ସମସ୍ତଙ୍କୁ ନମସ୍କାର _ ncrt ଟେକ୍ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପାଠ୍ୟକ୍ରମର ୟୁନିଟ୍ 10 ରେ 12 ଶ୍ରେଣୀ ଛାତ୍ରମାନଙ୍କ ପାଇଁ
ତେଣୁ ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ମୁଁ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ ଏବଂ ହାଲୋ ଆରେନ୍ସର ବିଭିନ୍ନ ବର୍ଗୀକରଣ ବିଷୟରେ ତୁମ ସହିତ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିସାରିଛି , ସେମାନଙ୍କର ନାମକରଣ କିପରି ଦିଆଯାଉଛି ଏବଂ ସାଧାରଣ କ’ଣ? ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ନାମ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକର କିଛି ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖିଲୁ ଯାହା ସ୍ natural ାଭାବିକ ଭାବରେ ମିଳିଥାଏ ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ କେତେକ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ଏବଂ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଯେ ଯ comp ଗିକର ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶ୍ରେଣୀ ଯାହା ଦ daily ନନ୍ଦିନ ଜୀବନରେ ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ପ୍ରୟୋଗ ଖୋଜିଥାଏ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଆଗକୁ ବ .଼ିଲୁ | ରାସାୟନିକ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡର ପ୍ରକୃତି ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଅଧିକାଂଶ କାରଣ ଯାହା ଆମେ ଆଗାମୀ ଦୁଇଟି କ୍ଲାସରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | s କିମ୍ବା ତା’ ପରେ ଏବଂ ମୁଁ ମଧ୍ୟ ସରଳ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀରୁ ହାଲୋ ଆଲକାନଗୁଡିକର ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଆଗେଇଲି ଏବଂ ମୁଁ କେବଳ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲି ଯାହା ଆଲକୋହଲରୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରୁଥିଲା
ତେଣୁ ମୁଁ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଉପରେ ଟିକିଏ ରିଭାଇଣ୍ଡ କରି ଆରମ୍ଭ କରିବି | ମଦ୍ୟପାନରୁ ହାଲୋଲକାନ୍ସ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଛୁ ସେ ସମ୍ବନ୍ଧରେ ଆମେ ନିରନ୍ତରତା ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ପାଇଁ ମୁଁ ଆଲକୋହଲରୁ ହାଲୋ ଆଲକାନ ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ କହିବି ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏଠାରେ ପରଦାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ମଦ୍ୟପାନ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହାର ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି | ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆମେ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ପାଇବୁ | ପରମାଣୁ ଯେଉଁଠାରୁ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗୋଷ୍ଠୀ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକ ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତାର କ୍ରମ ଛାଡିଛି, ସାଧାରଣତ t ତୃତୀୟ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅପେକ୍ଷା ଦ୍ରୁତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ | ପ୍ରାଥମିକ
ତେଣୁ ପ୍ରାଥମିକ ଏବଂ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶୀଘ୍ର ହେବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଜରୁରୀ ଅଟେ ଯେ ଆମେ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସିଙ୍କଲୋରାଇଡ୍ ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିଥାଏ ଯାହା ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ସମନ୍ୱୟ ରକ୍ଷା କରିଥାଏ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସହଜ କରିଥାଏ | ହାଲୋଏରେନାଙ୍କ ପାଇଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ କାରଣ ଅମ୍ଳଜାନ ଆହା ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ଫେନୋଲରେ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପଦ୍ଧତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥା ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବୁ ନାହିଁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ମଦ୍ୟପାନ ଗୋଷ୍ଠୀ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ | ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱାରା ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ବଦଳାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମୂଳ ବିଷୟ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା ଏସିଡ୍ ମଧ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଠାରୁ ଭିନ୍ନ ଏକ ଏସିଡ୍ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣରେ ମଧ୍ୟ ଯୋଗାଇଥାଉ | ପର୍ଯ୍ୟାପ୍ତ ସଂଖ୍ୟକ ହାଲାଇଡ୍ ଆୟନସ୍
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ସହିତ ଯୋଡି ହୋଇପାରିବା | ମଦ୍ୟପାନରୁ ଅପସାରିତ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଏବଂ ତା’ ପରେ ମୁଁ ଆଗକୁ ଯାଇ କହିଲି ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଫସଫରସ୍ ଟ୍ରାଇହାଇଲିଡ୍ କିମ୍ବା ଫସଫରସ୍ ପେଣ୍ଟା ହାଲାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ କିଛି ଫସଫରସ୍ ଟ୍ରାଇହାଲାଇଡ୍ ଭଳି ଆହା pbr3 ଏବଂ pi3 ର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ | ସିଧାସଳଖ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯୋଡିହୋଇଛି , ସେଗୁଡ଼ିକ ସଂପୃକ୍ତ ହାଲୋଜେନ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ଲାଲ୍ ଫସଫରସ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣରେ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ବିଷୟ ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଆଲକୋହଲରୁ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଥିଲୁ | ଏହା ସତ୍ୟ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଏକ ମଦ୍ୟପାନକୁ ଥିଓନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ socl2 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଯାହା ସଲଫର୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ hcl ସହିତ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଉପାଦାନ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥାଏ ଏବଂ କ interesting ତୁହଳର ବିଷୟ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଗ୍ୟାସ୍
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ମଦ୍ୟପାନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିଥାଉ | କ୍ଷୁଦ୍ର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଏହା କେବଳ ନୁହେଁ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଅଟେ ଯାହା ଆମକୁ ହେଲୋ ଆଲ୍କିନ୍ ପ୍ରଦାନ କରିଥାଏ ଯାହାକି ଏହା ମଧ୍ୟ ଉତ୍ପାଦନ କରିଥାଏ | ଗ୍ୟାସୀୟ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣରୁ ରକ୍ଷା ପାଇବ ଯାହା ଆମକୁ ଉତ୍ପାଦକୁ ପୃଥକ କରିବାକୁ ଅନୁମତି ଦେଇଥାଏ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ସ ଅତି ସହଜରେ
ତେଣୁ ବ୍ୟବହାରିକ କାରଣ ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ସହଜ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଆଗକୁ ବ and ଼ିବି ଏବଂ ମୁଁ ଅନ୍ୟମାନଙ୍କ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବି | ହାଲୋ ଆଲକାନ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାର ପଦ୍ଧତି
ତେଣୁ ଦ୍ method ିତୀୟ ପଦ୍ଧତି ଯାହା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କ ସହ କଥା ହେବାକୁ ଚାହେଁ ତାହା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନରୁ ସିଧାସଳଖ ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ସ ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ହୃଦୟଙ୍ଗମ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଯ ounds ଗିକକୁ ବୁ mean ାଇଥାଉ ଯେଉଁଥିରେ କେବଳ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଏବଂ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଥାଏ | ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ପ୍ରସ୍ତୁତି ଆମକୁ ଏକ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏକ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଇନଷ୍ଟଲ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଏହା କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ
ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ done କରାଯାଇଥାଏ ଯାହାକି ଆମେ କରି ପାରିବା
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଲକାଇନ୍ ନେଇ ହୋଇପାରିବ | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୁଁ ଆଲକେନ୍ କୁ rch3 ଭାବରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ so କରିଛି
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଧରିବା ଯେ r ହେଉଛି ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ ch3 ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବଡ଼ ହୋଇପାରେ ଯଦି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ତେବେ ଏହା ହୋଇପାରେ | uv ଆଲୋକର ଉପସ୍ଥିତିରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ କିମ୍ବା ବହୁ ଉତ୍ତାପ ଏହା cl କୁ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସଂପୃକ୍ତ କ୍ଲୋରାଲକାନେ ପ୍ଲସ୍ hcl
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିବା, ଯେହେତୁ ସମୀକରଣର ଦୃଶ୍ୟ ଭାବରେ ମୁଁ ଏଠାରେ ଲେଖିଛି ଏହା ଏକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ଆମେ ଏକ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ଏବଂ ଏକ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ସ୍ଥାପନ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ଆଲକେନ୍ ନେଉଛୁ
ତେଣୁ କିଛି ସରଳ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବୁ to ିବା ପାଇଁ ମୁଁ ଏହାର ଯନ୍ତ୍ରକ into ଶଳକୁ ଯିବି | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏହି ସମଗ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟେ କାରଣ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଅଣୁ ପରି ହାଲୋଜେନ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା i2 ମଧ୍ୟ ସ୍ଥିର ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଆଲୋକ ଆକାରରେ କିମ୍ବା ଉତ୍ତାପ ଆକାରରେ ହାଲୋଜେନ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗନ୍ତି ଏବଂ ଥରେ ହାଲୋଜେନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ପରେ ଏହା ଏକ ଆୟନିକ fashion ଙ୍ଗରେ ଭାଙ୍ଗେ ନାହିଁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନକୁ ବଜାୟ ରଖେ
ତେଣୁ ସେମାନେ ମାଗଣା ରେଡିକାଲ ଗଠନ କରନ୍ତି ଯାହା ସାଧାରଣତ a ଏକ ଡଟ୍ o ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍। ହୁଏ | ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୁଁ ଦେଖାଇ ପାରିବି ଯେ cl2 ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁ, ହାଲୁକା ଶକ୍ତି ଗ୍ରହଣ କରେ ଏବଂ ଦୁଇଟି କ୍ଲଟ୍ ଡଟ୍ ହୋଇଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ ଡଟ୍ ସେହି ଅତିରିକ୍ତ ଅବିଭକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଁ ଛିଡା ହୁଏ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ରେଡିକାଲ୍ ରେ ଅଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ | ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁରୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଆଲକାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ rch3 ଏବଂ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବିସ୍ତାର କରିଥାଏ
ତେଣୁ ଆମର ପରମାଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଫ୍ରି ରେଡିକାଲ୍ ଥରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅତ୍ୟଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ | ଆଲକାନରୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବିସ୍ତାର କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ us ାରା ଆମକୁ ସେହି ଡଟ୍ ସହିତ rch2 ପ୍ରଦାନ କରେ ଯେ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ରେଡିକାଲ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ଲସ୍ hcl ସୃଷ୍ଟି କରୁ

ତେଣୁ hcl ବାହାରିଲା ଏବଂ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି ହେଲା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆଲକିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ | ଆମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣରେ ଅଛି କି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରେସ୍ ଆଲକାନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଆଲୋକ ସହିତ ବିକିରଣ କରୁ

ତେଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରଥମେ ଦୁଇଟି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁରେ ଗୋଟିଏ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ପରେ ଅବକ୍ଷୟ | ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯାହା ଆମକୁ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ଲସ୍ hcl ଦେଇଥାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ଏହି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁକୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁରେ ଭାଙ୍ଗି ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି କରେ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍

ତେଣୁ ଆପଣ ପାଇବେ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଫଳାଫଳ ଭାବରେ ଆମେ ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ପାଇଛୁ ଯାହା ସିଧାସଳଖ ଏହି ପଦକ୍ଷେପକୁ ଯିବ ଏବଂ ଏହା ଯାହା ଜାରି ରଖିଛି ତାହା ଜାରି ରଖିବା | ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଆମେ ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ପୁନ ener ନିର୍ମାଣ କରୁଛୁ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆଗକୁ ବ so ାଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ପ୍ରସାରିତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହି ସମଗ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ହୁଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଦେଖିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଯେ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀ କିପରି ଅଟେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମକୁ ଯାହା କରିବାକୁ ପଡିବ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରିବା ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଏହି ଦୁଇଟି ସମୀକରଣ ଲେଖିଛି

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ଲସ୍ cl2 ମାଧ୍ୟମରେ rch ହେବ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ hcl ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ସମ୍ପୃକ୍ତ କ୍ଲୋରୋ ଆଲକେନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଦାନ କରିବ | ତାଙ୍କର ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଯନ୍ତ୍ରକ I ଶଳ ଯାହା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥିଲି ଯେ ଯଦିଓ ଏହା ସରଳ ଦେଖାଯାଏ ଏହା ଏକ ସହଜ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନୁହେଁ ଏହାର ନିଜସ୍ୱ ସମସ୍ୟା ଅଛି

