ଏହା ହୋଇପାରେ | ଦ୍ୱିତୀୟ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ଏଠାରେ ମଧ ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନସ୍ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ହାଲୁକା ବେନଜିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ବେନଜିଲ୍ ସୀସା

ତେଣୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯଦି ଆପଣ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ କ lew ଣସି ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ସାଇଡ୍ ଚେନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଟେ | ତା’ ପରେ କ୍ଲୋରିନେସନ୍ ଶୃଙ୍ଖଳରେ ଘଟିବ
ତେଣୁ ମିଥାଇ ଉପରେ ସିଲେକ୍ଟିଭ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପାଇଁ | l ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ତୁମେ ଏହି uv ଆଲୋକ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ମ radical ଳିକ ପଦ୍ଧତି ସମନ୍ୱୟ ଘଟିବ ବେନଜେନସ୍ ମଧ୍ୟ ସୁଗନ୍ଧିତ ଆଣ୍ଡ୍ଏଡ୍ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ସେଠାରେ ବିଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ଅଛି ଯାହା ଉପରେ ଆମେ ମୁଖ୍ୟତ two ଦୁଇଟି ପଦ୍ଧତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ପ୍ରଥମଟି ହେଉଛି ଗେଟର୍ମାନ୍ କୋଚ୍ | ଯାହାକି ଏହି କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଏସିଲରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଆମେ ଟିକିଏ ଆଲୋଚନା କରିବା ଯାହାକୁ ବିଲସମିୟର୍ ହ୍ୟାକ୍ କୁହାଯାଏ ଏଠାରେ ପୋକଲ୍ ତିନି ଡିଏମ୍
ତେଣୁ ବେନଜେନ ପାଇଁ ଏହା ବୁ understood ାପଡେ ଯେ ତୁମକୁ ଆଉ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଶୁଦ୍ଧ c 3 ପରି ଏହି ଏକକ କାର୍ବନ ୟୁନିଟ୍ ଆଣିବାକୁ ପଡିବ | କିମ୍ବା dmf ଯାହା ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅଂଶ ଗ୍ରହଣ କରେ
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଆମେ ଗାଟରମ୍ୟାନ୍ କୋଚ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଏବଂ ଏଠାରେ ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି କାଟାଲାଇଷ୍ଟର୍ ମଧ୍ୟ ଆହ୍ୱାଇଡ୍ରସ୍ ଏବଂ cl3 ରଖିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହା ଫ୍ରିଡେଲ୍ କପ୍ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା ମୁଁ ଯେପରି ମୁଁ ପୂର୍ବ ସ୍ଲାଇଡ୍ କୁ କହିଥିଲି | ଯଦି ଆପଣ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗକୁ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏସିଡ୍ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏହି ଅନୁକ୍ରମଣିକା ଭ୍ରୁଣ କ୍ୟାଭିୟରରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର କ mechanism ଶଳ କ’ଣ
ତେଣୁ କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏହିପରି ଅଙ୍କାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ତା’ ପରେ t ତାଙ୍କର ହେଉଛି ସକ୍ରିୟ ରିଜେଣ୍ଟ ଯାହା lcl 3 ରୁ ଏବଂ କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ରୁ hcl ରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ପରେ ଫିଡଲ୍ କପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏତେ ଫିଡଲ୍ କପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀ କରିଥାଏ ଯେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଏବଂ ତା’ ପରେ ମାଇନସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉତ୍ପାଦ ପ୍ରଦାନ କରିବ ଯାହାକୁ ଆମେ ଭିଲ୍ସର୍ ହ୍ୟାକ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏଠାରେ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ହେଉଛି pocl3 ଏବଂ dmf um
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଶୁଦ୍ଧ cl3 ଏବଂ dmf କୁ ଏହି ପ୍ରଜାତିର ମିଶ୍ରଣ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ସକ୍ରିୟ ରିଜେଣ୍ଟ ଯାହା ଫିଡଲ୍ କପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅଂଶ ଗ୍ରହଣ କରେ