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏଠାରେ କ'ଣ ଅସୁବିଧା ଅଛି

ତେଣୁ ଥରେ ଆପଣଙ୍କର କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଥରେ ରେଡିକାଲ୍ ଯେକ any ଣସି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଉଠାଇ ପାରିବ | ସାଧାରଣତ al ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଆଲକେନ୍ ଠାରୁ ଏକାଧିକ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଭଳି ରେଡିକାଲ୍ ଏହି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ତୁରନ୍ତ ଉପଲବ୍ଧ ଥିବା ସ୍ଥାନ ବାଛିବା ଆରମ୍ଭ ହୁଏ |

ତେଣୁ ଆମେ ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକର ମିଶ୍ରଣ ପାଇବାକୁ ଶେଷ କରୁନାହୁଁ ଯେ ଏହି ଉତ୍ପାଦରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ଉତ୍ପାଦ ଯାହାକି rch2cl ରେ ଅତିରିକ୍ତ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଏବଂ ଏକାଧିକ ହାଲୋଜେନେସନ୍ କିମ୍ବା ଏକାଧିକ କ୍ଲୋରିନେସନ୍ ହୋଇପାରେ | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଅସୁବିଧା

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ପ୍ରୟୋଗ ଯଦିଓ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ସମାନ ଅଟେ | ଟାଇନ୍ ସରଳ ଦେଖାଯାଉଛି ଏତେ ଅଧିକ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସୀମାବଦ୍ଧତା

ତେଣୁ ଏହି ବିନ୍ଦୁକୁ ଗୁରୁତ୍ୱ ଦେବା ପାଇଁ ମୋର ଏଠାରେ ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ମୋର ବଟାନ ଅଛି ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ୟୁଭି ଲାଇଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ହେଉଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଦୁଇଟି ମୋନୋକ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବି

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଅନୁମାନ କରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉଠାଯାଇଥାଏ, ମୁଁ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ପାଇ ପାରିବି ଏବଂ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ଏଗୁଡ଼ିକ ମୋନୋକ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ସହିତ ଅତିରିକ୍ତ ଭାବରେ ମୋର ପଲିଚଲୋରୋବୁଟାନ ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଟିଏରୁ ଅଧିକ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦୁଇଟି ତିନି ଚାରି କିମ୍ବା ପାଞ୍ଚଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ବଦଳାଯାଇଥାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସମାପ୍ତି ହେଉଛି ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକର ମିଶ୍ରଣ ଯେଉଁଠାରେ ମୋନୋକ୍ଲୋନାଲ୍ ଡିକ୍ଲୋରୋ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋ ର ବିଭିନ୍ନ ଆଇସୋମର୍ ଅଛି ଏବଂ ଆହା ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଯାହା ସହଜରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଭଲ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ଦେଖାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଏହା ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ ନୁହେଁ | ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ପ୍ରୟୋଗଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୃତୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ମୁଁ ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ ତୁମ ସହିତ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବି, ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ସ h ସହିତ ଆଲକେନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରୋବାବ୍ | ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ତୁମେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଆଲକେନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛ

ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ସ hx ରେ ଯୋଗ କରେ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ x ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ଯେପରି ଏହି ଅଣୁଗୁଡିକ ଆୟନାଇଜ୍ କରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଆଲକେନ୍ସ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯାହା ଆହା ଯ ounds ଗିକ ଦେଇଥାଏ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଯୋଡି ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତା'ପରେ ଏକ ନୂତନ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସ

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯାହା ପ୍ରୋପାଇନ୍ ଯେତେବେଳେ ହାଇ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଆମେ ପ୍ରଥମ କାର୍ବନ ସହିତ ଆୟୋଡିନ୍ ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ ଆୟୋଡୋପ୍ରୋପାନ୍ ପାଇଥାଉ | ପରମାଣୁ ଯାହାକି ଗୋଟିଏ ଆୟୋଡୋ ପ୍ରୋପାନ କିମ୍ବା ଦୁଇଟି ଆୟୋଡୋପ୍ରୋପେନ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଦୁଇଟି ଆଇଡଲ ପ୍ରୋପାନ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଜିନିଷ ଯାହା ତୁମେ ଆଗରୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛ କାରଣ ଅସୀମିତ ଆଲକେନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେପରି ଏହାର ଅର୍ଥ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ | ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ବଦଳାଯାଇଥାଏ ଯାହା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଜଡିତ ଥାଏ ତେବେ ଏହିପରି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏପରି ହୁଏ ଯେ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ନିଜକୁ th ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କରେ | ଇ ଅଧିକାଂଶ ବଦଳାଯାଇଥିବା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହାକି ଅଧିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହାଲୋ ଯ ounds ଗିକର ଏକ ପସନ୍ଦଯୋଗ୍ୟ ଗଠନ ଅଟେ ଏହି ନିୟମ ହେଉଛି ମାର୍କୋନିକୋଭଙ୍କ ନିୟମ ଯାହାକୁ ଆପଣ ପୂର୍ବରୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରିସାରିଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କେବଳ କହିଥାଏ ଯେ ଏହିପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତ the ସବୁଠାରୁ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନରୁ ଆସିଥାଏ ଯାହା କଳ୍ପନା କରାଯାଇପାରେ | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ଆପଣ ପୂର୍ବରୁ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ସବୁଠାରୁ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ହେଉଛି ଏକ ତୃତୀୟ ଏବଂ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଏବଂ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଦ୍ so ାରା ଦ୍ car ିତୀୟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଏଫେଡ୍ରାର ପ୍ରୋପାଇନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦ୍ secondary ିତୀୟ କାର୍ବନ ଉପରେ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଥିବା ଏକ ହେବ | ପରମାଣୁ ଯାହା ମ middle ିରେ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ

ତେଣୁ ଆୟୋଡିନ୍ ଦ୍ carbon ିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହାକୁ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପ୍ରଦାନ କରେ

ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ସରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ସର ଯୋଗ ହେଉଛି ଯାହାକି ଆମକୁ ଉତ୍ପାଦର ମିଶ୍ରଣ ଦେଇପାରେ | କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ, ଆମେ ମିଶ୍ରଣ କରିବାକୁ ଯାଉଥିବା ମିଶ୍ରଣଗୁଡିକ ପୂର୍ବାନୁମାନଯୋଗ୍ୟ ଏବଂ ଅଧିକ ନୁହେଁ କାରଣ ଯୋଗ କେବଳ ଦୁଇଟିର ଦୁଇଟିରେ ଘଟିବ | ସେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଜଡିତ ଏବଂ ସେଠାରେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଛୋଟ ଉତ୍ପାଦ ରହିବ ଯାହା ସାଧାରଣତ separated ଅଲଗା ହୋଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏକାଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଯୋଡିବାକୁ ଚାହୁଁ ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଦୁଇଟି କହିବା | ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପରିବର୍ତ୍ତେ ଏକ ହାଲୋଜେନ ମଲିକ୍ୟୁଲ ମଧ୍ୟ ଯୋଗ କରିପାରିବା | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକର ଶ୍ରେଣୀକରଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାବେଳେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିବ୍ରୋମୋ ଯ ounds ଗିକ ପାଇଥାଉ ଯେ ଯଦି କାର୍ବନ ନମ୍ବର ୱାନ ଏବଂ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଦୁଇରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି ଯାହା ସେହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଆମେ ଏହାକୁ ଭିସିନାଲ ଆହା ଦଶମିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କିମ୍ବା ଭିସିନାଲ ବୋଲି କହିଥାଉ | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ହାଲୋଜେନ ହାଲାଇଡସ୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣଙ୍କୁ ଏଥିରୁ ଭିଜୁଆଲ୍ ଡିବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ପୁନର୍ବାର ଏକ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ଆମେ ବ୍ରୋମିନ ଭାଙ୍ଗୁ | ଇ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଅଣୁରେ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁରେ ମିଶାନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ପାଇବା ପାଇଁ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଯୋଡନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଆପଣ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ବିଛିନ୍ନ ଯ ounds ଗିକ ଖୋଜୁଛନ୍ତି ତେବେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ସରଳ ପ୍ରୟୋଗ ଅଛି ଯାହା ସାଧାରଣତ smaller ଛୋଟରେ କରାଯାଇଥାଏ | ଆନାଲିଟିକାଲ୍ ଲ୍ୟାବଗୁଡିକ ବୋଧହୁଏ ଲ୍ୟାବରେ ଅଛି ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ବିଦ୍ୟାଳୟ କିମ୍ବା କଲେଜଗୁଡ଼ିକରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ବ୍ରାହ୍ମଣକୁ ପାଣିରେ ନେଇଯାଆନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଟିକେ ପାଣିରେ ତରଳିଯାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଜଳର ଏକ ବାଦାମୀ ସମାଧାନ ପାଇପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ଜାଣିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି | ତୁମର ଏକ ଆଲକେନ୍ ଅଛି କି ଏହାର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି କି ନାହିଁ ଆମେ ସେଥିରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପାଣି ଯୋଡି ପାରିବା ଏବଂ ଯଦି କ double ଣସି ଯ ound ଗିକ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଭାବରେ ବିଶ୍ଳେଷଣ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛନ୍ତି ତେବେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ କାରଣ ଏହା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଯୋଡିଥାଏ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ, ବ୍ରୋମିନର ଲାଲ ରଙ୍ଗର ବାଦାମୀ ରଙ୍ଗ ଅଦୃଶ୍ୟ ହୁଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପାଣି ନିଅନ୍ତି ଯାହାକି ରଙ୍ଗୀନ ହୋଇ ଏକ ଆଲକେନ୍ରେ ମିଶାଇ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଜଳର ରଙ୍ଗ ଅଦୃଶ୍ୟ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହା ଆଲକାନ୍ସ ପାଇଁ ଏକ ପରୀକ୍ଷଣ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ | ଆଲକେନ୍ସର ଉପସ୍ଥିତି ଚିହ୍ନଟ କରିବା ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କର ଅନ୍ୟ କ methods ଣସି ପଦ୍ଧତି ନାହିଁ ବୋଲି ovided ଏହାକୁ ଏକ ପଦ୍ଧତି ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ your ଆପଣଙ୍କ ସ୍କୁଲ ଲ୍ୟାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନକୁ ବୁ understand ିପାରିବେ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପ୍ରଶଂସା କରିବେ | ଆମେ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆଲୋଚନା କରିଥିବା ପଦ୍ଧତିଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ଆମେ କେବଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ସ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁଥିଲୁ କାରଣ କ୍ଲୋରାଲକାନ୍ସ ଏବଂ ବ୍ରୋମୋ ଆଲକାନ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ସହଜ କିନ୍ତୁ ଥରେ ଆୟୋଡୋ ଆଲକାନ୍ସ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରୋଆଲକାନ୍ସ ବିଷୟରେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତ problem ସମସ୍ୟା ହୋଇଥାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଆଲୋକର ଉପସ୍ଥିତିରେ କରିଥିଲୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭଲ ଭାବରେ ଆୟୋଡିନ୍ ସେହି ଅବସ୍ଥାରେ ସାଧାରଣ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ନାହିଁ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ହିଂସାତ୍ମକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ଯଦି ଫ୍ଲୋରୋ ଆଲକାଇନ୍ସ କିମ୍ବା ଆୟୋଡୋ ଆଲକାଇନ୍ସ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରାଯାଏ | ସମ୍ଭାବ୍ୟତାର ସଂଖ୍ୟା ସୀମିତ ଥିବାବେଳେ କ୍ଲୋରୋ ଆଲକେନ୍ସ ଏବଂ ବ୍ରୋମୋ ଆଲକାନ୍ସ ପାଇଁ ଆମର ଏକାଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ପଦ୍ଧତି ଅଛି ଏବଂ ଅଧିକାଂଶ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭଲ କାମ କରେ କାରଣ ସେମାନଙ୍କର ପୁନ re କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ପରିସର ମଧ୍ୟରେ ପଡେ ଯାହା ଏକ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀଙ୍କ ଦ୍ conditions ାରା ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ now ାରା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଆୟୋଡୋ ଆଲକାନ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ଆଗ୍ରହୀ ତେବେ ଏକ ସରଳ ଉପାୟ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଅନ୍ୟ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକରୁ ସହଜରେ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଏକ କ୍ଲୋରାଲକେନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋଲକେନ୍ ନିଅ ଏବଂ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଯେପରି ଏହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦେଖାଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏକ rx ନିଅ ଯେଉଁଠାରେ x କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ଏସିଟୋନ୍ରେ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଗଲେ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆୟୋଡାଲକେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଇବୁ | ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ସମଗ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭଲ କାମ କରେ କାରଣ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅପେକ୍ଷା ଏସିଟୋନ୍ରେ ଅଧିକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ଥରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗ୍ରହଣ କଲେ ଆମ ପାଖରେ ବହୁ ପରିମାଣର ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଆସେଟୋନରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଆଲକିଲ୍ ମିଶାନ୍ତି | ସମାଧାନରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୁଏ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ବାହାରକୁ ଆସିବା ଆରମ୍ଭ କରେ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ | ଅଗ୍ରଗାମୀ ଦିଗରେ ଚାଲୁଥିବା ସର୍ବଦା ଲେସାର୍ଟଲଙ୍କ ନୀତି ଦ୍ suggested ାରା ପରାମର୍ଶ ଦିଆଯାଇଛି ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ ଏହି ପଦ୍ଧତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ସହଜରେ ଆୟୋଡୋ ଆଲକାଇନ୍ସ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏକ ନାମ ଅଛି ଯେଉଁମାନେ ନାମ ପ୍ରତି ଆଗ୍ରହୀ ଅଟନ୍ତି ଏହାକୁ ଫିଙ୍ଗେଲଷ୍ଟାଇନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ସହଜ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ | କ୍ଲୋରାଲକାନେସ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋ ଆଲକେନ୍ସରୁ ଆୟୋଡୋ ଆଲକେନ୍ସ ସମାନ୍ତରାଳ ପ୍ରଣାଳୀ ବ୍ୟବହାର କରି ସମାନ ପଦ୍ଧତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ଆସେଟୋନକୁ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରି ଆମେ ଉଚ୍ଚ କ୍ଲୋରାଲକାନ୍ସ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋ ଆଲକାନରୁ ଫ୍ଲୋରୋଆଲକିନ୍ ମଧ୍ୟ ତିଆରି କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ର କିଛି ଧାତୁ ଲୁଣ ଅଟେ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପାଇଁ ଧାତୁର ଏକ ଭଲ ସମ୍ପର୍କ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହିପରି ଉଦାହରଣଗୁଡ଼ିକରେ ରୂପା ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ ହୁଏ ତେବେ ଏଥିରେ ମର୍କୁରୀ କୋବାଲ୍ଟ କିମ୍ବା ଆଣ୍ଟିମେଣ୍ଟି ଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହି ଧାତୁଗୁଡ଼ିକରେ ପ୍ରକୃତରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ସଂପୃକ୍ତ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଥରେ ସେମାନଙ୍କ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା | ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ କୋରସ୍ ଗଠନ ଦ୍ୱାରା ଅଗ୍ରଗତି କରେ | ମିଥାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଧାତୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବା ମୁଁ ଏଠାରେ ଧାତୁ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଲେଖିଛି ଯେ ମୁଁ ଯାହା ଗ୍ରହଣ କରେ ତାହା ହେଉଛି ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଧାତୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଫ୍ଲୋରୋଲକାନେ

ତେଣୁ ଏହା ପୁନର୍ବାର ଏକ ବିନିମୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିଭାଗରେ ଆଲୋଚନା କରିଛି | ବିନିମୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୋଟିଏ ଯେଉଁଠାରେ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ସହିତ ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବିନିମୟ ହୁଏ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଯାହାକି କିଛି ଧାତୁର ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ବିନିମୟ ହୋଇଥାଏ ଯାହାର ଆହା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଇଁ ଅଧିକ ସମ୍ପର୍କ ରହିଥାଏ ଯାହା ଦ୍ reaction ାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏକ ନାମ ଅଛି ଯାହାକୁ ସ୍ୱଥ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ | ଯେଉଁମାନେ ସେମାନଙ୍କ ନାମରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ମନେ ରଖିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଠିକ୍

ତେଣୁ ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଆଗକୁ ବ and ଼ିବା ଏବଂ ହାଲୋ ଆରେର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା

ତେଣୁ ମୁଁ ହାଲୋ ଆରେନ୍ସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ସାମାନ୍ୟ ଭିନ୍ନ ବୋଲି ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ କହିସାରିଛି | ହାଲୋକାନେସ୍ ର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଠାରୁ ଏପରିକି ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା s ାଞ୍ଚା ମଧ୍ୟ ଭିନ୍ନ ଅଟେ କାରଣ ଏହା ଏକ ହାଲୋ ଆରେନ୍ରେ କାର୍ବନ୍ | ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡ ସତ୍ୟ ଏବଂ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ପାଇଁ sp କେବଳ ନୁହେଁ ଯେ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଏହି ଗତି ଏକ ରିଙ୍ଗ ସୃଷ୍ଟି କରେ

ତେଣୁ ଏହାର ଜ୍ୟାମିତିକ ସୀମାବଦ୍ଧତା ରହିଥାଏ ଯାହା ଦ୍ it ାରା ଏହା ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରିବ ନାହିଁ ଯାହା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଦେଇପାରେ

ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପ୍ରଣାଳୀଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ସାମାନ୍ୟ ଭିନ୍ନ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ

ତେଣୁ ଏକ ସରଳ ପଦ୍ଧତି ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଯେତେବେଳେ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିପାରିବା, ତାହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ସେମାନଙ୍କର ସିନ୍ଥେସିସ୍

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଏକ ସରଳ ଉଦାହରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଏକ ଆଲକିଲ୍ ନେଇଛି | ବଦଳାଯାଇଥିବା ବେନଜେନ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ବେନଜିନକୁ x ଦୁଇଟି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ତେବେ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ପୁନର୍ବାର ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଆହା ସମ୍ଭବତ so ଯେତେବେଳେ ଏହା ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ଫେ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଲ iron ହର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ | ଆହା ଅନ୍ଧାର ଅବସ୍ଥାରେ