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଏହାର ଫର୍ମ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଇମିନିୟମ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି ଏବଂ ଇମିନିୟମ୍ ଆୟନ | ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଏକ ଦନ୍ତ ଦିଆଯାଏ
ତେଣୁ ଆମେ କେଟୋନ୍ ର ସ୍ preparation ତନ୍ତ୍ର ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ନାଇଟ୍ରିଲ୍ସରୁ କିମ୍ବା ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରୁ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠାରୁ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଜ୍ୟୋତିର୍ବିଜ୍ଞାନରୁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯେ ଏସିଡ୍ କଲୋଏଡ୍ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଏହା ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ | ଦେଖିବ ଯେ କେଟୋନ୍ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ଏସିଡ୍ ଧକ୍କା ବ୍ୟବହୃତ ହେବ ଏବଂ ଏଠାରେ ସାଧାରଣତ g ଗିଗ୍ନେଟ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ଏବଂ କ୍ୟାଡମିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ କ୍ୟାଡମିୟମ୍ r ଦୁଇଟି r ଦୁଇଟି କ୍ୟାଡମିୟମ୍ ଏଠାରେ ସକ୍ରିୟ ପ୍ରଜାତି ଅଟେ ତେବେ କଣ? ପ୍ରଥମ ସୋପାନ ହେଉଛି ଦୁଇଟି rmgx ଏହା ହେଉଛି ଗିଗନର୍ ରିଜେଣ୍ଟ ବି ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କରେ
ତେଣୁ ଏହି r ଦୁଇଟି କ୍ୟାଡମିୟମ୍ ତା’ ପରେ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ r2 କ୍ୟାଡମିୟମ୍ ଗିଗ୍ନା ରିଜେଣ୍ଟ ଅପେକ୍ଷା ହାଲୁକା ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ k ାରା ଏହା କେଟୋନ୍ରେ ରହିଥାଏ ଅନ୍ୟଥା ଯଦି ତୁମେ ଚିକିତ୍ସା କର ଏହା ଯେପରି ଗିଗ୍ନା ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ତୁମେ ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇଥାଅ ଏବଂ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ମୁଁ କହିଥିଲି ଯେ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଗୁଡିକ କେଟୋନ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଏବଂ ଏଠାରେ ସର୍ବଦା ତୁମକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ r ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଯେପରି ଏଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋ ମଧ୍ୟ ତୁମକୁ ଆଣିବାକୁ ପଡିବ | r ପରି ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ ଏହାକୁ ଅଣଦେଖା କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ଏହା କେଟୋନ୍ ପାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହା ଏଠାରେ କେଟାମାଇନ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଆଲଡାମାଇନ୍ ଗଠନ ହୋଇଥିଲା
ତେଣୁ ଏହା କେଟାମିନ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ କେଟାମିନ୍ କେଟୋନ୍ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଶେଷଟି ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଯାହା ବେନଜେନ୍ର ଅଟେ | ବେନଜେନରୁ ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଏହାର ବେନଜାଲଡିହାଇଡସ୍ କିମ୍ବା ସୁଗନ୍ଧିତ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଦେଖିଛୁ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ କେଟୋନ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଦେଖିବା
ତେଣୁ କେଟୋନ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ସି ସହିତ ଗୁମ୍ଫା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ | ହୋଲୋରାଇଡ୍ ଏହା ଆଲିଫାଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୁଗନ୍ଧିତ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଆନିଡାସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଆପଣ କେଟୋନ୍ ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ଏହା ଫ୍ରାଡେଲ୍ କ୍ରାଫ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ବିଭିନ୍ନ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ପାଇବା ପାଇଁ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଏଠାରେ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଅଂଶ ଶେଷ କରିବା | ତୁମେ

Prutor@IITK