କାରଣ ଆପଣ ଚାହୁଁନାହାଁନ୍ତି ଯେ କ phot ଣସି ଫଟୋଗୋକେମିକାଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଅନ୍ଧକାର ଅବସ୍ଥାରେ ହୋଇଯାଏ, କ light ଣସି ଆଲୋକ ବିନା ଲ iron ହ ଏଥିରେ ଜଡିତ | ଯଦି ଏହା କରେ ତେବେ ଏହା ପ୍ରଥମେ x2 ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତୁମକୁ fe x3 ସଂପୃକ୍ତ ଟ୍ରାଇହାଇଲଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି fe x3 ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାମ କରେ ଏବଂ ଏହା ଅତିରିକ୍ତ ସଂଖ୍ୟକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁକୁ ଭାଙ୍ଗିଦିଏ
ତେଣୁ ପ୍ରକୃତରେ ଯାହା ଘଟେ ମୁଁ ଏହାକୁ ଟାଣିବାକୁ ସମର୍ଥ ହୋଇପାରେ | ତୁମେ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଯାହା ଘଟେ ତୁମେ ଏକ ଫେକ୍ସ get ପାଇଛ ଯାହାକି ତାପରେ x 2 ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇ ତୁମକୁ ଏକ ଫେକ୍ସ 3 କୁ ଏକ ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଏକ x ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇ ଏକ x ପଜିଟିଭ୍ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ x ପଜିଟିଭ୍
ତେଣୁ ତୁମେ ଫଳପ୍ରଦ ଭାବରେ ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରୁଛ | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏହା ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି କାରଣ x 2 ରୁ fex 3 ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଏବଂ fe ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି x ପ୍ଲସ୍ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଏପରି ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକି ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ପାଇଁ ପସନ୍ଦ କରେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଁ ପସନ୍ଦ,
ତେଣୁ ଏହି x ପ୍ଲସ୍ ତାପରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ଆହା ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଜାତି ଗଠନ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଭାଙ୍ଗିଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଆଉ ସୁଗନ୍ଧିତ ନୁହେଁ ଏହା ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପ୍ରଜାତିର କାଟେସନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ଏଥିରୁ ଆମେ ଏକ ଘଣ୍ଟା ହରାଇଥାଉ | ଆମକୁ ସଂପୃକ୍ତ ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥା ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପୁନ st ସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେପରି ଆପଣ ଏକ କ୍ୟାସନ୍ ଗଠନ ମାଧ୍ୟମରେ କାର୍ଯ୍ୟ ଦେଖିବେ ଏବଂ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ଆୟନ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ କାଟେସନ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଥିବାବେଳେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି ହେବ | ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହା ଆମକୁ ଏକ ହାଲୋ ଆରେ ପ୍ରଦାନ କରୁଥିବା ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅପସାରଣ କରେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପୁନର୍ବାର ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ଭଲ କାମ କରେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣିବେ ଯେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ପୂର୍ବରୁ ଏକ r ଗ୍ରୁପ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବାବେଳେ x ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଯେକ on ଣସି ଉପରେ ରହିପାରେ | ଏହା ଏଠାରେ ହୋଇପାରେ ଯେପରି ମୁଁ ଏଠାରେ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ କ carbon ଣସି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଦେଖାଇଥିଲି କିନ୍ତୁ ନୂତନ ଭାବରେ ଗଠିତ ବନ୍ଧନର ସ୍ଥିତି ପ୍ରକୃତରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପକଙ୍କ ପ୍ରକୃତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା ସରଳ ଆଲକିଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ପାଇଁ ପସନ୍ଦଯୋଗ୍ୟ ଗଠନ ହେବ | ପାରା ପୋଜିସନ୍ ଉପରେ କିମ୍ବା ଆଲ୍କିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍‌କୁ ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ଉପରେ ରୁହନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଆଗରୁ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ଆଲ୍କିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡ଼ିକ ଅର୍ଥୋ ପାରା ନିର୍ଦ୍ଦେଶନା ଦେଉଛନ୍ତି ଯାହା ଦ୍ or ାରା ଅର୍ଥରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ହେବ | o କିମ୍ବା ପାରା ପୋଜିସନ୍ ଯଦି ଆପଣ ମିଶ୍ରଣ ପାଆନ୍ତି ତେବେ ଏହାର କ matter ଣସି ଫରକ ପଡ଼େ ନାହିଁ କାରଣ ଏହି ମିଶ୍ରଣଗୁଡ଼ିକର ବିଭିନ୍ନ ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ଅଛି
ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ବିଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ separated ାରା ଅଲଗା ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣକୁ ପୃଥକ କରିବା ପାଇଁ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀଙ୍କ ନିକଟରେ ଉପଲବ୍ଧ, ମୁଁ ପୁଣି ଥରେ ଫେରି ଆସିବି | ବିନ୍ଦୁଟି ହେଉଛି ଯେ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଭଲ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଆମକୁ ବ୍ରୋମୋ ଆରେଞ୍ଜ ଏବଂ ବ୍ରୋ ଆହା କ୍ଲୋରୋରେନସ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ ଆୟୋଡିନ୍ ସହିତ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉପାଦାନ ଯାହା ତୁମେ ଦେଖିବ ଯଦି ମୋତେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉପାଦାନ ଲେଖିବାକୁ ପଡିବ | ଉତ୍ପାଦ ଦ୍ the ାରା ସମ୍ପୃକ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣ hx କୁ ଏକ ଉପ-ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆୟୋଡିନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମ୍ପନ୍ନ ହୁଏ, ତେବେ ହା ଏକ ସ୍ଥିର ଯ ound ଗିକ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଏହା ସର୍ବଦା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ସହିତ ସନ୍ତୁଳିତ ରହିଥାଏ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ’ଣ ହୋଇପାରେ | ପଛକୁ ଯାଆନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଆୟୋଡିନ୍ ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବାରେ ସମର୍ଥ ହୋଇପାରିବା ନାହିଁ ଏବଂ ଚୂଡ଼ାନ୍ତ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏକ ଆୟୋଡ୍ ଆରେଗନ୍ ପାଇପାରିବା କାରଣ pr oduct ଆମକୁ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକ ପ୍ଲସ୍ i2 ଫେରାଇ ଦେଇ ଏକ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ
ତେଣୁ
ତେଣୁ କଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯଦି ଏକ ଆୟୋଡୋ ଆଇରେନ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହେବାକୁ ପଡିବ ଆମେ ନିଶ୍ଚିତ କରୁ ଯେ ଗଠିତ hci କ h ଣସି ପ୍ରକାରେ ଦ୍ୱନ୍ଦ୍ୱରେ ଅଛି ଯାହା କରିବା ପାଇଁ ବିଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ଅଛି | ସେଥିମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ହାଇପରଭାଲାଣ୍ଟ ଆୟୋଡିନ୍ ପ୍ରଜାତି ସହିତ ହାଇକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବା ଯାହା ଦ୍ the ାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପଛକୁ ନ ଯାଏ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ହାଇ ହେଉଛି ଏକ ଏସିଡ୍ ଯେପରି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ବେସ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ହା ନିରପେକ୍ଷ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ ଗଠନ କରିଥାଉ | ଅନୁରୂପ ଧାତୁ ଆୟୋଡିଡ୍ ଯାହା ନିଶ୍ଚିତ କରେ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପଛକୁ ଯିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପାଇଁ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅତ୍ୟଧିକ ଦ୍ରୁତ ଏବଂ ଅତ୍ୟଧିକ ହିଂସାତ୍ମକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆମେ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିନଥାଉ
ତେଣୁ ଆମେ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣକୁ ଏକାଧିକ କରି ରଖିବା | ସଂଖ୍ୟା କିମ୍ବା ପ୍ରତୀକ ସହିତ ଅକ୍ଷର ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରି । ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ଅଧିକ ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ସହିତ କଥା ହୁଅନ୍ତୁ ଯେଉଁଠାରେ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ କେଉଁଠାରେ ସୃଷ୍ଟି ହେବ ତାହା ଉପରେ ଆମର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ ରହିବ ଏବଂ ଏହି ପଦ୍ଧତି କେବଳ କ୍ଲୋରୋ ଏବଂ ବ୍ରୋମୋ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ | ଫ୍ଲୋରୋ ଏବଂ ଆୟୋଡୋ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବସ୍ଥା କରନ୍ତୁ ଠିକ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନରୁ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନୋ ଗ୍ରୁପ୍ nh2 ବେନଜିନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ଏହାକୁ ଆନାଲିନ୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ କାରଣ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କାରଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ କେବଳ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ଗୋଟିଏ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଗୋଟିଏ ଆରିଲ୍ କିମ୍ବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ସେଗୁଡିକ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ ଅଟେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଆମିନ ନେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଏବଂ hx ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରେ ଯେଉଁଠାରେ hx ଏକ ଏସିଡ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ hyd ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋବ୍ରୋମିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଟେ ଯେହେତୁ ଏହା h2so4 କିମ୍ବା ହୋଇପାରେ | ଯେକ any ଣସି ଏସିଡ୍ ଯାହାକି h ପ୍ଲସ୍ ଦେଇପାରେ
ତେଣୁ ସୋଡିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ହେଲେ ଏହି ପରିସ୍ଥିତିରେ କ’ଣ ଘଟେ ଏହା ଆହା hno2 ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍
ତେଣୁ ନାନୋ 2 ବଦଳିଯାଏ | hno2 ରେ
ତେଣୁ ଆମେ ସାଧାରଣତ h hno2 ର ସମାଧାନରୁ ଆରମ୍ଭ କରୁନାହୁଁ ବରଂ ଆମେ nano2 ରୁ ଏକ hno2 ପ୍ରସ୍ତୁତ କରୁ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇବା ପରେ ଯାହା ଘଟେ ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ଆମକୁ କିଛି କୁହାଯାଏ | ଡିସୋନିୟମ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କାରଣ ଆମେ ଅନିଲାଇନ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ ଆମେ ବେନଜେନ୍ ଡିଆଜୋନିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ x ବ୍ୟବହୃତ ଆନିଅନ୍ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ ଯାହା ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ଯଦି ଆପଣ hcl ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ବେନଜେନ ଡିଆଜୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହେବ ଯଦି ଆପଣ hbr ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ବେନଜେନ ହେବ | ଡିଆଜୋନିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଟେ ତେବେ ଆମେ ବେନଜେନ ଡିଆଜୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସଲଫେଟ୍ ଇତ୍ୟାଦି ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ବେନଜେନ୍ ଡାଏସୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ପାଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଅଛି ଯାହା ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ କେବଳ ଦୁଇଟି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ନାହିଁ | ପରମାଣୁ
ତେଣୁ ଏହା କଣ କରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବନ୍ଧନ ଏଠାରେ ଅତି ସହଜରେ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ ଏକ ସ୍ଥିର ଅଣୁ ଅଟେ | ସେଥିପାଇଁ ଆମ ପାଖରେ ବାୟୁମଣ୍ଡଳରେ ଏତେ ଅଧିକ ଅଛି କାରଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ ବିଭିନ୍ନ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକରୁ ସହଜରେ ଛାଡିପାରେ କାରଣ ଏହା ଏକ ସ୍ଥିର ପ୍ରଜାତି ସୃଷ୍ଟି କରେ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ବେନଜେନ ଡିଆଜୋନିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଭାଙ୍ଗି ଆମକୁ ସମାପ୍ତ କରିବ | ଏହା ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ କାଟେନିକ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ବିଭିନ୍ନ ସଂଖ୍ୟକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସହିତ ଫସି ରହିପାରେ କିମ୍ବା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କେତେକ ମଧ୍ୟ ମ radical ଳିକ ପ୍ରଣାଳୀ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରୟୋଗ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ବେନଜେନ ଡିଆଜୋନିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ନେଇ ଏହାକୁ ଏକ କପ୍ରା ଲୁଣ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯେପରିକି cu 2 x 2 |
ତେଣୁ ଏହାକୁ କ୍ୟୁ x ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ଲେଖାଯାଇପାରିବ ନାହିଁ ଯେଉଁଠାରେ x ସାଧାରଣତ ch କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ହାଲୋ ସଜାଯାଇଥିବା ପ୍ଲସ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ଉପାୟରେ ଆଗକୁ ବ we ିଥାଏ ଆମର ଏକ ଆରିଲ୍ ଡିଆଜୋନିୟମ୍ ହାଇଲାଇଟ୍ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆପଣ ସେଠାରେ ଏକ x ମାଇନସ୍ ଫର୍ମ ଦେଖିପାରିବେ |
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହାକୁ cu 2 x 2 କିମ୍ବା cu x ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ, ଏହା ଆମକୁ ସଂପୃକ୍ତ ହାଲୋ ଆରେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଦେଇଥାଏ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ କ interesting ତୁହଳର ବିଷୟ ହେଉଛି ଏହି x ଯାହା ଏଠାରେ ବଦଳାଉଛି c ତମ୍ବା ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା କିମ୍ବା ଡାଏଜୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ସହିତ ଆୟନ ଭାବରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଏକ ହୋଇଯାଆନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଚାହୁଁଛନ୍ତି ତେବେ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଡିଆଜୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଭଲ, ଯଦି ଆପଣ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଚାହୁଁଛନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଆରମ୍ଭ କରିବା ଭଲ | ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଡିସୋନିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ c 2 x 2 ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତ a ଏକ ମ radical ଳିକ ଯନ୍ତ୍ରକ to ଶଳକୁ ଅଗ୍ରସର ହୁଏ ଯାନ୍ତ୍ରିକ କ mechanism ଶଳଟି ତମ୍ବା ଏକ ଧାତୁ ଆୟନର ଉପସ୍ଥିତି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ନିଶ୍ଚିତ ହେବା ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଟି ସମ୍ଭବତ these ଏହି ଦୁଇଟିରେ ଘଟିଥାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମକୁ କ୍ଲୋରୋ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋ ବ୍ୟବସ୍ଥା ଦେଇପାରେ, ସେମାନଙ୍କୁ ବାଲୁକା ସାଥୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ସୂର୍ଯ୍ୟ ମେୟରଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରୋରେନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋ ଆରିନ୍, ସେମାନଙ୍କ ବେନଜେନ ଡିସୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ମାଧ୍ୟମରେ ଏକ କପ୍ରାସ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଏକ କପ୍ରାସ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି | ଏହି ରୂପାନ୍ତର ବର୍ତ୍ତମାନ ଠିକ ଅଛି ମୁଁ କହିଲି ଯେ ଏହି ପଦ୍ଧତି ଫ୍ଲୋରୋରେଞ୍ଜ ଭଳି ଆୟୋଡ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥା ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ତାହା କରୁନାହୁଁ | ଏକ କପ୍ରା ଲୁଣର ମଧ୍ୟସ୍ଥିତାକୁ ଆମେ ସିଧାସଳଖ ଏକ ବେନଜେନ ଡିଆଜୋନିୟମ ଲୁଣ ବେନଜେନ ଡିଆଜୋନିୟମ ହାଲାଇଡ ନେଇପାରିବା ଏବଂ ଏହାକୁ ପୋଟାସିୟମ ଆୟୋଡାଇଡ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ପୋଟାସିୟମ ହାଲାଇଡକୁ ପାଇପାରିବା ଯେଉଁଠାରେ x ହେଉଛି ଡିଆଜୋନିୟମ ଲୁଣ ସହିତ ଜଡିତ | ଆନିଅନ୍ ଯାହା ଦ୍ nit ାରା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ ସହିତ ବାହାରକୁ ଆସେ ଏବଂ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆୟୋଡୋ ବେଞ୍ଜେନକୁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୁଁ ବେନଜେନ ବ୍ୟବହାର କରିସାରିଛି , ମୁଁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଆୟୋଡୋ ବେଞ୍ଜେନ ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତମ୍ବା ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ନାହିଁ ଏହା ସିଧାସଳଖ ଏକ ମାଇନସ୍ ଚିକିତ୍ସା କରେ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କ interesting ତୁହଳପ୍ରଦ ଭାବରେ ପାଇବା ପାଇଁ ଡିଆଜୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଏକ ମ radical ଳିକ ଯନ୍ତ୍ରକ through ଶଳ ମାଧ୍ୟମରେ ଆଗକୁ ବ if ିଥାଏ ଯଦି ଆପଣ ଯନ୍ତ୍ରକ carefully ଶଳକୁ ଯତ୍ନର ସହ ଦେଖନ୍ତି କିନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଏକ ସରଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ n2 ଅଣୁ ଏକ ଆରିଲ୍ କାଟେସନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିଥାଏ ଯାହା i ମାଇନସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିଥାଏ | ତୁମକୁ ଏକ ଆୟୋଡୋ ଆରେ ଦିଅ, ଡିସୋନିୟମ୍ ଲୁଣରୁ ସଜ୍ଜିତ ଫ୍ଲୋରୋର ପ୍ରସ୍ତୁତି ଅଧିକ ସିଧା ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଏହା ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଯେ ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରିବା | ଆୟୋନିକ୍ ପ୍ରଜାତି ଯେପରିକି ଟେଟ୍ରାଫ୍ଲୋରୋବୋରେଟ୍ କିମ୍ବା ହେକ୍ସାଫ୍ଲୋରୋଫୋସଫେଟ୍
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ବୋରନ୍ ଏବଂ ଫସଫରସ୍ ଲୁଣ ଯେଉଁଠାରେ ଉଭୟ ବୋରନ୍ ଏବଂ ଫସଫରସ୍ ସହିତ ଗୋଟିଏ ଅତିରିକ୍ତ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇ ଆମକୁ ଏହି 4 ଟି ମାଇନସ୍ ଆନିଅନିକ୍ ପ୍ରଜାତି ଦେଇଥାଏ ଯାହାକୁ ଟେଟ୍ରାଫ୍ଲୋରୋବୋରେଟ୍ କିମ୍ବା pf6 ମାଇନସ୍ କୁହାଯାଏ | ଡିସୋନିୟମ୍ ଲୁଣରେ ଏହି ଆୟନଗୁଡିକ ରହିଥାଏ ଯେହେତୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଗରମ କରିବା ପରେ କାଉଣ୍ଟର ଆୟନଗୁଡିକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁଗୁଡିକ ପ୍ରଜାତିରୁ ମୁକ୍ତ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଘଟେ ଏହି ଅତିରିକ୍ତ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଯାହା ବୋରନ୍ କିମ୍ବା ଫସଫରସ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ, ଆମକୁ ଫ୍ଲୋରୋ ବ୍ୟବସ୍ଥା ପ୍ରଦାନ କରିଥାଏ | ଗଠିତ ଉପ-ଦ୍ରବ୍ୟଗୁଡ଼ିକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ ଏବଂ bf3 କିମ୍ବା pfi ହେବ ଯାହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଆମେ କେଉଁ ଲୁଣରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଛୁ
ତେଣୁ ଏହି ପଦ୍ଧତିଟି ଆପଣ ଯେପରି ଦେଖିପାରିବେ ତାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଦକ୍ଷ ଏବଂ ଏହା ଉଭୟ ଆୟୋଡୋ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରୋ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ | ଅନ୍ୟ କେତେକ ପଦ୍ଧତି ପରି, ଯାହା କ୍ଲୋରୋ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋ ଯ ounds ଗିକର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ମଧ୍ୟରେ ସୀମିତ,
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ସହିତ ଆମର ଏକ ଭଲ ଧାରଣା ଅଛି | ଏହି ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ କିମ୍ବା ହାଲୋ ଆରେଞ୍ଜର କିଛି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ କିପରି ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିବା ଜାଣିବା ପରେ ତୁମେ ସେମାନଙ୍କୁ କିପରି ନାମକରଣ କରିବ ତାହା ଜାଣିବା ପରେ ତୁମେ ସେମାନଙ୍କୁ କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ହେବ ତାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ସମୟ ଆସିଛି ଯେ ସେମାନଙ୍କର ଗୁଣ କ'ଣ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ କିପରି ହୋଇପାରେ | ବର୍ତ୍ତମାନ ବ୍ୟବହୃତ ଅର୍ଗାନୋ ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକର ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ଦେଇ ଆପଣ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଅଧିକାଂଶ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ରଙ୍ଗହୀନ ଅଟେ
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର କିଛି ନାହିଁ ଯାହା ଆଲୋକକୁ ଶୋଷିପାରେ
ତେଣୁ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ସରଳ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ରଙ୍ଗହୀନ କରନ୍ତି | ଯଦିଓ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିଡସ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦୀର୍ଘ ସମୟ ଧରି ରଖନ୍ତି ତେବେ କାର୍ବନ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଆୟୋଡିନ୍ ବଣ୍ଡ ବହୁତ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ନୁହେଁ ଆମେ ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ଦେଖିଛୁ ଯେ କାର୍ବନ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଆୟୋଡିନ୍ ବଣ୍ଡ ଦୁର୍ବଳ,
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ଅତ୍ୟଧିକ ଉଚ୍ଚ ବଣ୍ଡ ଶକ୍ତି ନାହିଁ | ଥରେ ସେମାନେ ଆଲୋକର ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସିଲେ କିମ୍ବା ଥରେ ସେଗୁଡିକ ଏପରି ସ୍ଥିତିରେ ରଖାଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ ସେମାନେ କିଛି ସମୟ ମଧ୍ୟରେ ଗରମ ହୋଇଯାଆନ୍ତି ସେହି ବଣ୍ଡଗୁଡିକ ଭାଙ୍ଗିପାରେ ଯାହା ଫଳରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କିମ୍ବା ଆୟୋଡିନ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହି ରଙ୍ଗହୀନ କୋ | mpounds ଧୀରେ ଧୀରେ ଏହି ବ୍ରାଉନ୍ ଗା dark ଼ ରଙ୍ଗ ପାଇବା ପାଇଁ ଦଶଟି ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ଲାଗିବ,
ତେଣୁ ସେମାନେ ରଙ୍ଗହୀନ ହୋଇପାରିବେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ସେମାନେ କ୍ଷୟ ହେବାକୁ ଲାଗନ୍ତି ତେବେ ସେମାନେ ରଙ୍ଗ ପାଇପାରିବେ ଯଦି ଗ୍ୟାସୀୟ କିମ୍ବା ଅଧିକ ବାଷ୍ପ ଚାପ ଥାଏ ତେବେ ସେମାନଙ୍କର ମଧୁର ଗନ୍ଧ ଥାଏ | ଯଦି ଆପଣ ସେଗୁଡିକୁ ଗନ୍ଧ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଅନୁଭବ କରିବେ ଯେ ସେମାନେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମକୁ ମଧ୍ୟ ଗନ୍ଧ କରିବା ଭଲ, ଯାହା ଗନ୍ଧ କରିବା ଏକ ଭଲ ଜିନିଷ ନୁହେଁ ବୋଲି ଜଣା ପଡିଲା ପରେ ଆପଣ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣରେ ନିଶ୍ୱାସ ନେବା ପରେ ଏବଂ ସଂପୃକ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ସହିତ ନୁହେଁ |
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମଲିକୁଲାର୍ ଓଜନ ସହିତ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଶହେ କହିବା ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି ଯାହାର ପାଖାପାଖି ଏକ ଶହ ମଲିକୁଲାର୍ ଓଜନ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ସର୍ବଦା ପାଇବେ ଯେ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ର ଉଚ୍ଚତର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଅଛି |

ସଂପୃକ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଯେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡ ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ହୋଇଛି ଏବଂ ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ହେତୁ ସେଗୁଡ଼ିକର ଉନ୍ନତ ମଲିକୁଲାର ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ଅଛି
ତେଣୁ ଇ ଭେନ୍ ଯଦି ସେମାନେ ସମାଧାନରେ ଥାଆନ୍ତି ଯଦିଓ ସେମାନେ ନିଜେ ଏକ ତରଳ ଭାବରେ ଥାଆନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ଡିପୋଲାର୍ ଇଣ୍ଟରାକସନ ମାଧ୍ୟମରେ ସେମାନଙ୍କର ଭଲ ଇଣ୍ଟରମୋଲୋକୁଲାର ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ଅଛି କିମ୍ବା ଭଲ ପାରସ୍ପରିକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପକୁ ଆଶ୍ଚର୍ଯ୍ୟ କରିଦିଅନ୍ତି | କିମ୍ବା ପ୍ରାୟ ସମାନ ମଲିକୁଲାର୍ ଓଜନ ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ଷାରୀୟ ହାଲାଇଡ୍ସର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡିକ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଠାରୁ ଫ୍ଲୋରୋକୋମନ୍ସ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିମା ରୂପାନ୍ତର କ୍ରମରେ ବ increases ୃ ିଥାଏ କିମ୍ବା ସେଗୁଡ଼ିକ କ୍ରମରେ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯେପରି ମୁଁ ଏଠାରେ ଦେଇଛି, rcl ଠାରୁ rcl ଠାରୁ rf ଠାରୁ ଅଧିକ | ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଏହି କ୍ରମ ଯେଉଁଥିରେ ସେମାନଙ୍କର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡିକ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଭିନ୍ନ ହୋଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଏହି ବୃହତ ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ ସେମାନଙ୍କ ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ଭ୍ୟାନ୍ ଡେର୍ ୱାଲ୍ସ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଯାହା ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଭୂପୃଷ୍ଠ ସହିତ ମଧ୍ୟ ଜଡିତ ହୋଇଥାଏ
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ଉତ୍ତମ ଇଣ୍ଟରମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର୍ ଥାଏ | ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ i ଆୟୋଡାଇଡ୍ସରେ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଥାଏ ଯଦି ଆମେ ଏହି c ର ଆଇସୋମର୍ ଗ୍ରହଣ କରୁ | ompound
ତେଣୁ ଆମେ କହିବା ଯେ ଆମେ ଏକ ର ar ଖିକ ଆଇସୋମର୍ ଏବଂ ଏକ ଅତ୍ୟଧିକ ଶାଖା ଆଇସୋମାର୍କୁଲାର ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ସାଧାରଣ ବ୍ରୋମୋବ୍ୟୁଟେନ୍ ଗ୍ରହଣ କର, ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ | ବ୍ରୋମୋବୁଟାନରେ ଏହାର 375 କେଲଭିନର ଏକ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଅଛି, ଯଦି ମୁଁ ବ୍ରୋମାଇଡ ବଣ୍ଟନ କରିବା ପାଇଁ ଏହାର 346 ର ଏକ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଅଛି
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅଛି ଏବଂ ଭିନ୍ନତା ଅଛି ଏବଂ ସର୍ବୋଚ୍ଚ ମୂଲ୍ୟଗୁଡ଼ିକ ର ar ଖିକ ଶୃଙ୍ଖଳା ସପକ୍ଷରେ ଅଛି | ଭଲ ଇଣ୍ଟରମୋଲୋକୁଲାର ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ସେମାନଙ୍କୁ ଏକାଠି ଧରି ରଖେ
ତେଣୁ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷରେ ପ୍ରତିଫଳିତ ହୁଏ ଯଦି ଆପଣ ହାଲୋ ବିଷୟରେ ଅଧିକ ସାଧାରଣ ସୂଚନା ବ୍ୟବସ୍ଥା କରନ୍ତି ନାହିଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ଘରକୁ ନେଇପାରିବା ଏବଂ ଆମର ସ୍ମୃତି ଏବଂ ବ୍ୟବହାରରେ ରଖିପାରିବା କିନ୍ତୁ ଏହା କହିବା ଠିକ୍ ଯେ ଆଇସୋମେରିକ୍ ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥା ଅଛି | ସମାନ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡିକ ଅନ୍ୟ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତ similar ସମାନ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଆହା ବିଛିନ୍ନ ଯ ounds ଗିକ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ଅନୁମାନ କରନ୍ତି ଯେ ସେଥିରେ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି | ସାଧାରଣତ the ପାରା ଆଇସୋମର୍ ଗୁଡିକ ସ୍ଫଟିକରେ ଭଲ ଭାବରେ ଷ୍ଟାକ୍ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ଅଧିକ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ଅଛି କିନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡିକ ଅନ୍ୟ ଆଇସୋମରଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ତୁଳନାତ୍ମକ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଡିକ୍ଲୋରୋ ବେନଜେନର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ବିଭିନ୍ନ ଡିକ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ସକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହା ପାଇଥିବେ | ଆର୍ଥୋ ମିଥେନ ପାରା ପାଇଁ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରାୟ ସମାନ
ତେଣୁ କିଛି ନାହିଁ ଯାହା ସେମାନଙ୍କୁ ଅଧିକ ପୃଥକ କରେ ଯଦିଓ ସାମାନ୍ୟ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି ଏହା କିଛି ନୁହେଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ମନେ ରଖିବା ଉଚିତ୍
ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ଯେ ସେମାନେ ସମସ୍ତେ ସମାନ ପରିସର ମଧ୍ୟରେ ଅଛନ୍ତି | ଥରେ ଆମେ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ବିଷୟରେ କଥା ହେବାବେଳେ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ମେଟା ଆଇସୋମରର ସମାନ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ଥିବାବେଳେ ପାରା ଏକ ଉଚ୍ଚ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ ଅଟେ କାରଣ ପାରା ଯେପରି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ତାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସମୃଦ୍ଧ
ତେଣୁ ସେମାନେ ସ୍ଫଟିକ୍ ସଂରଚନାରେ ଭଲ ଭାବରେ ଛିଡା ହୋଇପାରିବେ
ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ଭଲ ଭାବରେ ଅର୍ଡର ହୋଇପାରିବ | ଥରେ ତୁମେ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକ ସ୍ଫଟିକରେ ଷ୍ଟକ୍ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ସେଗୁଡ଼ିକର ସ୍ଫଟିକ୍ ସଂରଚନାରେ ଉତ୍ତମ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଅଛି ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତ higher ଅଧିକ ତାପରେ ଆସେ | ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଘନତାକୁ ବ୍ରୋମୋ ଏବଂ ଆୟୋଡୋ କମ୍ୟୁନିଟି ଅତ୍ୟଧିକ ଘନ କ୍ଲୋରୋ ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଅଧିକ ଘନ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଯଦି କେବଳ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ତେବେ ପଲି କ୍ଲୋରୋ କମନ୍ସ ଯଦିଓ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ d ାରା ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଅଟେ | ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଏହା ଜଳ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଘନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ପାଣି ନିଅ ଏବଂ ଏହି ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଦ୍ରବଣଗୁଡ଼ିକରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କିମ୍ବା ଆୟୋଡିନ୍ କିମ୍ବା ଏକରୁ ଅଧିକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ, ସେଗୁଡ଼ିକ ଜଳଠାରୁ ଅଧିକ ହେବ
ତେଣୁ ତୁମେ ଯଦି ଏକ ପାତ୍ରରେ ନେଇଯାଅ ଏବଂ ଏକ ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରସ୍ତୁତ କର ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ପାଣି ଉପରେ ଭାସୁଛି ଏବଂ ଏହି ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଦ୍ରବଣଗୁଡିକ ତଳ ଭାଗରେ ଅଛି ସେମାନେ ଜଳରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ନୁହଁନ୍ତି
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ସେମାନେ ଦୁଇଟି ସ୍ତର ଗଠନ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇଥିବା ଏକ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ound ଗିକର ପରିମାଣ ତୁଳନା କର, ତାହା ନୁହେଁ | ସାଧାରଣତ very ଅତ୍ୟଧିକ ଉଚ୍ଚ
ତେଣୁ ପାଣିରେ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକର ଦ୍ରବଣ ଏତେ ଅଧିକ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ସେଗୁଡିକ ଅଧିକାଂଶ ଜ organic ବ ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ କାରଣ ଏହା ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ t | ଆରେ ସାଧାରଣତ organic ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ବହୁତ ଭଲ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ରହିପାରେ
ତେଣୁ ସେମାନେ ଜ organic ବ ଦ୍ରବଣରେ ଭଲ ଭାବରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଅନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହାକୁ ପାଣିରେ ରଖିବା ସମୟରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ଦ୍ୱାରା ଏକ ଅର୍ଗାନୋ ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ound ଗିକ କିମ୍ବା ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ କିମ୍ବା ଏକ ହାଲୋ ଆଇରନ୍ ସହିତ ଜଳକୁ ଏକତ୍ର ରଖାଯାଏ | ସନ୍ଧାନ କରନ୍ତୁ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଟିଂ କରିବା ପାଇଁ କିଛି ନାହିଁ, ଏତେ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଭାବରେ ଆମକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନକୁ ଭାଙ୍ଗିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବା ପାଇଁ ଜଳ ଅଣୁରେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଯାହା ସାଧାରଣତ happen ଘଟେ ନାହିଁ
ତେଣୁ ସେମାନେ ଅବିସ୍ମରଣୀୟ ରହିଲେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହା କରିବି | ରାସାୟନିକ ଗୁଣକୁ ଯାଆନ୍ତୁ ବରଂ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏଠାରେ ପୁନର୍ବାର ମୁଁ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଯିବି ନାହିଁ ଏବଂ ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥାରେ ଗୋଟିଏ ବଦଳରେ ମୁଁ ଯାହା କରିବି ତାହା ହେଉଛି ସେମାନଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପୃଥକ ଭାବରେ ଆଲୋଚନା କରିବା
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ମୁଁ ହାଲୋର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି | ଆଲକେନ୍ସ ତାପରେ ମୁଁ ହାଲୋ ଆରେଞ୍ଜର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯିବି, ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଭିନ୍ନ s ାଞ୍ଚା ଅଛି
ତେଣୁ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ତୁମେ ପାଇବ | ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା ହୋଇଛି ଯାହା ଏକ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀଙ୍କ ପାଇଁ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ମୂଲ୍ୟର ସର୍ବାଧିକ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ନାମ ସୂଚାଇ ଦେଉଛି ଯେ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମର ଏକ ଯ ound ଗିକ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକର ଏକ ଅଂଶକୁ ଅନ୍ୟ କିଛି ସହିତ ବଦଳାଇଥାଉ | ଏଠାରେ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ହେଉଛି ଯାହାକି ଅନ୍ୟ କିଛି ସହିତ ବଦଳାଯାଉଛି ଏବଂ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇବା ପାଇଁ ଏହା କ'ଣ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ ଯେହେତୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଛି
ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ହେଉଛି | ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଯାହା ସାଧାରଣତ negative ନକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ କରାଯାଏ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନେ ଆୟନସ୍ କିମ୍ବା ସେମାନେ ମଧ୍ୟ ସେଠାରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅଧିକ ଘନତା ସହିତ ନିରପେକ୍ଷ ଯ ounds ଗିକ ହୋଇପାରନ୍ତି
ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଆମୋନିୟା ନିଅନ୍ତି ଯାହା ଏକ ନିରପେକ୍ଷ ଅଣୁ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି | ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍

ତେଣୁ ଆମୋନିୟା ହେଉଛି ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଯେଉଁଥିରେ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ଯାହା ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜଯୁକ୍ତ ଯ ounds ଗିକ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ | କେବଳ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସ୍ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସକୁ ସକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟ ସହିତ ଯୋଗାଯୋଗ କରିବାକୁ ପସନ୍ଦ କରୁଥିବା ଯେକ species ଣସି ପ୍ରଜାତିଙ୍କୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକକୁ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକକୁ ବଦଳାଇବା ପାଇଁ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏକ ଜ organic ବିକ ଅଣୁ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ହାଲୋଲକାନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଯାହା ମୋର ପରଦାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ସେଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ x ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ବନ୍ଧନ ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବା ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ | କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡର ପ୍ରକୃତି ଯାହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଏବଂ ହାଲୋଜେନର ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ବଣ୍ଡଟି ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସହିତ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହେବ ଏବଂ ଏଠାରେ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଯାହା ଏଠାରେ ନୀଳ ରଙ୍ଗରେ ଦେଖାଯାଏ |

ତେଣୁ ଏହା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଆମକୁ ଏକ ନୂତନ ଯ ound ଗିକ ଦେବା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଯେଉଁଠାରେ ସେମାନଙ୍କର କାର୍ବନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ବନ୍ଧନ ଅଛି

ତେଣୁ ପରମାଣୁ ଫୋ | il ଯେକ anything ଣସି ଜିନିଷ ହୋଇପାରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ଶୀଘ୍ର ଦେଖିବା

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନୂତନ କାର୍ବନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍‌ଗୁଡ଼ିକୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ନେଇଥାଏ ଯାହା କାର୍ବନ ସହିତ ବାଣ୍ଟୁଥିଲା ଏବଂ ଏକ x ମାଇନସ୍ ଭାବରେ ବାହାରିଥାଏ

ତେଣୁ ଆମର ଗୋଟିଏ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପ୍ରଜାତି ସହିତ ଆରମ୍ଭ ହେବ | ତାହା ହେଉଛି ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦ ମିଶ୍ରଣରେ ଆମର ଏକ ହାଲାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଛି ଯାହା ବାହାରକୁ ଆସିଛି

ତେଣୁ ମୁଁ କହିଛି ଯେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲଗୁଡିକ ଆୟନ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ସେମାନେ ନିରପେକ୍ଷ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଅଣୁ ହୋଇପାରନ୍ତି

ତେଣୁ ଯଦି ସେମାନେ ନିରପେକ୍ଷ ହୁଅନ୍ତି ତେବେ ସେମାନଙ୍କୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧନୀ ହେବାକୁ ପଡିବ | ଅଣୁଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ନୁହେଁ ତା’ ହେଲେ ସେଗୁଡ଼ିକ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଲି ଯେ ଏହା ହେଉଛି କେତେକ ଉପଯୋଗୀ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ସେହି ପଏଣ୍ଟଗୁଡିକ ଉପରେ ଅଧିକ ଗୁରୁତ୍ to ଦେବା ପାଇଁ ମୋର ଏଠାରେ କିଛି ଉଦାହରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ | ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ rx ଭାବରେ ଦିଆଯାଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ x ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ r ହେଉଛି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଆମେ rnu ପାଇଥାଉ ଏବଂ x ବାହାରକୁ ଆସେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା rx ଆପଣଙ୍କୁ rnu ଦେଇପାରେ | ତେବେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ବିଭିନ୍ନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକ ଉପରେ ନଜର ପକାଇବା ଯାହା ଦ୍ so ାରା ଯଦି ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏଗୁଡିକ ଆୟନିକ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଯେଉଁଠାରେ ସୋଡିୟମ୍ ସକରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଚିକିତ୍ସା କରୁ | ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ହାଲାଇଡ୍ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଓହ ମାଇନସ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇଥାଏ ଆମେ ଏହି ପରି ଜଳ ଜଳ ସହିତ ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ କରିପାରିବା କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ଆୟନିକ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ନିରପେକ୍ଷ ଅଣୁ ଅଟେ | ଅମ୍ଳଜାନରେ ଏକାକୀ ଯୁଗଳର ଉପସ୍ଥିତି ହେତୁ ଏହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଜଳ ମଧ୍ୟ ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏବଂ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟିରେ ଆମେ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇପାରିବା ଯାହା ଦ୍ product ାରା ଆମେ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଯାହା ଦ୍ means ାରା ଆପଣ ମିଥାନୋଲ୍ h କୁ ମିଥାନୋଲରୁ ବଦଳାଇ ନିଅନ୍ତି | ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ରଖ, ତା’ ପରେ ଆମେ ch3o ମାଇନସ୍ ନା ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକକୁ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଆଲକୋହଲର ଧାତୁ ଲୁଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏକ ଧାତୁ ଆଲକୋକ୍ସି ଚିକିତ୍ସା କର | ସେଠାରେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ବାହାରକୁ ଆସିବ ସଂପୃକ୍ତ ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବାହାରକୁ ଆସିବ ଏବଂ ଆମେ ଆଲ୍କିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥାଉ ଏବଂ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଇଥର ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏହି ପାଠ୍ୟ ବିଷୟରେ ଏକ ଭିନ୍ନ ୟୁନିଟରେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଜାଣିବେ |

ତେଣୁ ଆମେ ଇଥର ପାଇବୁ ଯେପରି ଉତ୍ପାଦ ସମାନ ଭାବରେ ମୁଁ ଆମୋନିୟା ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲି ଯାହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଆମୋନିଆକୁ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆମିନ ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ hx ବାହାରକୁ ଆସେ ଆମୋନିଆ ଏକ ନିରପେକ୍ଷ ଅଣୁ

ତେଣୁ ଆମେ rnh2 ପାଇଥାଉ | ସ୍ତମ୍ଭର ଦ୍ୱିତୀୟ ସେକ୍ଟରରେ ଆମିନ ହେଉଛି ଏହି ଉତ୍ପାଦର ଦ୍ୱିତୀୟ ଭାଗରେ, ଯାହା ମୋର ଏଠାରେ ଅଛି, ମୋର ଅଧିକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ସେଥିମଧ୍ଯରୁ ପୋଟାସିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ kcn

ତେଣୁ ପୋଟାସିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ତୁମେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରୁ ପାଇଛ | ମୁଁ ନିଶ୍ଚିତ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଲାଲକାନେ ସହିତ ପୋଟାସିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି, ଉତ୍ପାଦଟି ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଏହାକୁ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍‌କୁ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ଏକ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି | ଇ ମାଇନର୍ ସି ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଅନୁରୂପ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ସିଆନାଇଡ୍ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଡ୍ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପୋଟାସିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ବଦଳରେ ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ମୁଁ ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ egcn ସହିତ କରେ ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ପାର୍ଥକ୍ୟ କେବଳ ଧାତୁରେ ଅଛି ଯାହା ପୋଟାସିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | କିମ୍ବା ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉତ୍ପାଦଟି ସିଆନାଇଡ୍ ନୁହେଁ ଏହା ଏକ ଆଇସୋକିଆନେଟ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଏହା ମଧ୍ୟ ଦେଖିବେ ଯେ ମୁଁ ଏହାକୁ rnc ସହିତ ଟାଣିଛି, ଏହାକୁ rnc ପରି ଚିତ୍ରଣ କରେ ନାହିଁ ଏବଂ ସିଆନାଇଡ୍ cn ମାଇନସ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ମୋତେ ଚିତ୍ର କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏହି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲଗୁଡିକ ଦେଖାଯାଏ ମୁଁ କହିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବି ଯେ ଏକ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନ ହେଉଛି c ଏବଂ ମାଇନସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ କେନ୍ଦ୍ରୀଭୂତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଯଦି ମୋତେ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନ ଆଙ୍କିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ମୁଁ କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଏହାକୁ ଟାଣିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବି | ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଏବଂ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଚାର୍ଜ

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ it ଏଥିରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ଅଛି ଯାହା ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଏହିପରି ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏକାକୀ ଯୋଡି ଅଛି

ତେଣୁ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନରେ ଏହି ଦୁଇଟି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଫର୍ମ ଅଛି | ଯାହା ସେଗୁଡିକ ଲେଖାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା କହିବାକୁ ହେବ ଯେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଉପରେ କେନ୍ଦ୍ରୀଭୂତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଥରେ ସିଆନାଇଡ୍ ଆନିଅନ୍ ଏକ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୁଏ

ତେଣୁ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିସିଟି ଏତେ ଅଧିକ | ସ୍ଥିର ବଣ୍ଡ ଫର୍ମଗୁଡିକ ସାଧାରଣତ a ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଫର୍ମ ଗଠନ ପାଇଁ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ସିଆନାଇଡ୍ ପାଇବେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ତେବେ ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ ରୂପା ବନ୍ଧନ ଆୟନିକ ନୁହେଁ | କ’ଣ ଘଟେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ ସମାଧାନରେ ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ ରଖିଥାଉ ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ cn ମାଇନସ୍ ଆସେ ନାହିଁ ଏହା ବଦଳରେ ରୂପା ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ମଧ୍ୟରେ ସର୍ବଦା ଏହି କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବନ୍ଧନ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଆଂଶିକ ଆଂଶିକ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଅଟେ

ତେଣୁ ରୂପା ସର୍ବଦା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଜଡିତ ରହିଥାଏ | ଆହା ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନର ଅନ୍ୟ ମୁଣ୍ଡରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ଏକାକୀ ଯୋଡି ହୋଇଥିବାରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବ

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିପାରିବା ଯେ ଏହି ସଂରଚନାରେ ମୁଁ ଏହି ଏକାକୀ ରଖିଛି | ଏହା ଉପରେ ଏକ ଯୁଗଳ

ତେଣୁ ମୋତେ କେବଳ ହାଇଲାଇଟ୍ କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଯେ ମୋର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଏହି ଲମ୍ବା ଯୋଡି ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ରୂପା ପରମାଣୁ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଦୃ strongly ଭାବରେ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ତେବେ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ପେଙ୍ଗୋନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆରମ୍ଭ କରିବ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆମେ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ପାଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ଆଲକିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ ଆଇସୋକିଆନେଟ୍ କିମ୍ବା ଆଇସୋନାଇଟ୍ରିଲ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ବ୍ୟବହାରିକ ଧାରଣା ପାଇଁ ସମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆକ୍ଷରିକ ମାଧ୍ୟମ ସହିତ ଆପଣ ଅନୁମାନ କରିପାରିବେ ଯେ ଏହା ସମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କିନ୍ତୁ ଏହାର ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେନ୍ଦ୍ର ଅଛି ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକାରର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲଗୁଡ଼ିକୁ ଆମ୍ବି ଆମ୍ବିଡେଣ୍ଟ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏକ ଆମ୍ବି-ତାପରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ହେଉଛି ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଯାହା ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ବାଣ୍ଟିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ବନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ମାଧ୍ୟମରେ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ମାଧ୍ୟମରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା ରେଜେଣ୍ଟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିପାରେ କିମ୍ବା ବେଳେବେଳେ ସେହି କ୍ଲାସର ଅନ୍ୟ ଏକ ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | s ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଆୟନ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ପୋଟାସିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଗ୍ରହଣ କରେ ଯାହା ପୁନର୍ବାର ଲେଖା ହୋଇପାରେ ମୁଁ ଲେଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବି ଯେ ଏକ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଆୟନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଏକ ମାଇନସ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଏକାକୀ ଯୋଡି ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ପୋଟାସିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ହେବ | ନକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ଜଡିତ ଥିବା k ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଏହିପରି ଏବଂ ତାପରେ ନାନୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଯଦି ଆପଣ kno2 କୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ସର୍ବଦା ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ମାଇନସ୍ ଚାର୍ଜ ଅଟେ ଯାହା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପରମାଣୁ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ଏହା ଯାଇ ଏକ କାର୍ବନ ସୃଷ୍ଟି କରେ | ଅମ୍ଳଜାନ ବଣ୍ଡ ଯଦି ମୁଁ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରେ ତେବେ ପୂର୍ବ ବନ୍ଧନ ଦୃ strong ଼ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁରେ ଥିବା ଏକାକୀ ଯୋଡି ମାଧ୍ୟମରେ ଆଇସୋକିଆନେଟ୍ ଭଳି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପୁନର୍ବାର ଘଟେ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏଠାରୁ ଘଟିବ |

ତେଣୁ ତାପରେ ଆମେ ଉତ୍ପାଦରେ ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ପାଇଥାଉ ଏବଂ ସେହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକୁ ନାଇଟ୍ରୋ ଆଲକାଇନ୍ସ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଏକ ଯ ound ଗିକରେ ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଯାହା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଭାବରେ n ଦୁଇ ଅଟେ ତେବେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ନାଇଟ୍ରୋ ଆଲକାନ୍ସ ଆଛ ବୋଲି କହିଥାଉ | ଯଦି ସେମାନେ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ଟେବୁଲ୍ ଯେପରି ମୁଁ ଦେଖାଇଛି ତାହା କେବଳ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେତେ ଉପଯୋଗୀ କାରଣ ଆମେ କେବଳ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବୁ ନାହିଁ ଯେ ଆଣବିକ ଫ୍ଲୁଇଡିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ଆମେ ବିଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଉପରେ ରଖିପାରିବା | ସମାନ ଶ୍ରେଣୀର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କୁହନ୍ତୁ କିନ୍ତୁ ବିଭିନ୍ନ ପରମାଣୁ ମାଧ୍ୟମରେ ସେମାନଙ୍କୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତୁ ଏବଂ ବିଭିନ୍ନ ଉତ୍ପାଦ ପ୍ରାପ୍ତ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅଧିକ ବିସ୍ତୃତ ଭାବରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବା

ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏକ ନିକଟତର ହେବା | ସେମାନଙ୍କୁ ଦେଖ,

ତେଣୁ ସେଠାରେ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଉପରେ କରିପାରିବା ଏହାର ପ୍ରଥମ ଶ୍ରେଣୀ ଏଠାରେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ବିମୋଲେକୁଲାର ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତ sn sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଦେଖାଯାଏ

ତେଣୁ sn2 ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ n ପାଇଁ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପାଇଁ ଛିଡା ହୋଇଛି ଏବଂ ବାଇମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର୍ ପାଇଁ ଦୁଇଟି ଷ୍ଟାଣ୍ଡ

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଏକ ସମୀକରଣ ଅଛି ଆହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ରମ ଯାହା ଏଠାରେ ସଂରଚନା ସହିତ ଲେଖାଯାଇଛି |

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରକୃତରେ କ’ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ତାହା ମୁଁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆନିଅନ୍ ନେଇଛି ଯାହା କ୍ଲୋରୋ ମିଥେନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଥିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏପରି ଭାବରେ ଆଗକୁ ବ that ିଥାଏ ଯେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ କାର୍ବନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସ୍ଥିତି ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ଏକ ପଦକ୍ଷେପରେ ମଧ୍ୟସ୍ଥି ନୁହେଁ

ତେଣୁ ସମଗ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୋଟିଏ ସୋପାନରେ ହୁଏ ଯେଉଁଠାରେ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଦୁର୍ବଳ ହେବାକୁ ଲାଗିଲା ଏବଂ ଏକ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହେବାକୁ ଲାଗେ ଏବଂ ଆମେ ଏହିପରି ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ପାଇଥାଉ ଯାହା ପରେ ଉତ୍ପାଦରେ ଖସିଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ନୂତନ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ବାହାରକୁ ଆସେ କାହିଁକି ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ଦ୍ୱିପାକ୍ଷିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବୋଲି କହିଥାଉ | ପୁରା ଯାନ୍ତ୍ରିକତାକୁ କିଛି ପଏଣ୍ଟରେ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ମୁଁ ତୁମ ପାଇଁ ସେହି ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକୁ ପ read ଼ିବି

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ରମ ଗତିଜକୁ ଅନୁସରଣ କରେ

ତେଣୁ ଯଦି ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସେକୋ ଅନୁସରଣ କରେ | nd order kinetics ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର କ୍ରମ ହାଲୋ ଆଲକେନର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ତେବେ ତାହା ହେଉଛି ଏକ ଦ୍ୱିମାଂଶିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଏକ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅନ୍ୟଥା sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର ନିର୍ଭର କରେ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ହାଲୋଲକାନ୍ର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପଦକ୍ଷେପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ସେଠାରେ କ m ଣସି ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଗଠନ ହୋଇନାହାଁନ୍ତି କେବଳ ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ଏବଂ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି | ଯଦି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁକୁ ଏକ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ସେହି ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହାକି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ସହିତ ସମାନ ଭାବରେ ବାନ୍ଧିବା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅବସ୍ଥାରେ ଏବଂ ଆମେ ଅନୁମାନ କରିପାରିବା | ଯେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ହେଉଛି ପେଣ୍ଟା କୋର୍ଡିନେଟ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏଥିରେ ପାଞ୍ଚଟି ପରମାଣୁ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ସହିତ ଆମେ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ ଯାହା ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀରେ ଉପସ୍ଥିତ | ତାପରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସମସ୍ତେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇ ଏକ ପେଣ୍ଟା କୋର୍ଡିନେଟ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ପ୍ରଦାନ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତତା ସହିତ ଘଟେ

ତେଣୁ କେବଳ ଆପଣଙ୍କୁ ଜଣାଇବାକୁ ମୁଁ ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତ ଅର୍ଥ କ’ଣ ମୁଁ ଦେଖାଇବାକୁ କିଛି ମଡେଲ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବି | ତୁମେ କିପରି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ତେଣୁ ତୁମେ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଅନୁମାନ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଆମକୁ ଅନୁମାନ କରିବା ଯେ ଏହା କ୍ଲୋରୋ ମିଥେନ ଏବଂ କଳ୍ପନା କର ଯେ ଏଠାରେ ନୀଳ ରଙ୍ଗର ପରମାଣୁ

ତେଣୁ ଏହି ନୀଳ ରଙ୍ଗର ପରମାଣୁ ଯାହା ମୁଁ ଏହି ମଡେଲରେ ଦେଖାଇଛି | ତାପରେ କଳାଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କ ପାଇଁ କ୍ଲୋରୋ ମିଥେନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହା ଟେଟ୍ରାଡ୍ରାଲ୍ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ମଡେଲକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ମୁଁ ଏହାକୁ ଆପଣଙ୍କ ପାଇଁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରିବି

ତେଣୁ ଆପଣ ଅନୁଭବ କରିବେ ଯେ ଏହା ଏକ ଟେଟ୍ରାଡ୍ରାଲ୍ | କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସମସ୍ତ ବଣ୍ଡ କୋଣ 109 ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ରାଷ୍ଟ୍ର ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ଘଟେ ତୁମେ ଏହି ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ କ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ପାଇବ ତେବେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆନିଅନ୍ ଯାହା ରଙ୍ଗରେ ଲାଲ ରଙ୍ଗର ହୋଇଯାଏ | କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡର k ପାର୍ଶ୍ୱ

ତେଣୁ ସର୍ବଦା ଏହି sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଆଭିମୁଖ୍ୟ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡର ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସିଥାଏ

ତେଣୁ ଥରେ ଏହା ଏହି ଦିଗରୁ ନିକଟତର ହେବା ପରେ ଆପଣ ଦେଖିବା ଆରମ୍ଭ କରିବେ ଯେ ଏହି ମଧ୍ୟରେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବନ୍ଧନ | ହାଲୋଜେନ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଦୁର୍ବଳ ହେବାକୁ ଲାଗେ

ତେଣୁ ଏହି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ନିକଟତର ହେବା ପରେ ଏହା ଏକ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବାକୁ ଲାଗିଲା

ତେଣୁ ଏହି ବଣ୍ଡ ଗଠନ ଆରମ୍ଭ ହେବାକୁ ଯାଉଥିବା ଏକ ନୂତନ ବନ୍ଧନ ଦୁର୍ବଳ ହେବାକୁ ଲାଗିଲା ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଏହି ବନ୍ଧନ ଦୁର୍ବଳ ହେବାକୁ ଲାଗିଲା ସେତେବେଳେ ମଧ୍ୟ ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଯାହା ହୁଏ | ଏହି ଦିଗରେ ସାମାନ୍ୟ ସୂଚିତ ହୋଇଛି ଫ୍ଲାଟ ହେବା ଆରମ୍ଭ କରେ

ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ପହଞ୍ଚିବା ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ନୀଳ ପରମାଣୁ ସହିତ ସମାନ ଭାବରେ ବନ୍ଧା ହୋଇଥାଏ ଯାହା ହାଲୋଜେନ ଏବଂ ଏହି ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଗୋଟିଏ ବିମାନରେ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପେଣ୍ଟା କୋର୍ଡିନେଟ୍ ଗଠନ | ମୁଁ ଏହା ବିଷୟରେ କହୁଥିଲି

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ପୁଣି ପରଦାରେ ଦେଖିବ ଯେଉଁଠାରେ ମୋର ଏହି ଅଣୁ ଅଛି ତୁମେ ଦେଖିବ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଂଶରେ ମୋର ଯାହା ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ପ୍ରଜାତି ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି | ରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ମଧ୍ୟ ଅନୁମାନ କରିପାରିବେ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଗୋଟିଏ ବିମାନରେ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଏବଂ ସେଠାରେ ଆପ୍ କକ୍ଷପଥ ଅଛି, ଆସନ୍ତୁ ଅନୁମାନ କରିବା ଯେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ p ର ଦୁଇଟି ଲୋବ ସହିତ ବନ୍ଧା | କକ୍ଷପଥ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହିପରି ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତିକୁ ଦେଖାଯିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଆମର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀ ଅଟେ

ତେଣୁ କ’ଣ ଘଟେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏହା ଏକ ନୂତନ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ପାଇଥାଉ ଯାହା ଏହିପରି ଦେଖାଯାଏ | ଆମର ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଥିଲା ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀ ଥିଲା ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆସିଛି ଏବଂ ଏହା ପ୍ରାୟ ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସିଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀ ଏହିପରି ଦେଖାଯାଏ ଯଦି ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଏହିପରି ଉତ୍ପାଦ ନୂତନ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ଦେଖାଯାଏ | ବଣ୍ଡ ଠିକ୍ ବିପରୀତ ଦିଗରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ଯାହା କଳ୍ପନା କରିପାରିବେ ତାହା ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଛତା ବୋଲି ଅନୁମାନ କରନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ମୁଁ ଏଠାରେ ଧରିଥାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଆଜି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରେ ଛତାଟିର ଅଂଶ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ତେବେ ମୁଁ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ପାଇଥାଏ | ଏହା ଏହିପରି ଦେଖାଯାଉଛି ଯେପରି ଏହା ହେଉଛି ଯେପରି ତୁମର ଛତା ପବନରେ ଏକ ବିପରୀତତା ଅତିକ୍ରମ କରିଛି

ତେଣୁ ଏହି କାରଣରୁ ଆମେ ସାଧାରଣତ say କହିଥାଉ ଯେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ବିମୋଲୋକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତତା ସହିତ ଘଟେ ଯେପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଏକ ଛତା ଓଲଟା ହୋଇଯାଏ | ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମୁଖ୍ୟ ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟଗୁଡିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଟିକିଏ ଅଧିକ ଘନିଷ୍ଠ ଭାବରେ ଦେଖିବା |

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରଦାରେ ମୋର ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏକ ହାଲୋମେଟେନ୍ ଏକ ହାଲୋ ଇଥାନ୍ ଏକ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ଏକ ଟିସୁ ହାଲାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇ ରହିଥାଏ | ମୁଁ ଏଠାରେ ଚାପ ଦେବାକୁ ଚାହୁଁଛି କାରଣ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି ଅଦ୍ଭୁତ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ ପାଞ୍ଚଟି ଭିନ୍ନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ

ତେଣୁ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅବସ୍ଥାରେ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ବହୁ ଅଂଶ ବହୁ ଭୂମିକା ଗ୍ରହଣ କରିଥାଏ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଆଭିମୁଖ୍ୟ ମଧ୍ୟ | କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଯାହା ଅଛି ତାହା ଦ୍ୱାରା ସୀମିତ

ତେଣୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଦେଖିବା ଯାହା ମୋର ପ୍ରଥମ ସଂରଚନାରେ ଅଛି | ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ଏକ ମିଥାଇଲରେ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏହା ନିକଟକୁ ଆସେ ସେତେବେଳେ ଏହା ଅନୁଭବ କରେ ଯେ ଏହି ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଛୋଟ

ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ନିକଟକୁ ଆସିବା ଏବଂ ନୂତନ ବନ୍ଧନ ଗଠନ ଆରମ୍ଭ କରିବାରେ କ problem ଣସି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ | ଏକ ଇଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପ୍ରାୟ ସମାନ ମାର୍ଗରେ ପହଞ୍ଚେ କିନ୍ତୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବଦଳାଗଲା

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଆଲକିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଘୃଣ୍ୟତା ଯାହା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅନୁଭବ କରିବାକୁ ଲାଗିଲା | ଉଚ୍ଚତର

ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଏହି ବନ୍ଧନକୁ ଅତି ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଭାବରେ ଗ to ଼ିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ନାହିଁ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଧୀର ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଥରେ ସେମାନଙ୍କର ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଥଲେ ଦୁଇଟି ଆଲକିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ମନ୍ଥର ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ମୋର ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ତେବେ ସେଠାରେ ତିନୋଟି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି

ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ନିକଟକୁ ଯାଇପାରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକ ଇ ଏଠାରେ ଲେଖା ହୋଇଛି

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ 30 ଟି ଲେଖା ଅଛି, ମୋର ଏଠାରେ 1 ଅଛି ମୋର 0.02 ଏବଂ ଏଠାରେ 0 ଲେଖା ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରକୃତରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଆପେକ୍ଷିକ ହାରକୁ ପ୍ରତିପାଦିତ କରେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଅନୁମାନ କରନ୍ତି ଯେ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଅନୁରୂପ 30 ହାର ସହିତ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କରେ | ଏକ ଇଥିଲ ହାଲାଇଡର ହାର କେବଳ ଗୋଟିଏ ହେବ ଏବଂ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ ହାଲାଇଡର ହାର 0.02 ଏବଂ ପରୀକ୍ଷକ ବଟିଲ ହାଲାଇଡର ମୂଲ୍ୟ ମାତ୍ର 0.

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ହାର ମୁଖ୍ୟତ the କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ବହୁଳତା ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ | ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଚତୁର୍ଦ୍ଦିଗରେ ଏବଂ ସର୍ବନିମ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଏକ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର ଦ୍ରୁତ ଅଟେ ଏବଂ ଆମେ ଏହା ଉପରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଯୋଡିବାବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଧୀର ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ବହୁତଗୁଡ଼ିଏ ଜିନିଷ ଅଛି ଯାହା ଏହି snsn2 ସହିତ ଜଡିତ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଏକ ଦ୍ୱିପାକ୍ଷିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଥିବା ଆଲକିଲ ହାଲାଇଡର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ମଧ୍ୟ ଏହା ନିର୍ଭର କରେ ଏହା ଆଲ୍କିଲ ହାଲର ଗଠନମୂଳକ ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ଆଦର୍ଶ କାରଣ ବଲ୍କର୍ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କାର୍ବନ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ମଧ୍ୟରେ ସୃଷ୍ଟି ହେବାକୁ ଥିବା ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ବନ୍ଧନ ପାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଅପେକ୍ଷା ତୀବ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯାହା ତୃତୀୟାଂଶଠାରୁ ଅଧିକ ତୀବ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ହାଲୋମେଟେନ୍ ଦ୍ରୁତତମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ କାରଣ ଏହା କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଚାରିପାଖରେ କ st ଣସି ପ୍ରକାରର ଷ୍ଟେରିକ୍ ଭିଡ଼ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ଦ୍ରୁତତମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିନିଧୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଆପଣ ମଧ୍ୟ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଦ୍ରବଣ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ସେ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବାକୁ ଚାହିଁଲେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିନ୍ଦୁକୁ ମନେରଖନ୍ତୁ ଯାହାକିଛି ହୋଇପାରେ | ଏକ ଆୟନକୁ ଦ୍ରବଣ କରିବା ଏକ ଭଲ ଦ୍ରବଣକାରୀ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଆମକୁ ଯାହା ଦରକାର ତାହା ଆମକୁ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଯାହା ଏହି ଆୟନଗୁଡିକୁ ଦ୍ରବଣ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ pol ପୋଲାର ଦ୍ରବଣଗୁଡ଼ିକ ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ତେବେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଏହି ଆୟନଗୁଡିକ ଅତ୍ୟଧିକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବାକୁ ଚାହୁଁନାହୁଁ
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଥିବା ଦ୍ରବଣଗୁଡିକ ଆମେ ଚାହୁଁନାହୁଁ | ଆଲକୋହଲ୍ ପରି ସେଗୁଡ଼ିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ pol ପୋଲାର ଆପ୍ରୋଟିକ୍ ଦ୍ରବଣଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି | ଅଲିଭେଣ୍ଟ ଯାହା ପୋଲାର କିନ୍ତୁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇନାହିଁ ଯାହା ଦ୍ an ାରା ଆୟନ ସମାଧାନ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଆମେ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଚାହୁଁ ଯେଉଁଥିରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଖାଲି ଏବଂ ଆଦ sol ସମାଧାନ ହୋଇନଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ସହିତ ମୁଁ ଆଜି ବନ୍ଦ ହୋଇଯିବା ଏବଂ ଆମେ ଜାରି ରଖିବା | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନର ଦ୍ୱିତୀୟ ଶ୍ରେଣୀ ଏବଂ ଆସୁଥିବା ଶ୍ରେଣୀ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ଷ୍ଟେରୋକେମିକାଲ୍ ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK