

ସମସ୍ତଙ୍କୁ ନମସ୍କାର _ ଦୁଇଟି ବକ୍ତୃତା ଯାହା ମୁଁ ଦେଇଛି, ମୁଁ ତୁମ ସହିତ ଅର୍ଗାନୋ ହାଲୋଜେନ୍ ଯ pounds ଗିକର ଶ୍ରେଣୀକରଣ ବିଷୟରେ କହିଲି, ସେମାନଙ୍କ ଶାରୀରିକ ଗୁଣ ବିଷୟରେ ଚିକିତ୍ସା ପରେ ଏହି ବସ୍ତୁଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରକୃତି କିପରି ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକୁ କିପରି ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଏ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କୁ ସଠିକ୍ ନାମକରଣ ଅନୁଯାୟୀ ନାମ ଦେବି | ଏକ ଅସ୍ତ୍ର

ତେଣୁ ଏହା ମୁଁ ସାମାନ୍ୟ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବି ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଶେଷ ବକ୍ତବ୍ୟର ଶେଷ ଆଡକୁ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଯାହା ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ସେମାନେ କିପରି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗତି କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖୁଲୁ ଯେ ହାଲୋଲକାନ୍ସର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବୋଧହୁଏ ଅଧିକ ଚର୍ଚ୍ଚିତ | ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକର ସବୁଠାରୁ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତଃ two ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଏବଂ ଆମେ ପ୍ରଥମ ବୋଲି କହି ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ | ପ୍ରକାର ହେଉଛି ଏପରି ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଆହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ କୁହାଯାଇପାରେ ଯାହା ବାଲମୋଲେକୁଲାର କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ବିମୋଲେକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି sn2 ଭାବରେ ଉପସ୍ଥାପିତ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଯେଉଁଠାରେ s ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପାଇଁ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପାଇଁ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଦ୍ୱିତୀୟ ପ୍ରକୃତି ପାଇଁ ଦୁଇଟି ସ୍ଥାନ | ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ପରଦାରେ ମୋର ଏକ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ଅଛି ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖିସାରିଛୁ

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିବାକୁ ଯାଉଛି ଯେ ଯେତେବେଳେ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ତା' ପରେ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ୍ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଏକ ଆକ୍ସାଇଲ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ନିକଟକୁ ଆସେ | ବଣ୍ଡ ଦୁର୍ବଳ ହେବାକୁ ଲାଗେ ଏବଂ କାର୍ବନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହେବାକୁ ଲାଗିଲା

ତେଣୁ ଉଦାହରଣରେ ମୋର ପରଦାରେ ଥିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ମାଧ୍ୟମରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିବା ଯେ ଆମର ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଛି | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ବଣ୍ଡ ସାମାନ୍ୟ ଗଠିତ ହୁଏ ଏବଂ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ଦୁର୍ବଳ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ମିଥାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହେଉଛି ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଯାହା ଏହି ପୂର୍ବରେ ଆଲୋଚନା ହେଉଛି | ଯଥେଷ୍ଟ ଏବଂ ଏହି ସଂକ୍ରମଣ ଅବସ୍ଥା ମୁଁ ଏହା ମଧ୍ୟ କହିଛି ଯେ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅବସ୍ଥାରେ ଆମର କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଏକ ସ୍ପାର୍ଟାନ୍ ଗଠନ ଅଛି ଯାହା ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଆମର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପରମାଣୁ ଛାଡି ଯାଉଛି | ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଏକ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ଏବଂ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅବସ୍ଥା ତାପରେ ଆମକୁ ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ସୂଚ୍ୟ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ଆନିଅନ୍ ମେକାନିଜିମ୍ ଯେପରି ଏହା ଏଠାରେ ଦେଖାଯାଏ ପ୍ରଥମେ ହଲ୍ ଏବଂ ଥଣ୍ଡା ଏବଂ ମୁଖ୍ୟ ବ feature ଶିଷ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ବ features ଶିଷ୍ୟଗୁଡ଼ିକ କିଛି ବିନ୍ଦୁରେ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରାଯାଇପାରେ ଯାହା କହିଥାଏ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ହାଲୋଲକାନ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଭାବିତ ହୋଇଥାଏ | ସ୍ପେସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ କି no ଶସି ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଗଠନ ହୁଏ ନାହିଁ ଆମର କେବଳ ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ଅଛି ଯାହା ଏଠାରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ହୋଇଛି, ଅବଶ୍ୟ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ଅବସ୍ଥା ହେଉଛି ଏକ ପେଣ୍ଡା କୋର୍ଡିନେଟ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିନାସନର ବିପରୀତତା ସହିତ ଘଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁର ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ୍ ବନ୍ଧର ନିକଟବର୍ତ୍ତୀ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ଛାଡିବା ପରି ଦେଖାଯାଏ ଯେପରି ଆମେ ଏକ ଛତା ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ରକାର ଓଲଟାଇ ଦେଇଥିଲୁ | ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆମେ କହୁଛୁ ଯେ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ um ର ବିବର୍ତ୍ତନକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରକୃତରେ ଘଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଆଗକୁ ଯାଇ କହିଲୁ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏକ ବ୍ୟବହାରିକ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ କିପରି ଦେଖାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏଠାରେ ମୋର ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ଏକ ଇଥିଲ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ଏକ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ଏବଂ ଏକ ଟିସୁ ବଟିଲ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ରହିଥାଏ ଏବଂ ଆମେ ଦେଖୁଲୁ ଯେ ସାଧାରଣତଃ re ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ପଦ୍ଧତି ମିଥାଇଲ୍ ପାଇଁ ଅଧିକ ଅଟେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପ୍ରାଥମିକ ହାଲୋଜେନ୍ ସ୍ ଦ secondary ିତୀୟ ଏବଂ ତୃତୀୟ ଅନୁସରଣ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ବିଷୟରେ ତୃତୀୟ ଆଲକିଲ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ଅତ୍ୟଧିକ ଅଳ୍ପସୁଅ | ବିମୋଲେକୁଲାର ପଥ ମାଧ୍ୟମରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହି ଚିତ୍ରଗୁଡ଼ିକ ମାଧ୍ୟମରେ ଏହାକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଥିଲା ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଯେ a ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ନିକଟକୁ ଯିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳରେ କେବଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ, ଯେଉଁଠାରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ବାନ୍ଧିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ଏହି ଉପାୟଟି ବାଧା ମୁକ୍ତ ଅଟେ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଦ offered ାରା କି st ଶସି ସ୍ପେରିକ୍ ଭିତ୍ତ ନାହିଁ ଯାହା ଅତି ଛୋଟ ଅଟେ |

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ମିଟର ହାଲୋଜେନ୍ ପାଇଁ 30 ର ଆପେକ୍ଷିକ ହାର ରଖନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ପାଇବୁ ଯେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଦର୍ଶ ହାଲୋଜେନ୍ 1 ହାର ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ଏକ ଲାଞ୍ଜ କିମ୍ବା ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କଲାବେଳେ 1 ରୁ 30 ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଥାଏ | ବାଧା ଅବଶ୍ୟ ଆସେ କାରଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ଏକ r ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଯାହାକି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ch3 ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି r ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡ଼ିକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ରେ କିଛି ବାଧା ପ୍ରଦାନ କରନ୍ତି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ସେହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଅବଶ୍ୟ ବାଧା ହେଉଛି | ଅଧିକ

ତେଣୁ ଏହି ହାର ଗୋଟିଏ ମଧ୍ୟ ଖସିଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ପଦ୍ମ ଶୂନ୍ୟ ଦୁଇ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏହି ପରି ଦେଖାଯାଇଥିବା ପରି ଏକ ବସ୍ତୁତ ଆହା ହାଲୋଜେନ୍ ଚାରୋଟି ବିଚରଣକାରୀ ତିନୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପାଇଁ ତିନୋଟି r ଗୋଷ୍ଠୀ ଥାଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଅସ୍ | ଏକ ବନ୍ଧନ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ପହଞ୍ଚିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ ଅଟେ ଯାହା ଏକ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର ପ୍ରାୟତଃ z ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଏବଂ ଆମେ କହିଥିଲୁ ଯେ sn2 ଦ secondary ିତୀୟ ଅପେକ୍ଷା ସତ୍ତ୍ୱେ ପ୍ରାଥମିକତାକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ଏବଂ ତୃତୀୟତା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର କିପରି ଠିକ୍ ହେବ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଯାହା କରିବା ତାହା ହେଉଛି ଆମେ ଯାଇ ଦ୍ୱିତୀୟ ଯନ୍ତ୍ର ଦେଖିବା ଯାହା ଦ n ାରା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଯୁନିମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର୍ କିମ୍ବା sn1 କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ପୂର୍ବଟି ଥିଲା | sn2 ଏବଂ ଏହାକୁ sn1 କୁହାଯାଏ ଅବଶ୍ୟ ଏକ ଅମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେବଳ ସବଷ୍ଟେଟ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ହାଲୋ ଆକ୍ସାଇଡ୍

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆପଣ ଦେଖିବେ | ଦେଖନ୍ତୁ

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଯାହା ଅଛି, ତାହା ପରଦାରେ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉଦାହରଣରେ ମୋର ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ଅଛି ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏବଂ ତିନୋଟି ch3 ଗୋଷ୍ଠୀ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାକୁ ଏକ ଆଲକୋହାଲ୍ ଆୟନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଉଛି ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇବେ ତାହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନୋଲ୍ ପ୍ରୋପ୍ ଟୁଲ୍ ଦେବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଯାହା ତୃତୀୟ ବଟାନୋଲ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ମୋର ସମାନ ଅଣୁର ଏକ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ଅଛି | ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏକ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ତିନୋଟି ch3 ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି, ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ଯେ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ଘଟିଲା ତାହା ଯାଏ ନାହିଁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ନିକଟକୁ ଆସିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ନାହିଁ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଯେ ଏହା ଏକ ଟେଷ୍ଟୁକୁଲ୍ ହାଲୋଜେନ୍

ହୋଇଥିବାରୁ ଏହା ବହୁଳ ଅଟେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଗୁଣ୍ଡିଫୋଲ୍ କାର୍ବନ୍ ପରମାଣୁ ନିକଟକୁ ଯିବା କଷ୍ଟକର ହୋଇପଡେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଯେତେବେଳେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସବ୍‌ଷ୍ଟ୍ରିକ୍ଟ୍ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ହାଲୋଇଡ୍ ଏକ ସମୟ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଦ୍ରବଣରେ ନିଆଯାଏ ଅତ୍ୟଧିକ ଧାର ପ୍ରକ୍ରିୟା ଗ୍ରୋମାଲ୍ କାର୍ବନ୍ ବଣ୍ଡ ଏକ କାର୍ବନ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ କରିପାରେ, ଗ୍ରୋମାଲ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ବହୁ ପରିମାଣର ନିକାରାମ୍ବକ ଚାର୍ଜ ଏବଂ ca ଉପରେ ଏକ ସକରାମ୍ବକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ପୋଲାରାଇଡ୍ ହୋଇଯାନ୍ତି | rbon ପରମାଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସମୟ ସହିତ ଯାହା ଘଟିବ ତାହା ହେଉଛି କାର୍ବନ୍ ଗ୍ରୋମାଲ୍ ବଣ୍ଡ ଭଙ୍ଗିଯିବ ଏବଂ ଡା' ପରେ ଆମେ ଯାହାକୁ କାର୍ବୋକେସନ୍ କୁହାଯାଏ ତାହା ପାଇଥାଉ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହା କାର୍ବନ୍ ଉପରେ କେନ୍ଦ୍ରୀଭୂତ ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହାକୁ କାର୍ବୋନିଆମ୍ ଭାବରେ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ବୋଲି କହିଥାଉ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏହା ଅଟେ | ଏହାକୁ ଏକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଇପାରେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ର ଗଠନ ଏପରି ଯେ କାର୍ବନ୍ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅଟେ ଯେଉଁଥିରେ ଆମର ଏକ କାର୍ବନ୍ ଅଛି ଯାହାର ତିନୋଟି ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯାହା sp2 ବଣ୍ଡ ଯାହା ଏକ ବିମାନରେ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଯଦି ଯୁଁ ଧରିଥାଏ | ଏହି ପରି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଏଥିରେ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଯାହା ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିମାନରେ ଘନୀଭୂତ ହୋଇପାରିବ | ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମିଶ୍ର ଏବଂ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏହାର ଉଭୟ ଲୋବକୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିମାନର ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ରଖିବ ଏବଂ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଖାଲି ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏଥିରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏକ ସକରାମ୍ବକ ଚାର୍ଜ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ କିପରି ହେବ | ଦେଖ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ସେହି ସମାଧାନରେ ରହିଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ପରେ ଗୁଣ୍ଡିଫୋଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯେ ଏହାର ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଉଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଏହାର ଖାଲି p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଏବଂ ଅଣୁର ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ସମୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ | sp three ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଏବଂ ଶେଷରେ ଆମେ ଏକ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ତୃତୀୟ ବର୍ତ୍ତିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଉପ୍ଯାଦ ଭାବରେ ପାଇଥାଉ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପାଇବେ ଯାହା ଯୁଁ ଏଠାରେ ଲେଖୁଛି ଏହାର ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ ହେଉଛି ଏହା ଓଲଟା କାରଣ ବ୍ର ମାଇନସ୍ | ଫେରି ଆସି ଏହି କେସନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏବଂ ଆମକୁ ସ୍ଫୀଟିକ୍ ସାମଗ୍ରୀ ଫେରାଇ ଦେବ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହା ଏକ ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହାକୁ ଏକ ସଫଳନରେ ଲେଖିବା ଉପଯୁକ୍ତ ହେବ ଏବଂ ଅରେ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ ହେବ ଯାହା ଏକ ଧାର ପ୍ରକ୍ରିୟା ଅଟେ | ବ୍ର ମାଇନସ୍ ସହିତ ଏହା କେଉଁଠାରୁ ଆରମ୍ଭ ହୋଇଛି ସେହି ସ୍ଥାନକୁ ଫେରିଯାଅ କିମ୍ବା ଏହା ଆମକୁ ଏକ ଉପ୍ଯାଦ ଦେବା ସହିତ ଗୁଣ୍ଡିଫୋଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଗୁଣ୍ଡିଫୋଲ୍ ଅଣମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଅଧା f ପାଇଁ କିମ୍ବା

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ସେମାନେ ପ୍ରଥମ କ୍ରମ ଗତିଜକୁ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନଙ୍କର ହାର କେବଳ ହାଇଲୋଲକେନ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମନ୍ତ୍ର ପଦକ୍ଷେପ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରେ ତାହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ କାରଣ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ କେତେ ଅଛି ତାହା ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ | ଏକ କାର୍ବୋକେସନ୍

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ହିଁ ଭବିଷ୍ୟତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରେ ଠିକ୍

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ of ର ସବୁଠାରୁ ସରଳ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଆସନ୍ତୁ ଆମକୁ ଯିବା ଏବଂ ଏଠାରେ ମୁଖ୍ୟ ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ସଂକ୍ଷେପରେ ସଂକ୍ଷେପରେ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରିବା | ଏହା ହେଉଛି sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ଏକ ଦୁଇଟି ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି ଏକ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଅବସ୍ଥା ଥିବା ଗୋଟିଏ ପଦକ୍ଷେପ ଥିଲା

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ ଏବଂ ଏହା ଏକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଏକ ଅସ୍ଥିର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଯାହା ପରେ ଗୁଣ୍ଡିଫୋଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଯ ଲound ଗିକ | ଅବଶ୍ୟ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଆଲୋକିନ୍ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଫଳପ୍ରସ୍ତ ଭାବରେ ପ୍ରଦାନ କରିପାରିବ ଯଦି ସେହି ପ୍ରଶ୍ନଟି ହେଉଛି ଉତ୍ତରଟି ପଚରାଯାଉଛି ଯେ କ comp ଶସି ଯ ଲound ଗିକ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ଅପେକ୍ଷାକୃତ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ଦେଇପାରେ, ଗଠନ ପାଇଁ ପ୍ରଥମ ସୋପାନର ସଫଳନକୁ ଠେଲି ଦେବ | ଅଧିକ ପରିମାଣର କାର୍ବୋକେସନ୍ ଏବଂ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ sn1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଡାକ୍ତର କର | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷାରେ ତୃତୀୟ ଡାକ୍ତର ଦ୍ secondary ିତୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୃତୀୟ କମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଧାର ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ହାଲୋଫେଟେନ୍ ସାଧାରଣତଃ this ଏହି ଯନ୍ତ୍ରକ follow ଶଳକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ନାହିଁ କାରଣ ମିଥାଇଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ତିଆରି କରିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟକର

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହା ବୋଧହୁଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ଶିଖାଯାଇଥାଏ | କାର୍ବୋକେସନ୍ର ସ୍ଥିରତା ଦୁଇଟି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପ୍ରକାରି ଅଟନ୍ତି | ସେଗୁଡ଼ିକ ଶୁଣିବା ଯୋଗ୍ୟ ଅଟେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ସେଥିପାଇଁ ଗୋଟିଏ ଆଲୋକିକ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ବେନଜିଲିକ୍ ହାଲୋଇଡ୍ ଅଟେ କାରଣ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏକ sn1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗତି କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ସେମାନେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲୋକି କାଟେସନ୍ ଏବଂ ବେନଜିଲ୍ କାଟେସନ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ମୋର ପରଦାରେ ସରଳ ଅବିଭାଜିତ ଅଲିଲ୍ ଏବଂ ବେନଜିଲ୍ କାଟେସନ୍ ଲେଖା ଅଛି |

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏକ ଅଲିଲ୍ କାଟେସନ୍ ଏକ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଏବଂ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ତୁରନ୍ତ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଲାଗିଥାଏ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ କାର୍ବନ୍ ସହିତ ସକରାମ୍ବକ ଚାର୍ଜ ଧାରଣ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ଅଛି | ରିଜୋନାଣ୍ସ ସଂରଚନା

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାଟେସନ୍ ଦୁଇଟି ରିଜୋନାଣ୍ସ ସଂରଚନା ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହା କାର୍ବୋକେସନ୍ କୁ ଅଧିକ ସ୍ଥିର କରିଥାଏ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହା ଏକ ସରଳ ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଭଳି ନୁହେଁ, ଏଠାରେ କାର୍ବୋକେସନ୍ ହେଉଛି ସକରାମ୍ବକ ଚାର୍ଜ ଦୁଇଟି ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଅଂଶଦ୍ୱାରା ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଏହା ଗୋଟିଏ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ | ସରଳ ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ସମାନ ଭାବରେ ବେନଜିଲ୍ କାଟେସନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ch2 ଉପରେ ସକରାମ୍ବକ ଚାର୍ଜ ରିଜୋନାନ୍ସ ମାଧ୍ୟମରେ ଅଂଶଦ୍ୱାରା ହୁଏ | ଅନ୍ୟ ତିନୋଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ସହିତ ଯାହା ବେନଜେନ୍ ରିଙ୍ଗରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମେଳା ବ୍ୟବହାର କରି ବେନଜେନ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ଏହି ସକରାମ୍ବକ ଚାର୍ଜର ଗଠନକୁ ସମର୍ଥନ କରେ କାରଣ ଫେନିଲ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ନିକଟରେ ଥିବା କାର୍ବନ୍ ଉପରେ ଅଧିକ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ସେଠାରେ ବଡ଼ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ୱରାଶିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ର ପରିମାଣ ଯାହା ବେନଜେନ୍ ରିଙ୍ଗ୍ରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଯାହା କାର୍ବୋକେସନ୍ କିମ୍ବା ଏହାର ଗଠନ ପାଇଁ ସମର୍ଥ ହେବ ଏବଂ ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନାକୁ ଯୁଁ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଥିବା ପରି ଚିତ୍ରିତ ହୋଇପାରିବ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଉଭୟ ବେନଜିଲ୍ ଏବଂ ଆଲୋକି କ୍ୟାସନ୍ ରହିଥାଏ | ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ହେବା ପାଇଁ ଏବଂ ଯେପରି ଆମେ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟରେ ସ୍ଥିର କାର୍ବୋକେସନ୍ ସପୋର୍ଟ ଆସାଇନମେଣ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖୁ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ଆପଣ ପାଇବେ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଲିଲ୍ କିମ୍ବା ବେନଜିଲ୍ ଯ ଲounds ଗିକ ଉପରେ ଏକ ଗୁଣ୍ଡିଫୋଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବେ ସେତେବେଳେ ସେମାନେ ଅପେକ୍ଷାକୃତ ଦ୍ରୁତ ଅଟନ୍ତି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲ୍ ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ | ଏହି ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ଗୋଟିଏ ଦେଖାଯିବା ଉଚିତ ଯାହାକି ଆପଣ ଏକ sn2 ଏବଂ sn1 ପ୍ରାଥମିକ ପାର୍ଥକ୍ୟକୁ ମଧ୍ୟ ପାର୍ଥକ୍ୟ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯେଉଁଠାରେ sn2 | ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ରମ ଦ୍ order ିତୀୟ କ୍ରମ ଗତିଜକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ଯେପରି ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆହା

ପ୍ରଥମ କ୍ରମ ଗତିପଥ ଅନୁସରଣ କରେ ତା' ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତାର କ୍ରମ ମଧ୍ୟ ଏକ $sn2$ ପାଇଁ ଭିନ୍ନ ହୋଇଥାଏ, $sn1$ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏଠାରେ ତୃତୀୟ ସ୍ଥାନଠାରୁ ବଡ଼, ଏହା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ତୁ to ଠିକ୍ ବିପରୀତ | ଭଲ

ତେଣୁ ଆମେ କହିଛୁ ଯେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ $sn2$ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବିନ୍ୟାସନର ଏକ ବିପରୀତତା ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଗୁରୁତ୍ୱ $become$ ପୂର୍ଣ୍ଣ ହେବ ଯେ ଏହି ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଆମେ ଆଜ୍ଞାତାମ୍ଭକୁ ଏକ ଚେତ୍ରାହେତୁଲ୍ ପ୍ରକାଶି ଭାବରେ ଦେଖିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା ଏବଂ ବୁ $something$ ଠିକ୍ ଯେ ପ୍ରକୃତରେ କିଛି ବିପରୀତ ଅର୍ଥ କ'ଣ | ଏକ ଚେତ୍ରାହେତୁଲ୍ ଗଠନ

ତେଣୁ ବୁ $understand$ ଠିକ୍ ପାଇଁ ଯେ ଆମେ ମଲିକୁଲାର୍ ଅସୀମେନ୍ତି ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଉଚିତ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସମ୍ବନ୍ଧିତା କିମ୍ବା ଏହାର ଅଭାବ

ତେଣୁ ଯଦି ଏକ ଅଣୁର ସମ୍ବନ୍ଧିତା ନଥାଏ ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ଅସୀମିତ ଅଣୁ ବୋଲି କହିଥାଉ | ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ସମ୍ବନ୍ଧ ଅଣୁ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଏକ ଚେତ୍ରା ଯାହା ଏହି ପ୍ରସଙ୍ଗରେ ପ୍ରାୟତଃ $discussed$ ଆଲୋଚନା ହୁଏ ତାହା ହେଉଛି ଚିରାଲାଇଟି ବା ଚିରାଲାଇଟି ବା ଚିରାଲ୍ ଯ $ounds$ ଗିକ କିମ୍ବା ଚିରାଲ୍ ମା ଚେରିୟାଲ୍ ଏବଂ ସଠିକ୍ ସାମଗ୍ରୀ

ତେଣୁ ମୋର କିଛି ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯାହା ବୋଧହୁଏ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଧାରଣା ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରିବ

ତେଣୁ ଆମେ କ'ଣ କହିପାରିବା ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ବସ୍ତୁ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଏକ ବସ୍ତୁ ସହିତ ଏକ ଫନେଲ ଭଳି ସରଳ ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଫନେଲ ଯାହା ତୁମେ ଏଠାରେ ଠିକ୍ ଦେଖୁଛ ଏବଂ ତା' ପରେ ମୁଁ ଯେଉଁ ବିମାନଟି ଆଙ୍କିଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଏକ ବିନ୍ଦୁ ରେଖା ରଖୁଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଅନୁମାନ କରୁଛି ଯେ ଏହା ଏକ ଦର୍ପଣ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ତୁମେ ଯାହା ଦେଖୁଛ ତାହା ହେଉଛି ଫନେଲର ଦର୍ପଣ ଚିତ୍ର

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିଛବିକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ସେଗୁଡ଼ିକ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ବୋଧହୁଏ ଅତି ସହଜରେ ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ନେବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯାହାକି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି କିମ୍ବା ମୂଳ ଚିତ୍ର ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ବସ୍ତୁରେ ପଡ଼ିପାରନ୍ତି କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏହି ଦୁଇଟି ଠିକ୍ ଦେଖାଯିବ | ସମାନ

ତେଣୁ ଯଦି ମୋତେ ଗୋଟିଏ ସଂରଚନା ନେବାକୁ ପଡ଼ିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଉପରେ ରଖିବାକୁ ପଡ଼ିବ ଯାହା ଏକ ସହଜ କାମ ହେବ

ତେଣୁ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ଏକ ଫନେଲର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ପ୍ରକୃତରେ ଏହାର ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ଉପରେ ସୁପର ଲଗାଇଥାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ | ଏକ ଫନେଲ ନିଅ, ଏହାର ଦର୍ପଣ କଳ୍ପନା କର | e ସେଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସମ୍ଭବ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୁଁ ଗୋଟିଏ ନେଇ ଅନ୍ୟଟିର ଉପରେ ରଖିପାରିବି ଏବଂ ଏହା ଠିକ୍ ଭାବରେ ମେଲ ହେବ ଯଦି ତାହା ଘଟେ ତେବେ ସେହି ପ୍ରକାରର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସମ୍ଭବ

ତେଣୁ ସେଗୁଡ଼ିକ ସମ୍ଭବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସେମାନଙ୍କର ଦର୍ପଣ କଳ୍ପନା କରେ ମୂଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ | ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏହା ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ଯେ ଆପଣ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ନେଇ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଉପରେ ରଖିପାରିବେ କାରଣ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ନେଇ ଏହାକୁ ମୂଳ ପ୍ରତିଛବି ଉପରେ ରଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ସେଗୁଡ଼ିକ ଠିକ୍ ଫିଟ୍ ନୁହେଁ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ, ସେମାନେ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହିପରି ପଦାର୍ଥକୁ ଚିରାଲ୍ ଯ $ounds$ ଗିକ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଚିରାଲ୍ ଯ $ounds$ ଗିକ ହେଉଛି ସେହି ଯ $ounds$ ଗିକ ଯାହା ପାଇଁ ପ୍ରକୃତ ବସ୍ତୁ ଏବଂ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ଯଦି ଏକ ଅଣୁରେ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ହେବାର ଗୁଣ ଅଛି | ଯାହା ନିଜ ଉପରେ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ତା' ହେଲେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଚିରାଲିଟି ଭଳି ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ହେଉଛି ଏକ ଗୁଣ ଯାହା d ାରା ଏକ ଅଣୁ ଏକ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବିରୁ ନିଜକୁ ପୃଥକ କରେ ଯାହା ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ସୁ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ | ଏହାର ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ଉପରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରିପ୍ରକାଶିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆମେ ସମାନ୍ତରାଳ ବସ୍ତୁଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖୁଛୁ ଯାହା ସେମାନଙ୍କର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବିରେ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ବୋଲି କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନେ ଚିରାଲ୍ ନୁହଁନ୍ତି

ତେଣୁ ସେମାନେ ସଠିକ୍

ତେଣୁ ଏଠାରେ ମୋର ଏକ ସଠିକ୍ ବସ୍ତୁର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ମୁଁ କରୁଛି | ସେହି $structure$ ାଞ୍ଚାକୁ ତୁମକୁ ଦେଖାଇବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କର ଯାହା d you ାରା ତୁମେ ତୁମର ସ୍ତ୍ରୀକୁ ଦେଖି ପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ ଦେଖିବ ସେଠାରେ ମୋର ଏକ ଅବଜେକ୍ଟ ଅଛି ଯେଉଁଠାରୁ ତୁମେ ଦେଖିବା ଆରମ୍ଭ କରିବ ଯେ ସେଠାରେ ଏକ ଲାଲ୍ ବସ୍ତୁ ଅଛି ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ ନୀଳ ବସ୍ତୁ ଅଛି ଏବଂ ସବୁଜ ବସ୍ତୁ ଅଛି | ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିନ୍ଦୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଠିକ୍ ଯାହା ମୁଁ କହୁଛି

ତେଣୁ ମୋତେ ଆପଣଙ୍କ ପାଇଁ $structure$ ାଞ୍ଚା ଦିଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଯାହା ଦେଖୁଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା ଆକ୍ରମଣର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାକୁ ଏକ ପରମାଣୁ ଭାବରେ ଡାକିବା ଯାହା ଏଠାରେ ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ ଯୁଗ୍ମ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ସେଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଲାଲ୍ ଅନ୍ୟତମ ନୀଳ ଏବଂ ତୃତୀୟ ସ୍ଥାନରେ ମୋର ସବୁଜ ଉପରେ ସବୁଜ ଅଛି ଯଦି ମୁଁ ଏହାର ଏକ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ନେବି ତେବେ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବିଟି କିପରି ଦେଖାଯିବ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏକ ଦର୍ପଣ ରଖେ ତେବେ ଆପଣ ଏହା ଦେଖିବେ | ଯଦି ମୁଁ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକୁ ଚର୍ଚ୍ଚ କରେ ତେବେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି | ତୁମ ଆଡ଼କୁ ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ଗୋଟିଏର ତାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଲାଲ୍ ଗୋଲାକାର ଅନ୍ୟତମର ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ମୁଁ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ନେବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ସୁପ୍ରମୋଡ୍ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ | ପ୍ରକୃତ ଚିତ୍ର ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ମୁଁ ତାହା କରିପାରିବି ନାହିଁ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ସବୁଜକୁ ସବୁଜ ରଙ୍ଗରେ ରଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ ନୀଳ ଲାଲ୍ ଏବଂ ଲାଲ୍ ନୀଳ ରଙ୍ଗରେ ଥାଏ

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରିବି ଏବଂ ପ୍ରକୃତରେ ଦେଖିବି ଯେ ମୁଁ ଏହାକୁ ପସନ୍ଦ କରେ କି ନାହିଁ | ତାହାହେଲେ ଅବଶ୍ୟ ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରକୃତରେ ସଠିକ୍ ନୁହେଁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଏହା ଉପରେ ସୁପ୍ରମୋଡ୍ କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବି ନାହିଁ କାରଣ ମୁଁ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଥିବା ଏହି ଯୁଗ୍ମ ଅସୀମିତ ମନେ ଅଛି ଯେ ଯଦି ଏହା ପ୍ଲାନର ଅଟେ ତେବେ ସମଗ୍ର ସଂରଚନା ପ୍ଲାନର ନୁହେଁ | ମୁଁ ତାହା କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବି ଏଠାରେ ମୋର ଏହି ଦୁଇଟି ବସ୍ତୁ ମଧ୍ୟରେ ଏକ କୋଣ ଅଛି ଯାହା ଶହେ କୋଡ଼ିଏ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପିରାମିଡାଲ୍ ଗଠନ ଏବଂ ଏହି ପିରାମିଡ୍ ଗଠନ ଏହା ଉପରେ ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ଉପାଦାନ ସହିତ ବାସ୍ତବରେ ଏକ ଚିରାଲ୍ ବସ୍ତୁକୁ ନେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି ଚିରାଲ୍ ବସ୍ତୁ s ନୁହେଁ | ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଉପରେ ଅସମ୍ଭବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅଣୁକୁ ଫେରି ଆସୁଛି ଯାହା d we ାରା ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ଯଦି ଏକ ଜ $organic$ ବ ଅଣୁ ସମାନ ଭାବରେ ଯଦି ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବିରେ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ତେବେ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣୁଟି ଅସମାନ ଅଟେ କିମ୍ବା ଆମେ ଏହିପରି ଅଣୁ ବୋଲି କହିଥାଉ | ଅସୀମିତ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ

ତେଣୁ ମୋତେ ଏହିପରି ଏକ ଅଣୁର ଏକ ଉଦାହରଣ ନେବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ମୁଁ ପୂର୍ବ ସଂରଚନାକୁ ଏକ କାର୍ବନରେ ପରିଣତ କରିଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଯାହା ଦେଖୁଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ସହିତ କଳା ରଙ୍ଗର ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ହୋଇପାରେ | କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ଉପାଦାନ ସହିତ ଏକ ଯ $ound$ ଗିକକୁ କଳ୍ପନା କରିବା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗଠନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା କେନ୍ଦ୍ରୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅସମାନ ଅଟେ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଏହାର ସମ୍ବନ୍ଧିତାର ବିମାନ ନାହିଁ ଯାହାକୁ ଆପଣ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ନାହିଁ | ଏହାକୁ କାଟିବା

ପାଇଁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣତା ଏକ ବିମାନ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଅଣୁକୁ କାଟେ ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଦୁଇ ପାର୍ଶ୍ୱ different ର ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହାର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣତା ଅଭାବ ଅଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ମୁଁ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ତିଆରି କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଅଲଗା କରିବେ |
ତେଣୁ ସମାନ କରନ୍ତୁ ଯେ ଏହି ଦୁଇଟି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ପରସ୍ପର ଉପରେ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହାର ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଏହାକୁ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନାକୁ ସୁପରମିଶ୍ରଣ କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବି
ନାହିଁ କାରଣ ମୋର ନାଲି ଏବଂ ଧଳା ଏକତ୍ର ଅଛି କିନ୍ତୁ ତୁମେ | ଦେଖନ୍ତୁ ନୀଳ ଏବଂ ନୀଳ ଏବଂ ସବୁଜ ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ ମେଲ ଖାଉ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏହି ପ୍ରକାରର କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା ଏଠାରେ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା ଯେ the ାରା ଅଣୁରେ ଏକ
ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣତା ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ

ତେଣୁ ଚାରୋଟି ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ | ବିଭିନ୍ନ ଯୁଗ୍ମ ଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତଃ as ଅସୀମିତ କାର୍ବନ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ କିମ୍ବା ଏହିପରି ପ୍ରେରକକୁ ଷ୍ଟେରିଓସେଣ୍ଟର
କୁହାଯାଏ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି ଅଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରକୃତ ଅଣୁ ଏବଂ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ସେମାନେ ଭିନ୍ନ ଅଣୁ ଏବଂ ଏହି ଆଲୋଚନା ଗୁଡ଼ିକ
ଏହିପରି ଆଲୋଚନା ଗୁଡ଼ିକ ଷ୍ଟେରିଓସେଣ୍ଟର କୁହାଯାଏ | ଷ୍ଟେରିଓସେଣ୍ଟର ହେଉଛି ଅଲଗାକାଳ୍ପ ଯାହା ଏହି ଷ୍ଟେରିଓସେଣ୍ଟର ଗଠନ ପାଇଁ ଦାୟୀ, ସାଧାରଣତଃ t
ଏହାକୁ ଷ୍ଟେରିଓସେଣ୍ଟର ଭାବରେ କୁହାଯାଏ କିମ୍ବା ସେମାନଙ୍କୁ ଅସୀମିତ c ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ | ସରଳ ଶବ୍ଦରେ ଆର୍ବନ୍ ଯଦି ତୁମେ ଏକ ଜ organic ବ ଅଣୁ ପାଇବ
ଯାହାର କେବଳ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ଅତି କମରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହାର ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ
କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ତେବେ ତୁମେ ତୁରନ୍ତ କହିପାରିବ ଯେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣୁଟି ଅସୀମିତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଅବସ୍ଥା ଏହିପରି | ଯଦି ଗୋଟିଏ ଅଣୁରେ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଯୁଗ୍ମ ସହିତ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ତେବେ ଏହା ଅସମ୍ଭବ ଅଟେ ଯଦି ଦୁଇ କିମ୍ବା
ତିନୋଟି ଥାଏ ତେବେ ସେଠାରେ ଏପରି ହୋଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣତା ବଜାୟ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଆମେ କେବଳ କହିବୁ ଯେ ଯଦି ଗୋଟିଏ ଅଣୁରେ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥାଏ | ଆହା ଭିନ୍ନ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗୋଷ୍ଠୀ ତେବେ ଅଣୁଟି ଅସୀମିତ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଆଗକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ଏହା କିପରି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ହୁଏ ଏବଂ କାହିଁକି ଆମେ ଏହିପରି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ କରିପାରିବା ତାହା ସହିତ ଆଲୋଚନା
କରିବା ପାଇଁ ଆମକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିନ୍ଦୁ ମଧ୍ୟ ବୁ to ିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ବିମାନର ପୋଲାରିଜେସନ୍ ତାହାଣ ବା କେଉଁ ଦିଗରେ | ବିମାନ ପୋଲାରିଜେସନ୍
ଆଲୋକ ଏବଂ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ସହିତ ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଗୁଣ ସହିତ ଜଡିତ

ତେଣୁ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହା କହିପାରିବି | e ଦୁଇଟି ଅଣୁ ଯାହା ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଯାହା ପୃଥକ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ ଯାହା ପରସ୍ପରଠାରୁ ପୃଥକ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ସୁପରମିଶ୍ରଣ
ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ କିମ୍ବା ଷ୍ଟେରିଓସେଣ୍ଟର ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଷ୍ଟେରିଓସେଣ୍ଟରାଲିଟି ମଧ୍ୟ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ସହିତ ଜଡିତ ଅଛି
ତେଣୁ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବି ଯେ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ କ'ଣ

ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ | ଏଠାରେ ଚିତ୍ରାଙ୍କନ
ତେଣୁ ଏହି ଚିତ୍ରରେ ମୁଁ ଯାହା ଦେଖାଇଛି ମୁଁ ସବୁ ଦିଗରେ ଡାର ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ସାଧାରଣ ଆଲୋକକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ so କରିଛି

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ କ'ଣ ଆମେ ଯେତେବେଳେ ସାଧାରଣ ଆଲୋକ ଗ୍ରହଣ କରିବୁ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଏହାର ବ elect ଦ୍ରୁତ ଚୁମ୍ବକୀୟ ଭେକ୍ଟର ସବୁ ଯାଉଛି |
ଦିଗଗୁଡ଼ିକ

ତେଣୁ ଯଦି ଆଲୋକ ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାତ୍ରା କରିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ତେବେ ଏହାର ବ elect ଦ୍ରୁତ ଚୁମ୍ବକୀୟ ଭେକ୍ଟର ସବୁ ଦିଗକୁ ଯିବ ଯାହାକି
ଆଲୋକର ପ୍ରସାର ଦିଗରେ p ଞ୍ଚରେ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆଲୋକ ଏହି ପଥରେ ଯାଏ ତେବେ ଏହାର ଭେକ୍ଟରଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ସମସ୍ତ ଦିଗକୁ ଯାଉଛି | ସେଠାରେ କିଛି ପ୍ରକାରର ଯ ounds ିକ ଅଛି ଯାହାକୁ
ପୋଲାରିଜେସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏକ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏକ ନିକୋଲ୍ ପ୍ରିଜମ୍ ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଛି

ତେଣୁ ଯଦି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପ୍ରକାରର ଆଲୋକ | ଏହାର ବ elect ଦ୍ରୁତ ଚୁମ୍ବକୀୟ ଭେକ୍ଟର ସବୁ ଦିଗକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଏକ ପ୍ରିଜମ୍ ଦେଇ ଯିବ ଆରମ୍ଭ କରେ ତେବେ ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଦେଇ ଯିବ ପରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହାଲୁକା ଅଟେ ଯେଉଁଥିରେ ଏହି ବ elect
ଦ୍ରୁତ ଚୁମ୍ବକୀୟ ଭେକ୍ଟର ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ କେବଳ ଗୋଟିଏ ଦିଗରେ କିମ୍ବା କେବଳ ଗୋଟିଏ ବିମାନରେ ରହିଥାଏ | କଟାଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପଦାର୍ଥର ଏକ ଗୁଣ ଯେଉଁଥିରେ ପୋଲାରିଜେସନ୍ ତିଆରି ହୋଇଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପୋଲାରିଜେସନ୍ ହେଉଛି ଏକ ପଦାର୍ଥ ଯାହା ଆଲୋକର ବ elect ଦ୍ରୁତ ଚୁମ୍ବକୀୟ ଭେକ୍ଟର ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକୁ ଗୋଟିଏ ବିମାନ ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ ଦିଗରେ
କାଟିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟେ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଫିଲ୍ଡର ହେଉଛି ଏକ ବିମାନ ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକ |
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆଲୋକ ପୋଲାରିଜେସନ୍ ହୋଇଛି କାରଣ ଏହାର କେବଳ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିମାନରେ ଏହି ବ elect ଦ୍ରୁତ
ଚୁମ୍ବକୀୟ ଭେକ୍ଟର ଉପାଦାନ ଅଛି ଯାହା ସାଧାରଣତଃ this ଏହି ଡବଲ୍ ହେଡ୍ ଡାର ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ that ହୋଇଛି ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଦର୍ଶାଇଛି ଯେ ଆମର ଏହି
ଚୁମ୍ବକୀୟ ଭେକ୍ଟର ଅଛି ଯାହା କେବଳ ଗତି କରୁଛି | ଗୋଟିଏ ବିମାନ ମାଧ୍ୟମରେ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ସାଧାରଣ ଆଲୋକକୁ ଏକ ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକରେ ପରିଣତ କରିପାରିବା, ଯଦି ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଯଦି ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକକୁ ଏକ
ସମାଧାନ ଦେଇ ଯିବାକୁ ଅନୁମତି ଦିଆଯାଏ | f ଏକ ଜ organic ବିକ ଯ ound ିକ ଯାହା ଅସୀମିତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଏଠାରେ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିନ୍ଦୁ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର କିଛି ଦ୍ରବଣରେ ଏକ ଜ organic ବ ଯ ound ିକର ସମାଧାନ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଜ
organic ବିକ ଯ ound ିକ ଅସୀମିତ ଅଟେ ତେବେ ବିମାନଟି ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକର ସମତଳ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଧରିବା | ହାତ ବିମାନର ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକର ବିମାନକୁ ପ୍ରତିପାଦିତ କରେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆଲୋକର ବିମାନଟି ସମାଧାନ ଦେଇ ଗଲା ପରେ ଏହା ତାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ କିମ୍ବା ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱ ଆଡକୁ til ୁଲିଯାଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଏହା ଦେଖେ ଯଦି ଏହା ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରେ ମୋର ତାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱ clock ଏହା ଘଣ୍ଟା ଦିଗରେ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଏହା ବାମକୁ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ
କରେ ତେବେ ଏହା ଆଣ୍ଟିକ୍ଲକ୍ୱାଇଜ ଦିଗରେ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଖ୍ୟ ବିନ୍ଦୁ ହେଉଛି ଏକ ସମତଳ ଜ organic ବ ଯ ound ିକର ସମାଧାନ ଦେଇ ଯାଉଥିବା ଏକ ବିମାନ ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକ ଏହାକୁ
ସିଧା କରିଦେବ | ଦିଗକୁ til ୁଲିଯିବ ଏବଂ ଦିଗଟି ତାହାଣ କିମ୍ବା ବାମକୁ ରହିବ ଯାହା ଅସୀମିତ ଯ ound ିକ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା ମୁଁ ସମାଧାନରେ
ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇପାରିବି ଯାହା ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ବିମାନର ବିମାନ | ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ହୋଇଛି କିମ୍ବା ଏହା til ୁଲି ରହିଛି ଯାହା
ପ୍ରକୃତରେ ଚିହ୍ନଟ ହୋଇପାରିବ

ତେଣୁ ଡିଟେକ୍ଟରରେ ଏକ ପୋଲାରିଜେସନ୍ ପ୍ରକାରର ଯ ound ିକ ମଧ୍ୟ ରହିପାରିବ ଯାହା କୋଣକୁ ଚିହ୍ନଟ କରିପାରିବ ଯାହା ଯେ now ାରା ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ til
ୁଲି ରହିଛି

ତେଣୁ ଡିଟେକ୍ଟର ମଧ୍ୟ ରହିପାରିବ ଏବଂ ଏହା ଖୋଜି ବାହାର କରିବ | ବିମାନର ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକର ବିମାନ ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ବଦଳାଇ ଦେଇଛି
ତେଣୁ ଏହା କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ ବୋଲି କୁହାଯାଏ କାରଣ ସେମାନେ ଆଲୋକ କରିବା ପାଇଁ କିଛି କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଅସମ୍ଭବ ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତଃ sym ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଣୁ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ପାଇବେ | ଜ organic ବିକ ଯ ounds ିକଗୁଡ଼ିକ
ଅସମ୍ଭବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅସୀମିତ ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଯ ounds ିକ ଯାହା ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେମାନେ ବିମାନର ପୋଲାରିଜେସନ୍ ଆଲୋକର ବିମାନକୁ ତାହାଣକୁ କିମ୍ବା ବାମକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହୁଅନ୍ତି ଯଦି ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ତାହାଣକୁ ଯାଏ ଯେତେବେଳେ
ମୁଁ ଦେଖେ | ଏହାକୁ ଡାପରେ ଏହାକୁ ଡେକ୍ସଟ୍ରୋ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ବାମକୁ କିମ୍ବା ଆଣ୍ଟିକ୍ଲକ୍ୱାଇଜ ଦିଗରେ ଏହାକୁ ଲିଭର ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଶବ୍ଦ ଗ୍ରୀକ ରୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି r ଡାହାଣକୁ otating କିମ୍ବା ବାମକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବା

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଶବ୍ଦ ଯାହା ଜ organic ବିକ ms ି used ାରା ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ କହିବି ଯେ ମୋର ଅସୀମିତ ଯ ound ିକ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ତେଜସ୍ବୀ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ମୁଁ ସେହି ଯ ound ିକର ସମାଧାନ କରେ ତେବେ ଏହା ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବ | ବିମାନର ଡାହାଣ ଏବଂ ତେଜସ୍ବୀ ରୋଟେଟରର ପୋଲାରିଜେଡ୍ ଆଲୋକର ବିମାନ ସାଧାରଣତ d ତେଜସ୍ବୀ ପାଇଁ ଛିଡା ହୋଇଥିବା ଚିହ୍ନ ଦ୍ବାରା ସୂଚିତ ହୋଇଥାଏ କିମ୍ବା ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ସ୍ପଷ୍ଟ ସଙ୍କେତ ବ୍ୟବହାର କରି ମଧ୍ୟ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ବ କରିପାରିବେ ଏହା କେବଳ କହିବାକୁ ଗଲେ ଆଲୋକଟି ସକାରାତ୍ମକ ଦିଗରେ ଏବଂ ଲିଭରରେ ଥାଏ | ରୋଟେଟର L କିମ୍ବା ଏକ ମାଇନସ୍ ସଙ୍କେତ ଦ୍ବାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ନକାରାତ୍ମକ ଦିଗରେ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରେ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସମ୍ବନ୍ଧନୀୟ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖାଯିବା ଦିନଠାରୁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଥିଲା ଯଦି ଏହା କିପରି ଗୁରୁତ୍ବ becomes ପୂର୍ଣ୍ଣ ହୁଏ ଯଦି ଏକ ଅସୀମିତ ଯ ound ିକ ତେଜସ୍ବୀଗୋଟାଏ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ଯଦି ଏକ ଅସୀମିତ ଅଟେ | ଯ ound ିକ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଅସୀମିତ ଯ ound ିକ ଦିଆଯାଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଯ ound ିକ ଯାହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ସୁପ୍ରମୋଡ୍ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଯ comp ିକ ଏବଂ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ବର୍ତ୍ତମାନ ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କୁ ଦିଆଯାଇଥିବା ଯ ound ିକ | ବିମାନର ପୋଲାରିଜେଡ୍ ଆଲୋକର ବିମାନକୁ ଡାହାଣକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ, ଅବଶ୍ୟ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଯାହା ଏକ ଭିନ୍ନ ଯ ound ିକ ବିମାନର ପୋଲାରିଜେଡ୍ ଆଲୋକର ବିମାନକୁ ବାମକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆପଣ ଉଭୟର ସମାନ ଏକାଗ୍ରତା ଥିବା ସମାଧାନ ନିଅନ୍ତି | ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୂଳ ଅଣୁ ଏବଂ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଯେଉଁ କୋଣ ଦ୍ବାରା ଆଲୋକ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ହୁଏ ତାହା ମଧ୍ୟ ସମାନ ହେବ, ଏହା ବ୍ୟତୀତ ସେମାନେ ବିପରୀତ ଦିଗରେ ରହିବେ

ତେଣୁ ଏହିପରି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପରସ୍ପରର ଦର୍ପଣ ଚିତ୍ର ଏବଂ ବିମାନକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ | ବିପରୀତ ଦିଗରେ ପୋଲାରିଜେଡ୍ ଆଲୋକକୁ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ସ କୁହାଯାଏ ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ଲେଖୁଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ପରଦାରେ ସମୟ ଦେଖିପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏକ ସମ୍ବନ୍ଧ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ବର୍ଣ୍ଣନା କରାଯାଇପାରିବ ଯାହା ି an ାରା ଏକ ଯନ୍ତ୍ରାଂଶ ଯାହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବିଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ | ପରସ୍ପରର

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଯ ound ିକ ଅଛି ଯାହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ପ୍ରକୃତ ଗଠନ ଉପରେ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ତେବେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନେ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ ଗଠନ କରନ୍ତି ଏବଂ ସେମାନେ wo ଅପ୍ସିକାଲ୍ ଆକ୍ଟିଭ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ସେମାନେ ନୁହେଁ ବିମାନକୁ ପୋଲାରିଜେଡ୍ ଆଲୋକକୁ ସମାନ କିନ୍ତୁ ବିପରୀତ ଦିଗକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବେ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ounds ିକଗୁଡ଼ିକୁ ଅପ୍ସିକାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଯ ound ିକ ବିଷୟରେ ଅପ୍ସିକାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଶୁଣିଥିବେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯ ound ିକ ଅସମାନ ଅଟେ | ଏବଂ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ିକ ବିମାନର ପୋଲାରିଜେଡ୍ ଆଲୋକର ବିମାନକୁ ଗୋଟିଏ ଦିଗକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବ ଏବଂ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ବିମାନର ପୋଲାରିଜେଡ୍ ଆଲୋକର ବିମାନକୁ ବିପରୀତ ଦିଗକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବ ଯାହା ି point ାରା ଆମର ବିନ୍ଦୁ ଅଛି ଯାହା ପ୍ରକୃତରେ ଚିହ୍ନଟ କରିବାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ | ଆଲୋକ କେଉଁ ଦିଗକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହିପରି ଯନ୍ତ୍ରଗୁଡ଼ିକୁ ପୋଲାରିଜେଡ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ପୋଲାରିଜେଡ୍ ସାଧାରଣତ organic ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଲ୍ୟାବରେ ମିଳିଥାଏ ଯେଉଁଠାରେ ଅନୁସନ୍ଧାନ କରାଯାଉଛି

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଅଣୁକୁ ସିଦ୍ଧାନ୍ତ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଗୋଟିଏ ଅଣୁକୁ ସିଦ୍ଧାନ୍ତ କରନ୍ତି ତେବେ ଗୋଟିଏ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି | ଏବଂ ଅଣୁର ପୋଲାରିଟି କ'ଣ ଯାଞ୍ଚ କରନ୍ତୁ କିମ୍ବା କେଉଁ ଯ direct ିକକୁ ସିଧାସଳଖ ଦେଖିବା ଦ୍ବାରା ଅଧିକ ଯ ound ିକ ଅସମାନ ଅଟେ କି ନାହିଁ ଯାଞ୍ଚ କରନ୍ତୁ | ଆୟନ ଆହା ଆଲୋକକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରାଯାଏ ବିମାନ ପୋଲାରିଜେଡ୍ ଆଲୋକ ଠିକ୍ ଘୂର୍ଣ୍ଣିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଅପ୍ସିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ ଯ ounds ିକକୁ ଫେରିବା ପାଇଁ ମୁଁ କହିଲି ଯେ ତୁମର ଆବଶ୍ୟକତା ହେଉଛି ତୁମର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ରହିବା ଉଚିତ ଯାହାକି ପରସ୍ପରର ଦର୍ପଣ ଚିତ୍ର ଏବଂ ଯାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସମ୍ଭବ ନୁହେଁ |

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଉଦାହରଣ ଥିଲା ଯାହାକୁ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଏବଂ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ଉପରେ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ନୁହଁନ୍ତି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ପରଦାରେ ଧ୍ୟାନ ଦେବାକୁ କହିବି ଯେଉଁଠାରେ ମୋର ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅଛି

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଛି | ଆହା କିନ୍ତୁ ବଚାନେ ଦୁଇଟି ବା ଦୁଇଟି ବଚାନୋଲ୍

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ound ିକକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏଥିରେ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଯୁଗ୍ମ ସହିତ ଏକ ch3 ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା ଗୋଲାପୀ ରଙ୍ଗରେ ଏକ ଇଥିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ରେ ଦିଆଯାଇଛି ଯାହା ସବୁଜ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ରେ ଦିଆଯାଏ | ନୀଳ ଏବଂ ଓ oh ବର୍ତ୍ତମାନ ନୀଳ ରଙ୍ଗରେ ମୁଁ ଦୁଇଟି ଅଣୁକୁ ମ middle େରେ ଏକ ରେଖା ମାଧ୍ୟମରେ ପୃଥକ କରିଛି ଏବଂ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଆସକ୍ତ ଧରିବା ଯେ ଏହା ଏକ ଦର୍ପଣ ଏବଂ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ବରେ ଅଛି ଯାହା ବ୍ୟତୀତ ଆମେ ସବୁକିଛି ସମାନ ଦେଖିପାରିବା | ଠିକ୍ ଅଛି ଠିକ୍ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବିଗୁଡ଼ିକ ପରି ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଅଣୁକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଉପରେ ରଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ ତେବେ ସେଗୁଡ଼ିକ ସୁପର ଏଲେସ୍ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ ମୁଁ ପାଇବି ଯେ ସେମାନେ ସୁପରମିଡ୍ କରନ୍ତି ନାହିଁ ଯେ ମଡେଲଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଚାରୋଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଭିନ୍ନ ଅଟନ୍ତି | ସେମାନେ ପରସ୍ପର ଉପରେ ସୁପ୍ରମୋଡ୍ କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବେ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏମାନଙ୍କୁ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଯାହା ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ବଚାନେ ଦୁଇଟିର ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ସ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ଦୁଇଟି ବଚାନୋଲର ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ସ ଏବଂ ସେମାନେ ପରସ୍ପର ଉପରେ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ

ତେଣୁ ସେମାନେ ଯ ound ିକକୁ ଅପ୍ସିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ କରନ୍ତି | ବଚାନୋଲ୍ ଦୁଇଟି ବଚାନୋଲ୍ ଅସ୍ଥିତିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହାର ଦୁଇଟି ଆଇସୋମର୍ ରହିପାରେ ଏବଂ ଆଇସୋମର୍ ଗୁଡ଼ିକ କେବଳ ସେମାନଙ୍କର ଷ୍ଟେରୋକେମିକାଲ୍ ଆଭିଏଣ୍ଟେସନ୍ ି space ାରା ମହାକାଶରେ ଗୋଷ୍ଠୀର ଆଭିମୁଖ୍ୟ ଦ୍ବାରା ପୃଥକ ହୋଇଥାଏ ଯାହା ି they ାରା ସେମାନେ ସେମାନଙ୍କର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବିଗୁଡ଼ିକରୁ ପୃଥକ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ଯ ound ିକ ଅପ୍ସିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ

ତେଣୁ ii ଏଠାରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଗଠନ ମଧ୍ୟ ଅଛି ଯାହା କେବଳ ପ୍ରୋପାନୋଲ ଅଟେ

ତେଣୁ ସମସ୍ତଙ୍କ ପାଇଁ ପ୍ରୋପାନ କିମ୍ବା ଆଇସୋପ୍ରୋପାନୋଲ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଇସୋପ୍ରୋପାନୋଲ ହେଉଛି ବଚାନର ତୁରନ୍ତ ସମ୍ପର୍କୀୟ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ନିମ୍ନ ଅନୁରୂପ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ମୋତେ ସେହି ଅଣୁ ଦେଖାଇବାକୁ ପଡ଼ିବ ତେବେ ଏହା ସମ୍ଭବତ how ମୁଁ କିପରି ଦେଖାଇବି

ତେଣୁ ଆସକ୍ତ ଧରିବା ଯେ ଏହି ଦୁଇଟି ଧଳା ବଲ୍ ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଟେ କିମ୍ବା ସେମାନଙ୍କୁ ch3 ପରମାଣୁ ଭାବରେ ଡାକିବା ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଅନୁମାନ କରନ୍ତି ଯେ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଓହ | ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ch3 ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏଠାରେ ଯ comp ିକ | ଭିନ୍ନ

ତେଣୁ ଏହାର ଦୁଇଟି ସମାନ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଦୁଇଟି ଅଣୁକୁ ନେଇଥାଏ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଏହାର ଏକ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ତିଆରି କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ ତେବେ ଏହା ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇପାରୁଛି ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ଏହି ପରି ସୁପ୍ରମୋଡ୍ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ ତେବେ ଏହା କାମ କରେ ନାହିଁ | ଅବଶ୍ୟ ମୁଁ ଏହି ଅଣୁକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରିବି ଏବଂ ତା' ପରେ ଏହାକୁ ସୁପ୍ରମୋଡ୍ କର ଯେ ତୁମେ ଦେଖିବ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରସ୍ପର ଉପରେ, ଦୁଇଟି ch3 ପରସ୍ପର ଉପରେ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଲାଲ୍ ବଲ୍

ତେଣୁ ଆସକ୍ତ ସେମାନଙ୍କୁ ନୀଳ କଳା ଏବଂ ଧଳା ବଲ୍ ବୋଲି ଡାକିବା ଯାହା ି you ାରା ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ | ଧଳା ବଲ୍ଗୁଡ଼ିକ ସୁପର ଅସମ୍ଭବ ଆରେ | ପରସ୍ପରର

ଉପରିଭାଗରେ ଠିକ୍ ସେହିପରି କଳା ଏବଂ ନାଲି ମଧ୍ୟ ଯଦି କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଦୁଇଟି କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ସମାନ ତେବେ ଅଜ୍ଞାନକାମ୍ ଅସମାନ ନୁହେଁ ତେଣୁ ପ୍ରୋପାନୋଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଏକ ଉଦାହରଣ ଏବଂ ଆପଣ ତାହା ଦେଖିପାରିବେ | ସେମାନଙ୍କର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବିଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସମ୍ଭବ ଏବଂ ତେଣୁ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣ
ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖୁଲୁ ଯେ ଗୋଟିଏ ଏଣ୍ଟାଣୋଏମରର ସମାଧାନ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଷ୍ଟେରିଓସୋମରର ସମାଧାନ ବିମାନକୁ ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ଆଲୋକକୁ ଗୋଟିଏ ଦିଗରେ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବ | ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଆଲସୋମର୍ ସହିତ ମିଶ୍ରଣ କରେ ତେବେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ମୁଁ ଏକ ସମାଧାନ ଗ୍ରହଣ କରେ ଯେଉଁଥିରେ ଉଭୟ ଆଲସୋମର୍ ଥାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୂଳ ଯ $ound$ ଠିକ୍ ଏବଂ ଏହାର ଦର୍ପଣ ସମାନ ପରିମାଣର କଳ୍ପନା କରେ

ତେଣୁ ଯଦି ତାହା ଘଟେ ତେବେ ମୂଳ ଯ $ound$ ଠିକ୍ ରେଖାକୁ ବିମାନରେ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିବ | ତାହାଣକୁ ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ଆଲୋକ ଅନ୍ୟତ୍ର ବାମକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରେ ନେଟ୍ ଫଳାଫଳ ଏହା ଯେ କ any ଶସି ଦିଗକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରେ ନାହିଁ ଏବଂ ମୁଁ ଦେଖିବି ଯେ ବିମାନଟି ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ଆଲୋକ ସିଧା ଆସେ ତେଣୁ ସେହି କିନ୍ତୁ | d ର ମିଶ୍ରଣ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ନିଷ୍ପନ୍ନ ଅଟେ ଯଦିଓ ଏହାର ସମାଧାନରେ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ଆକ୍ଟିଭ୍ ଯ $ounds$ ଠିକ୍ ଅଛି ଉଭୟ ଆଲସୋମର୍ ସମାନ ପରିମାଣରେ ଥାଏ ଏବଂ ତାପରେ ସେମାନଙ୍କୁ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ନିଷ୍ପନ୍ନରେ ପରିଣତ କରେ ଏବଂ ଏହିପରି ମିଶ୍ରଣକୁ ରାସେମିକ୍ ମିଶ୍ରଣ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏକ ରାସେମିକ୍ ମିଶ୍ରଣ ଦୁଇଟି ଏଣ୍ଟାଣୋମରର ମିଶ୍ରଣ | ସମାଧାନରେ ସମାନ ପରିମାଣର ଏକ ଯ $ound$ ଠିକ୍ ର
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସାଧାରଣତଃ so ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ଅଣୁକୁ ଏକ ଗ୍ରହଣୀୟ ମିଶ୍ରଣ ଭାବରେ ଉପସ୍ଥାପନ କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଆମେ d କିମ୍ବା l କୁ ନିର୍ଦ୍ଦେଶ କରୁନାହିଁ ବରଂ ଆମେ d ଏବଂ l କୁ ଏକତ୍ର ଲେଖୁ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ କୁହନ୍ତି ଯେ ଏକ ଯ $ound$ ଠିକ୍ ହେଉଛି d,l ମିଶ୍ରଣ | ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏହା ଉଭୟ ଏଣ୍ଟାଣୋମରର ମିଶ୍ରଣ ଅଟେ ଏବଂ ତେଣୁ ଏହା ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ନିଷ୍ପନ୍ନ ଅଟେ, ସେମାନେ ଏକ ବ୍ରାକେଟ୍ ଭିତରେ ସାଧାରଣତଃ top ତଳ ମାଲନସ୍ ଉପରେ ଏକ ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ମାଲନସ୍ ସାଇନ୍ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ so ହୋଇପାରିବି

ତେଣୁ ନାମର ସାମ୍ନାରେ ଏକ ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ମାଲନସ୍ ଚିହ୍ନ | ଏକ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ଆକ୍ଟିଭ୍ ଯ $ound$ ଠିକ୍ ର ଏକ ଯ $ound$ ଠିକ୍ ସୂଚିତ କରେ ଯେ ଆପଣଙ୍କୁ ଦିଆଯାଇଥିବା ନମୁନା ପ୍ରକୃତରେ ସମାନ ପରିମାଣରେ ଉଭୟ ଏଣ୍ଟାଣୋମରର ମିଶ୍ରଣ ଅଟେ ଏବଂ

ତେଣୁ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଏହି ଷ୍ଟେମ୍ ରାସେମିକ୍ | ମିଶ୍ରଣ କେବଳ ଅସାମିତ ଯ $ounds$ ଠିକ୍ ଯ $ounds$ ଠିକ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହାର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣତା କିମ୍ବା ଯ $ounds$ ଠିକ୍ ନଥାଏ ଯାହା ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ ଥାଏ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ କହନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ରାସେମିକ୍ ମିଶ୍ରଣ ଭାବରେ ଉଲ୍ଲେଖ ହୁଅନ୍ତି ସେମାନେ ଉଭୟ ଏଣ୍ଟାଣୋମରର ସମାନ ମିଶ୍ରଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ମଧ୍ୟ ସମ୍ଭବ ଯେ ତୁମେ ଏକ ଏଣ୍ଟାଣୋମର୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କର | ଏକ ଏଣ୍ଟାଣୋମର୍ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏକ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଯଦି ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ଆକ୍ଟିଭ୍ ଯ $ounds$ ଠିକ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ନିଷ୍ପନ୍ନ ଯ $ounds$ ଠିକ୍ରେ ପରିଣତ ହୁଏ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଅସାମିତ କେନ୍ଦ୍ର ସେଠାରେ ରହିଥାଏ କିନ୍ତୁ ତଥାପି ଆପଣ ଉଭୟ ଏଣ୍ଟାଣୋମର୍ସ ପ୍ରୋ ଭାବରେ ଉପାଦ ଭାବରେ ଗଠିତ ହୁଅନ୍ତି | ତାପରେ ଏହିପରି ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ରିଜୁଏମ୍ ଅଧିବେଶନ ଉପାଦ ପ୍ରକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ପୁନ ume ଅଧିବେଶନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଜାତିଭେଦ କରିବାକୁ କୁହାଯାଏ ଯଦି ଯଦି ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ଅସାମିତ ଗ୍ରାମର ସାମଗ୍ରୀକୁ ଏଣ୍ଟାଣୋମର ସମାନ ମିଶ୍ରଣରେ ପରିଣତ କରାଯାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଏକ ଏଣ୍ଟାଣୋଏମରରୁ ସମାନ ମିଶ୍ରଣ ଦେଇଥାଏ | କୁହାଯାଏ ଜାତିଭେଦକୁ ଠିକ୍ କରାଯାଇଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ରଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବୁ | ଏହି ସବୁ ଜିନିଷକୁ ଦୃଷ୍ଟିକୋଣରେ ଏବଂ ତା' ପରେ ଆମେ ବିଭିନ୍ନ ଶବ୍ଦଗୁଡ଼ିକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବୁ ଯାହା ଅସାମିତ ଯ $ounds$ ଠିକ୍ରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଜଡ଼ିତ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦେଶ ପରଦାରେ ଆପଣ ଏଠାରେ ଯାହା ଦେଖୁଛନ୍ତି ମୋର ଏକ ଯ $ound$ ଠିକ୍ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ଏକ ଇଥିଲ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ମିଆଇଲ୍ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଏକ xo ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ସେଠାରେ ଏକ ଆଲାଇଲ୍ ହାଇଲଡ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆଲାଇଲ୍ ହାଇଲଡ୍ ହେଉଛି
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଦୁଇଟି ହୋଲ୍ ବଟାନ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ କାରଣ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏକ ଇଥିଲ୍ ଗରୁପ୍ ମିଆଇଲ୍ ଗରୁପ୍ ଏବଂ ଏକ କାର୍ବନ ଯାହା ଏକ ହାଇଲୋଜେନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ମୋର ତିନୋଟି ତୀର ତିନୋଟି ଦିଗରେ ସମସ୍ତ ଦିଗକୁ ଯାଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ତିନୋଟି ତୀର ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପ୍ରତିପାଦିତ କରେ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଧରିବା ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ y ସହିତ କିଛି y ସହିତ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରକ୍ରିୟା ସମୟରେ | ତାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ଏକ ଉପରେ ନଜର ପକାଇବା $n \times$ ବଣ୍ଟ ଭାଙ୍ଗିଗଲା ଏବଂ y ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସି ଏକ ନୂତନ ମୋଡ୍ ଗଠନ କଲା

ତେଣୁ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ଅଣୁର ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରୀ ସମାନ
ତେଣୁ ମୁଁ ତୁମକୁ ଦେଖାଇ ପାରିବି ଯଦି କଳ୍ପନା କର ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଅଣୁ ଯାହା ମୁଁ କହୁଛି |

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ହେଉଛି x ପରମାଣୁ ଯାହା ବାହାରକୁ ଯିବା କଥା ବର୍ତ୍ତମାନ କଳ୍ପନା କର ଯେ ଯଦି ଏହା ବାହାରକୁ ଯାଏ ଏବଂ ଏକ ନୂତନ ଜିନିଷ ବାହାରକୁ ଆସେ ତେବେ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଘଟେ ମୁଁ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ବଦଳାଇଲି କିନ୍ତୁ ଅଣୁର ଏହି ଅଂଶରେ କିଛି ଘଟିଲା ନାହିଁ | x ପରମାଣୁ y ପରମାଣୁ ଛାଡ଼ିଥିବା ସ୍ଥାନରୁ ଏକ ବିପରୀତତା କିମ୍ବା ଯେକ $anything$ ଶସି ଜିନିଷ ଅତିକ୍ରମ କଲା, ଯଦି ତାହା ଘଟେ ତେବେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଅଣୁଟି ଏହାର ସଂରଚନାକୁ ବଜାୟ ରଖୁଛି କିମ୍ବା ଆମେ କହୁଛୁ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ଷ୍ଟେରିଓ ରାସାୟନିକ ଭାବରେ ଧାରଣ କରିଛି | ଫଳାଫଳ ଯାହା ଏହି ଯ $ound$ ଠିକ୍ରେ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଯାହାକି ରହିଥାଏ ଯାହା ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ କିମ୍ବା ଅଣୁର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରକୃତ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ନାହିଁ ତେବେ ଏହାକୁ ଧାରଣ କୁହାଯାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ଜିନିଷ ହୋଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଏହି ପରମାଣୁ ଅପସାରଣ କରନ୍ତି | ଏବଂ ନୂତନ ପରମାଣୁ ପଛ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସିଥାଏ

ତେଣୁ ଏକ $sn2$ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହା ଠିକ୍ ଘଟିଛି
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ପରମାଣୁ ବାହାରକୁ ଯାଏ କିନ୍ତୁ ନୂତନ ପରମାଣୁ ବିପରୀତ ଦିଗରୁ ଆସେ ଯାହା ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ so ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହା ଫଳାଫଳ ହେବ ଯେ ଏଠାରେ ତୁମେ | ଦେଖିପାରୁଛି ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦେଶ ଅଣୁରେ x ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି କିନ୍ତୁ ନୂତନ ଭାବରେ ଗଠିତ ଅଣୁରେ କୁରା ax ଠିକ୍ ତାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ସୂଚିତ କରାଯାଇଛି

ତେଣୁ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ cx ବଣ୍ଟରେ ଆମେ ଏକ ତାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱ cy ସାଇ ବଣ୍ଟ ପାଇଥାଉ ଯଦି x ଏବଂ y ସମାନ | ମୁଁ ପ୍ରକୃତରେ ଏଠାରେ ଏକ ଦର୍ପଣ ରଖିପାରିବି ଏବଂ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଏହି ସଂରଚନା a ଏବଂ ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନା ହେଉଛି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି x ଏବଂ y ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦେଶ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅଣୁଟି ଏକ ବିପରୀତତା ଅତିକ୍ରମ କରିଛି ଯେପରି y ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସିଛି | ଏହାର ବିପରୀତ ଯେଉଁଠାରେ x ଥିଲା ଏବଂ ଆମକୁ ଏହି ଅଣୁକୁ ଦେଇଥିଲା

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଯ $ound$ ଠିକ୍ରେ ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରୀ ଓଲଟପାଲଟ ହୋଇଥିବାର କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ ଜ $organic$ ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାବେଳେ ଏହି ଶବ୍ଦଗୁଡ଼ିକ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁ | ଯେତେବେଳେ ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଜ $organic$ ବ ଅଣୁ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗତି କରେ ଯେଉଁଥିରେ ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରୀ ରଖାଯାଇଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ ଅସ୍ଥିକାଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ସଂରଚନା ରଖାଯାଇଥାଏ ତେବେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଏକ ଅସାମିତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ବିନ୍ୟାସ ବିପରୀତ ହୋଇଯାଏ ତେବେ ବିନ୍ୟାସ ହୋଇଯାଏ | କିଛି ଯାହା ମୂଳର

ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ସହିତ ସମାନ, ତେବେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ଓଲଟପାଲଟ ହୋଇଛି, ତୃତୀୟ ପ୍ରକାର ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ତୃତୀୟ ପ୍ରକାରରେ ଯାହା ଘଟେ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟେ ମୁଁ ସମାନ ପରିମାଣରେ ଉତ୍ପାଦର ମିଶ୍ରଣ ପାଇଥାଏ |
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ଆହା ଯଦି ମୋର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀ ସମାନ ପରିମାଣରେ a ଏବଂ b ର ମିଶ୍ରଣ ଦିଏ ତେବେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପୁନ
ume କାର୍ଯ୍ୟ ଅଧିବେଶନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହି ତିନୋଟି ଶବ୍ଦ ଯାହାକୁ ଆମେ ଅସମାନିକ ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ସମୟରେ ସାମ୍ନାକୁ ଆସିବ |
ଷ୍ଟେରିଓକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଇନଭର୍ସନ୍ ଷ୍ଟେରିଓକେମିଷ୍ଟ୍ରିକୁ ଓଲଟାଇ ରଖିବା ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ପାଇବା କିମ୍ବା ସେଠାରେ ଅଧିବେଶନ ପୁନ res ଆରମ୍ଭ କରିବା | f
ଧାରଣ ଏବଂ ଅଧା ବିପରୀତତା
ତେଣୁ ଏହି ତିନୋଟି ଜିନିଷ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଧ୍ୟାନ ଦେବା ଉଚିତ୍ ଯେ ଯେକ any ଶସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ପରଦାରେ ଥିବା ଶେଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖ | କ୍ଷୁଦ୍ର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ soc12 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ପାଇଁ ଆଲକୋହଲ୍ ଗୁଡ଼ିକ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ହାଲୋ ଯ ounds ଗିକରେ
ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ହାଲୋଲକାନ୍ଦୁର ପ୍ରସ୍ତୁତି ଶିଖିବାବେଳେ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବଣ୍ଟ ଉଠିବା ଏବଂ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଟ ବର୍ତ୍ତମାନ
ଏହି ଅଣୁରେ ପରିଣତ ହୋଇଛି | ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଛି ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ସକ୍ରିୟ କାରଣ ଏଥିରେ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ମୁଁ ହାଲୋଲକାନ୍ଦୁ କରୁଛି ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ
ଗାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ch2 ch2oh ଅନ୍ୟତ୍ର ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ୍ ଏବଂ ଇଥାଇଲ୍ ଗରୁପ୍ ଏବଂ ଏକ ch3 କିନ୍ତୁ
ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରକୃତରେ ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଘଟିଛି | ଅସୀମିତ କାର୍ବନ ନୁହେଁ ଯାହା ଷ୍ଟେରୋସେଣ୍ଟର୍ ନୁହେଁ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଉତ୍ପାଦଟି ବିନ୍ୟାସନର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ
ଧାରଣ ସହିତ ଗଠିତ ହୋଇଛି କାରଣ ଆମେ ଅସ୍ଥିତିକ କାର୍ବନକୁ ସ୍ପର୍ଶ କରିନାହୁଁ | 11
ତେଣୁ ଚେମ୍ପି ଇନଭର୍ସନ୍ ଧାରଣ ଏବଂ ରିଜେନେସନ୍ ର ପ୍ରକୃତ ଅର୍ଥ ରହିଥାଏ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅସୀମିତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଘଟୁଛି ଅନ୍ୟଥା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସର୍ବଦା
ଏହାର ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ବଜାୟ ରଖିବା କାରଣ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅସ୍ଥିତିକ ଅଜ୍ଞାନକାମ୍ପୁକୁ ଚିହ୍ନି ନଥାଏ |
ତେଣୁ ଏହିପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମେ ସହଜରେ କହିପାରିବା ଯେ ସେମାନେ ରଖିଛି
ତେଣୁ ସେମାନେ ଧାରଣ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଏହା ଉଲ୍ଲେଖ କରିବା ମଧ୍ୟ ଯୋଗ୍ୟ ନୁହେଁ କାରଣ ଆ ah ସେଠାରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ କାର୍ବନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ଅଂଶ ନୁହେଁ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଧାରଣା ସହିତ
ଘଟୁଛି | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏକ ପୁନ ook ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ତାହା ହେଉଛି sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତତାକୁ ନେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଆମେ କହିଲୁ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତ an ଏକ ଓଲଟା ହୋଇଯାଏ
ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଥିବା ଅଣୁ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆପଣ କରିପାରିବେ | ଦେଖନ୍ତୁ ଏକ ଛଅ କାର୍ବନ ଶୃଙ୍ଖଳା ଅଛି ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ ch3 ଅଛି ଏବଂ ବୃତୀୟ କାର୍ବନ ସହିତ ବ୍ରୋମିନ
ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ କାର୍ବନ ଚି ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | o ଗାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏହା ଅପ୍ଟିକାଲ୍ ଆକ୍ସିଡ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ଆଇସୋମର୍ ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଆଇଛି ତାହା ହେଉଛି
ମାଲନ୍ ସ୍ ଆଇସୋମର୍ ଯାହା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଲିଭୋରୋ ତୃତୀୟ ଅଣୁ ଯଦି ମୁଁ ମାଲନ୍ ସ୍ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଅକ୍ସିଡ୍ ନେବି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି
ଲାଲଭର ଘୂର୍ଣ୍ଣନକାରୀ ଏବଂ ଏହାର ଚିକିତ୍ସା | ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ଉପରେ ଆନିଅନ୍ ଏବଂ ଯଦି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଥ then ାରା ଉତ୍ପାଦଟି
ପୁନ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପୁନ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦୁଇଟି ଅଟେ
ତେଣୁ ଅଣୁର ଷ୍ଟେରିଓକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଓଲଟପାଲଟ ହୋଇଗଲା ଯାହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅପ୍ଟିକାଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଥିଲା ଏବଂ ଉତ୍ପାଦର ବିପରୀତ ଅଛି | ଅପ୍ଟିକାଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଏବଂ
ବ୍ର ମାଲନ୍ ସ୍ ବାହାରିଥାଏ
ତେଣୁ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମେ ସହଜରେ କହିପାରିବା ଯେ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସବୁବେଳେ ଓଲଟା ଅନୁସରଣ କରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ sn1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ sn1
ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିବା | ମୋର ଏଠାରେ ଥିବା ଅଣୁ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋଗୁଟାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଏଠାରେ ଏକ ହୁଟି
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋଗୁଟାନ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଏକ sn1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମୁଁ ପ୍ରଥମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କରିବି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋଗୁଟାନ ଏବଂ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋଗୁଟାନ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କରେ ଆମେ କହିଲୁ ଯେ କାର୍ବୋକେସନ୍ ପ୍ଲାନର୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ମୋଡ୍ ଏହି ପ୍ରକାରେ ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଥିଲୁ ଏହା ଏକ ପ୍ଲାନର୍ ମଲିକୁଲ୍
ତେଣୁ ଏହାର ch3 c2h5 ଅଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପ୍ଲାନର୍ ଅଣୁଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଯାଉଛି | ହାଲୋଜେନ୍ ଉପରେ ଆୟନ ସହିତ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ଲାନର୍ ଅଣୁରେ ଦୁଇଟି
ଲୋବିଟ୍ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅଛି, କମଳା ମାଲନ୍ ସ୍ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସିପାରେ କିମ୍ବା ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସିପାରେ ଯଦି ଓହ ମାଲନ୍ ସ୍ ତାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସୁଛି ତେବେ
ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପଛକୁ ବଙ୍କା ହୋଇଯିବ |
ତେଣୁ ତୁମେ ଦେଖୁ ପାରିବ ମୋ ହାତ କିପରି ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ମୋ ପକ୍ଷ ମ a େରେ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ତିନୋଟି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି
ଯେତେବେଳେ ଓହ ମାଲନ୍ ସ୍ ଏକ ବନ୍ଧନ ଗଠନ କରିବାକୁ ଆସେ , ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବିପରୀତ ଦିଗରେ ବଙ୍କା ହୋଇଯିବେ | ଏକ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଗଠନ
କରିବା ଯଦି ଏହା ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସେ ତେବେ ସେମାନେ ଏହି ଦିଗରେ ବଙ୍କା ହୋଇ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଗଠନ କରିବେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଥରେ ଏହା ଘଟିବା ପରେ os ର ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଆସିବାର ସ୍ erty ାଧାନତା ଅଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ଆମ ପାଖରେ ଏକ ପ୍ଲାନର୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଛି
ତେଣୁ ପ୍ଲାନର୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମୋଡେ ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ଦେବାକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ଏହା ଆହା ପୁନ ଦୁଇଟି ବଗାନୋଲ୍ ଏବଂ ମାଲନ୍ ସ୍ ଦୁଇଟି ବଗାନୋଲ୍ କିମ୍ବା ପୁନ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମ୍ ଦୁଇଟି ଏବଂ ମାଲନ୍ ସ୍ ଦୁଇଟି ବଗାନେ ଦୁଇଟି ଭୋଲ୍ଟର ମିଶ୍ରଣ
ହେବ
ତେଣୁ ଏକ sn1 ଯେତେବେଳେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୁଏ କାରଣ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି ପ୍ଲାନର୍ ମୁଁ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ପାଇବି ଯାହା ଥ means ାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପୁନ
ume କାର୍ଯ୍ୟ ଅଧିବେଶନ ଅତିକ୍ରମ କରେ
ତେଣୁ sn1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ରାସିମାଇଜେସନ୍ ସହିତ ଆଗକୁ ବ because େ କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମଧ୍ୟ ଦେଇ ଯାଉଛି ଯାହା କ no ଶସି କିମ୍ବା ଅସୀମିତ
ନୁହେଁ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମୂଳ ହେବା ପରେ | ଯେଉଁଥିରେ ଏକ ଅସୀମିତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏକ ସମତଳ ଯ ound ଗିକରେ ଏକ ପ୍ଲାନର୍ ଯ ound ଗିକରେ ପରିଣତ ହୁଏ
ତେବେ ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ ସମାନ ପରିମାଣରେ ସୃଷ୍ଟି ହେବ ଯଦିଓ ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ ଅସମାନ ବୋଲି ଅନୁମାନ କରାଯାଏ ତେବେ ତୁମେ ଉଭୟ ଏଣ୍ଟାଣୋମର୍ ସମାନ
ପରିମାଣରେ ଗଠନ କରିବ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ତୁମେ ଏକ ରିସିମିକ୍ ପାଇବ | ମିଶ୍ରଣ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା sn1 ପୁନ session ଅଧିବେଶନକୁ ନେଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ sn 2 ବିନ୍ୟାସନର ଓଲଟା ହୋଇଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ସହିତ ମୁଁ ପରବର୍ତ୍ତୀକୁ ଯିବି | ଆଲକାଲ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ
ତେଣୁ ହାଲୋ ଆଲକାଲ୍ ଦ୍ୱାରା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଲକେନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସେମାନେ ଏଠାରେ ଯାହା ପ୍ରଦର୍ଶନ କରିଛନ୍ତି ତାହା ଦ୍ୱାରା ସର୍ବୋତ୍ତମ ଭାବରେ ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏକ ଆଧାର ଅଛି ଯାହା ସାଧାରଣତ hyd ହାଲୋଜେନ୍ ଉପରେ ଯାହା ଉଠାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ | କାର୍ବନରୁ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଯାହା ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଧାରଣ

କରୁଥିବା କାର୍ବନ ସହିତ ଲାଗିଥାଏ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏକ ch2 br ବନ୍ଧନ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏହା ହେଉଛି ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଅଂଶ ଏବଂ ଏଥିରେ ଏକ କାର୍ବନ ଅଛି ଯାହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଆବଶ୍ୟକତା |

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟନ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କୁ ବାନ୍ଧିବ ଏବଂ ତା' ପରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଏହି କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରେ ମିଳିପାରିବ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ଏକ ନୂତନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ଏକ hbr ବାହାରକୁ ଆସିବ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ସଂଯୋଗକୁ ଯିବ | ଜଳ ସୃଷ୍ଟି କରୁଥିବା ଧାରକୁ ନିଅନ୍ତୁ ଯାହା ଏକ reaction ାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏହିପରି ଉପସ୍ଥାପିତ କରାଯାଇପାରିବ ସାଧାରଣତ

a1 ମଦ୍ୟପ ପୋଷାକିୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ରେ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ନେଇ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣକୁ ଧୀରେ ଧୀରେ ଗରମ କରି ମି | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କ

interesting ଛୁହଳପ୍ରଦ ଅଂଶ ହେଉଛି ଯେ ଏହା ଏକ ସୁନ୍ଦର ସରଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଯଦି ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ଏବଂ ଯଦି ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆଧାର ସେହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କୁ ହାଲୋଜେନ୍ ଗଠନ ଛାଡ଼ିଦେବ | ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ

ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଆରଣ କରିଥିବା କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବନ୍ଧନ ଆଲୋପା ଏବଂ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ବିଚା କୁହାଯାଏ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଏହି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରେ ଏହାକୁ ବିଚା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ କାରଣ ଦୁଇ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାଉଛନ୍ତି | ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରୁ

ଆଲୋପା ଏବଂ ବିଚା ଠାରୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ବିଚା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ କୁହାଯାଏ କିମ୍ବା ସେଗୁଡ଼ିକ ହାଲୋଲକାନ୍ଦର କ୍ଷୁଦ୍ର ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅଛି, ଏହି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଗଠନ

ଉପରେ ମୁଁ ଦୃଷ୍ଟି ରଖୁଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଆପଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଂରଚନାକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ମୋର ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଏକ ଆୟୋଡିନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ

ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିନୋଟି ଅଛି, ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବନ ସହିତ ଡିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ଆୟୋଡିନ୍ ଅଛି | ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏବଂ

ଏହି ଡିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ବିଚା ଗୋଟିଏ ବିଚା ଦୁଇଟି ଏବଂ ବିଚା ଦୁଇଟି କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସମାନ କାରଣ ସେମାନେ ରିଙ୍ଗରେ

ଅଛନ୍ତି ଏବଂ ଏକ ch3 ରେ ଆଉ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ବାହାରକୁ ଯାଉଛି | ମୁଁ ଏକ ଆୟୋଡିନ୍ ବିଷୟରେ ବିଚାର କରୁଛି ଏବଂ ଟାଇଟାଇଡ୍

କାର୍ବନ ଆଲୋପା ଉପରେ ଅଛି ଏବଂ ତାପରେ ଡିନୋଟି ବିଚା ମଧ୍ୟରୁ ଡିନୋଟି ବିଚା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସମାନ ଯାହାକୁ ବିଚା ଦୁଇ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି ଡିନୋଟି ବିଚା

କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ | ବିଚା 1 ରୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନେଇ କିମ୍ବା ବିଚା 2 ରୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନେଇ ବର୍ତ୍ତମାନ ବାହାରକୁ ଯାଇପାରେ |

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଯାହା ପାଇବି ତାହା ହେଉଛି ଉତ୍ପାଦର ମିଶ୍ରଣ ଯାହା ଏଠାରେ ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକରେ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ହାଇଲୋଜେନ୍ ହାଇଲୋଜେନ୍ କରୁଛି | ବିଚା 2 କାର୍ବନ ପରମାଣୁରୁ ଏବଂ ଏଥିରେ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବିଚା ଏକ

କାର୍ବନ ପରମାଣୁରୁ ଚାଲିଯାଇଛି ଯେତେବେଳେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରକୃତରେ କରାଯାଏ ଆପଣ ଜାଣିବେ ଯେ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ଯେଉଁଠାରେ ବିଚା ଦୁଇଟି କାର୍ବନରୁ

ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହଜିଯାଇଛି | ପରମାଣୁ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଯେଉଁଠାରେ ବିଚା 1 ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳରୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହଜିଯାଏ, ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଛୋଟ ଉତ୍ପାଦ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏକ ନିୟମ ସୃଷ୍ଟି କରେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏକ ସାଧାରଣ ପର୍ଯ୍ୟବେକ୍ଷଣ ଅଟେ ଯେ ଆପଣ ଏହା ସବୁ ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକରେ ଘଟୁଥିବା ଦେଖିବେ ଏବଂ ନିୟମ ଯାହା ନିୟମ କହୁଛି | ଏହାକୁ

ନିୟମର ଏକ ସେଟ୍ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ ଯାହା the ଷର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀ ଆଲେକ୍ସାଣ୍ଡର୍ ନାମରେ ନାମିତ ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଉଦାହରଣ କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ ଯାହା ଏକ people ାରା ଲୋକମାନେ ମଧ୍ୟ ନାମକୁ ଭିନ୍ନ ଭାବରେ ଲେଖନ୍ତି ଏବଂ ନିଜକୁ କୁହନ୍ତି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଯେତେବେଳେ ନିୟମ ଅଛି ତାହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିବ | ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ସାଧାରଣତ a1 ଆଲକେନ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ଦେଇପାରେ ଯାହା

ଆଲକେନ୍ ର ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଫର୍ମ ଅଟେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଆପଣ ଆଲକେନ୍ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବା ସମୟରେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ଆଲକେନ୍ ଯେତେ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଏ ଆଲକେନ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏକ ଆଲକେନ୍ ର ସ୍ଥିରତା | ଆହା ସହିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନର ପରିମାଣ ସହିତ ଜଡ଼ିତ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଯେତେବେଳେ ସେମାନଙ୍କଠାରୁ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ସମାନ ଆଲକେନ୍ ହୋଇପାରେ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଉତ୍ପାଦ ଯାହା ତୁମକୁ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲକେନ୍

ପ୍ରଦାନ କରେ ତାହା ସବୁଠାରୁ ସ୍ଥିର ଅଟେ |

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି ଆଲକେନ୍ ରେ ଏହାର ଡିନୋଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ମୁଁ ସେମାନଙ୍କୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଏବଂ ଡିନୋଟି ନାମ ଦେବାକୁ ପଡ଼େ ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହି ଆଲକେନ୍ ଉପରେ ଡିନୋଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ

ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଥିବାବେଳେ ଏହି ଆଲକେନ୍ କେବଳ କାର୍ବନ୍ ଗୋଟିଏ ସ୍ଥାନ ଅଛି | ପରମାଣୁ ଅନ୍ୟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଏକ ch2

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ କମ୍ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏହାର ଏକ ସ୍ପଷ୍ଟ ଉଦାହରଣ ଏଠାରେ ଅଛି ଯଦି ମୁଁ ଦୁଇଟି ଟ୍ରାନ୍ସମୋପେଣ୍ଡେନ୍ ନେଇ ଏହାକୁ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରେ ତେବେ

ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଦେଇପାରେ | ମୁଁ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ବାସ୍ତବରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ

ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କାର୍ଯ୍ୟକାରୀ କର, ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ପେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଯେଉଁଠାରେ ବିଚାର କାର୍ବନରୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ 81 ପ୍ରତିଶତରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବାବେଳେ

ଅନ୍ୟଟି କେବଳ 19 ପ୍ରତିଶତରେ ଗଠିତ ହୋଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଛୋଟ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଉଭୟ ଆଲକେନ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ

pattern ାଆକୁ ଦେଖ, ଯାହା ତୁମକୁ ଗଠିତ ହୋଇଛି ଯାହା ତୁମକୁ ଅଧିକ ବଦଳାଇବାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ କେବଳ

ସେଠାରେ ଅଛି | ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲକେନ୍ ହେଉଛି ଏକ ମୋନୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ମୋନୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଆଲକେନ୍ କମ୍

ଗଠନ ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଫଳର ସେଟ୍ ଅଟେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏହା ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ବିନ୍ଦୁ ଯାହା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମନେ ରହିବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏଠାରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ବିଲୋପକୁ ବ ises ାଇଥାଏ ଆମର ଏକ

ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଆସେ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇଥାଏ ଏବଂ ବିଲୋପନରେ ଆମର ଏକ ଆଧାର ଅଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରୋଟନ୍ ଉଠାଇଛି ଉଦାହରଣରେ

ମୁଁ ଏକ ଓହୋ ମାଇନସ୍ ଆସିବା ଏବଂ ଉଠାଇବା ବିଷୟରେ କହିପାରିବି | ପ୍ରୋଟନ୍ ଉପରକୁ ଉଠାନ୍ତୁ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ oh ମାଇନସ୍ ହେଉଛି ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ବେସ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଅଟେ କିନ୍ତୁ କମ୍ ମାତ୍ରାରେ ମଧ୍ୟ ଏକ

ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଅଟେ, ଏହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛି କି ନାହିଁ ତାହା କରିବାକୁ କଣ ପସନ୍ଦ କରିବେ | କିମ୍ବା ଏହା ଏକ

ପ୍ରୋଟନ୍ ଅନ୍ତାନ୍ତ କରି ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେବାକୁ ଚାହୁଁଛି କି ନାହିଁ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ଏହା ଏକ ପସନ୍ଦ ଯାହା ଅଣୁର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋମେନ୍ ସର୍ବଦା ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗୀତା ରହିବ | ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏବଂ ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ଯାହା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲକୁ ଏକ ଆଧାର ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବାକୁ

ପଡ଼ିବ କିମ୍ବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ବୃଦ୍ଧର ବିଷୟ ଏବଂ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବା ସହଜ ଅଟେ
ତେଣୁ ବେଳେବେଳେ ଆମେ ଶେଷ ହୋଇପାରେ | ବିଲୋପ ଏବଂ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଦ୍ରବ୍ୟର ମିଶ୍ରଣ ଅଛି
ତେଣୁ କିଛି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ନିୟମ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଲେଖି ପଢ଼ିପାରିବା
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଯେ ଏକ ବକ୍ତିଅର୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏକ ଆଧାର ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବାକୁ ପସନ୍ଦ କରେ ଏବଂ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ବିସ୍ଫାର କରେ କାରଣ
ଯଦି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ବହୁତ ବଡ଼ ତେବେ ମୋର ଅଛି | ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ଏଠାରେ ତୁମର ଏହି ଗଠନ ଉପରେ ନଜର ଅଛି
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୋର ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆଇସୋପ୍ରୋପାଇଲ୍ ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଦୁଇଟି ଡ୍ରୋମୋପ୍ରୋପେନ୍ ଏବଂ ମୁଁ ଏଠାରେ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଥିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ହେଉଛି
ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ ବଚସ୍ତାକର୍ତ୍ତ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଲକୋହୋଲ୍ ଯାହା ଏକ ଟେଟ୍ରାବ୍ରୁଟିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ହେଉଛି ଏହି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ
ପହଞ୍ଚିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟକର ହେବ ଯେଉଁଥିରେ ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହା ଏଠାରେ ପହଞ୍ଚିବ ନାହିଁ ବରଂ ଏହି ପରୀକ୍ଷକ ପାଇଁ ଏହା ସହଜ ଅଟେ | ପ୍ରୋଟନ୍ ବାଛିବା ପାଇଁ t ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏହି ଆଲକୋହୋଲ୍
ତେଣୁ ମୋର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅଧିକ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ବେସ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବାକୁ ପସନ୍ଦ କରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ବାଛିଥାଏ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ତିଆରି କରେ
ତେଣୁ ବକ୍ତିଅର୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ | ବର୍ତ୍ତମାନ କେନ୍ଦ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପସନ୍ଦ କରେ ଯଦି ମୋର
ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପ୍ରାଥମିକ ଅଟେ ତେବେ ଅବଶ୍ୟକ କି no ଶସି ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ନାହିଁ
ତେଣୁ um sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅତି ସହଜ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଏକ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କୁ ଯାଏ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିବା ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଡ୍ରୋମୋ ପ୍ରୋପାନ | ବର୍ତ୍ତମାନ ହାଲାଇଡ୍ କରନ୍ତୁ ଯଦି ମୁଁ ଏକ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ହାଲୋ
ଆଲକେନ୍ ବ୍ୟବହାର କରେ ଯେଉଁଠାରେ ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏକ ଦ୍ secondary ଠିକା ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ତାହା ପାର୍ଶ୍ଵରେ ଥିବା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଯଦି ମୁଁ ମିଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନକୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କିମ୍ବା ବେସ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରେ ତେବେ ଏହା
ସହଜରେ ହୋଇପାରେ | ଏଠାରେ ଆକ୍ରମଣ କର ଏବଂ ମୋଟେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦିଅ ଯଦି ମୋର ଆଧାର ବକ୍ତିର ହୋଇଯାଏ ତେବେ ଏହା ମୋଟେ
ଏକ ଏଲିମିନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେବ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଥାଏ ସେଠାରେ ଏକ ପସନ୍ଦ ଅଛି ଏହା sn1 କିମ୍ବା sn2 ପାଇଁ ଯାଇପାରେ କିମ୍ବା ଏହା g
ହୋଇପାରେ | o ବିଲୋପ ପାଇଁ ଏବଂ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଶକ୍ତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ଏକ ବଡ଼ ବେସର ଆକାର ଏକ ବୃହତ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ଏକ
ଆଧାର ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ
ତେଣୁ ଦ୍ secondary ଠିକା ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ sn1 sn2 ଉପାଦାନ ମିଶ୍ରଣ ଏବଂ କିଛି ନାମ sn1 ବିଲୋପ କରିବା ସମୟରେ ଶେଷ
ହୋଇପାରେ | ତୁମର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ନୁହେଁ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର ନୁହେଁ ତେବେ ଏହା ତୁମକୁ ବିଲୋପ କରିପାରିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ କିଛି
ସମୟ ମଧ୍ୟରେ ଏହା ତୁମକୁ ଏକ sn1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସବୁବେଳେ sn1 କିମ୍ବା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପସନ୍ଦ କରେ
ତେଣୁ ସେମାନେ ତୁମକୁ sn2 ଦିଅନ୍ତି ନାହିଁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ସେମାନେ ପ୍ରଥମେ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବୋକେସନ୍ ବିଟା କାର୍ବନ ପରମାଣୁରୁ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ହରାଇପାରେ ଏବଂ ଏକ ଆଲକେନ୍ ସୃଷ୍ଟି
କରିପାରିବ କିମ୍ବା ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ sn1 ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏବଂ ପରୀକ୍ଷଣ ମଧ୍ୟ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ସେମାନେ ମଧ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରିବେ ଯେଉଁଠାରେ ଆଧାର
ପ୍ରୋଟନ୍ କୁ ସୁଧାସଳଖ ଉଠାଇଥାଏ | ବିଟା କାର୍ବନ ଏବଂ ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ବ୍ରେକ୍
ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଆପଣଙ୍କୁ sn2 ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓ ଦେଇପାରେ | ହିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ
ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ବିଲୋପ ଏବଂ ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ସମାନ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ବର୍ତ୍ତମାନ ସାଧାରଣତଃ a ଏକ ବକ୍ତିର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ୍
କରିବାକୁ ପସନ୍ଦ କରେ
ତେଣୁ ଏହା ସହିତ ଆମେ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଶେଷକୁ ଆସିବା ଯାହାକୁ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଚାହଁବୁ | ଏଠାରେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଧାତୁ ସହିତ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏକ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ସାଧାରଣତଃ po1
ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଆମର ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଏବଂ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଉପରେ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଯେତେବେଳେ ଏହିପରି ଯ ounds
ଗିକଗୁଡ଼ିକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଧାତୁ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ | ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ କଣ କରିବ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଭାଙ୍ଗିବ କାରଣ ହାଲାଇଡ୍ ଆୟନଗୁଡ଼ିକ ସ୍ଥିର
ଅଟନ୍ତି ସେମାନେ ଅନେକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଧାତୁ ସହିତ ଜଡ଼ିତ ହେବାକୁ ଚାହଁନ୍ତି
ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇବୁ ତାହା ହେଉଛି ଏକ ଧାତୁ ହାଲାଇଡ୍ ଯାହା ଏକ କାର୍ବନ ଧାତୁ ବନ୍ଧ ସହିତ ଗଠିତ | ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଧାତୁ ବନ୍ଧ ଯାହା ଗଠିତ ହୁଏ ତାହା
ଯଥେଷ୍ଟ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ହେବ ଯାହା ଦ୍ means ାରା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ସେମାନେ ଆୟନ କାର୍ବନିଲ କାର୍ବନିଲ ପରି ରହିନ୍ତି ନାହିଁ | ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା ଧାତୁ
ସହିତ ଏହା ସାଧାରଣତଃ linked ସଂଯୁକ୍ତ ହେବ
ତେଣୁ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ଯଦି ଏକ ଯ ound ଗିକରେ ଧାତବ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଥାଏ ତେବେ ସେମାନଙ୍କୁ ଅର୍ଗାନୋମେଟାଲିକ୍ ଯ ounds ଗିକ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଅର୍ଗାନୋମେଟାଲିକ୍ ଯ ounds ଗିକ ଯ ounds ଗିକ ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ ଧାତୁ ବନ୍ଧ ଅଛି ଏବଂ ସାଧାରଣତଃ certain ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ | ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ
ଏଥିରେ ଭଲ କାରଣ ସେମାନେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ସହିତ ଏକ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ପରି ସ୍ଵାଭାବିକ ବଣ୍ଡ ଦିଗବର୍ତ୍ତନ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବେ ଏବଂ ଏହିପରି ଯ ounds
ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଅର୍ଗାନୋମେଟାଲିକ୍ ଯ ounds ଗିକ କୁହାଯାଏ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ସବୁଠାରୁ ଅଧିକ ଚର୍ଚ୍ଚିତ ଏବଂ ପ୍ରଥମ ଏବଂ ସ୍ଵୀକୃତିପ୍ରାପ୍ତ ଅର୍ଗାନୋମେଟାଲିକ୍ ଯ ound
ଗିକ ଏକ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ନାମିତ କରାଯାଏ | ବିଜେଡା ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ପରେ ଯିଏ 1900 ରେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଆବିଷ୍କାର କରିଥିଲେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହା 100 ବର୍ଷରୁ ଅଧିକ ଅଟେ ଯେ ଏହି ଯ ound ଗିକ ଆବିଷ୍କୃତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ସେ କିପରି କରିଥିଲେ ଯେତେବେଳେ ସେ ଏକ ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ନେଇଥିଲେ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୁଁ ଡ୍ରୋମୋପେନ୍ ଲେଖୁଥିଲି ଏବଂ ଯଦି ଏହା ହୁଏ | ଶୁଖିଲା ଇଥରରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଧାତବ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ
ତେଣୁ ବ୍ୟବହୃତ ଦ୍ରବଣ ଏପରି କିଛି ହେବା ଉଚିତ ଯାହା ଧାତୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ନାହିଁ | n ଯେତେବେଳେ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଏକ ଦ୍ରବଣରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍
ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଯେପରିକି ଶୁଖିଲା ଇଥର ଏହା ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଦେବ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ଧାତୁ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଏକ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍
ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି, ବର୍ତ୍ତମାନ mg br ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ଆୟନିକ ବଣ୍ଡ ଅଟେ | ସମ୍ଭବତଃ an ଏକ ମିଶ୍ରା ମୂର୍ତ୍ତି ଏବଂ ବ୍ରସ୍ ମାଇନସ୍
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଯେକି any ଶସି ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମର ଲୁଣ ପରି ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରାୟତଃ an ଏକ ଆୟନିକ ବଣ୍ଡ ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ରକୃତରେ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ଅଟେ
ତେଣୁ କାର୍ବନ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନିଲ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଜଡ଼ିତ | ବ୍ରସ୍ ମାଇନସ୍ ସହିତ ମିଶି ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଭାବରେ ଦୁଇଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି
ବୋଲି କୁହାଯାଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଅଧିକାଂଶ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଡ୍ରୋମାଇଡ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଥାଏ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଏହି ଦୁଇଟି
ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବହନ କରିଥାଏ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋଲୋଜି ଧାରା କାର୍ବନ ବନ୍ଧନ | ଗ୍ରିଗାଡ଼ ରିଡେଣ୍ଟ ହେଉଛି ଦିଗବର୍ତ୍ତନ ପ୍ରାୟତଃ CO କୋଭାଲେଣ୍ଟ ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ ପୋଲାରିଜେଡ଼ ହୋଇଛି
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହା ଏତେ ପରିମାଣରେ ପୋଲାରିଜେଡ଼ ହୋଇଛି ଯେ ଅଜ୍ଞାନକାରୀ ଏକ ନିକାରାମୂଳକ ଚାର୍ଜ ବହନ କରିବ ବୋଲି ଅନୁମାନ କରାଯାଇପାରେ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହା ଏକ ନିକାରାମୂଳକ ଅଟେ | ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ଅଜ୍ଞାନକାରୀ ପରମାଣୁ ସକରାମୂଳକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଏକ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ମାଧ୍ୟମରେ
ଏକ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏକ ବ୍ରୁ ମାଇନସ୍ ଅଛି
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହା ଏକ ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ଼ ସହିତ କ'ଣ ହୋଇପାରେ ତାହା ବିପରୀତ ଅଟେ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ଼ରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଅଜ୍ଞାନକାରୀ ଏକ ସକରାମୂଳକ ଚାର୍ଜ ଅଛି | ଏବଂ ହାଲୋଜେନର ଏକ ନିକାରାମୂଳକ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ବିପରୀତ
ଅଟେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହି sp^3 ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏକ ଗ୍ରିଗାଡ଼ ରିଡେଣ୍ଟ କିଛି ନୁହେଁ ଯାହାକୁ ଆପଣ ବାହାରେ ନେଇପାରିବେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏକ ଟେବୁଲ୍ ଉପରେ ରଖିପାରିବେ କିମ୍ବା ବାୟୁରେ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ
ଆସିଥିବାରୁ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ | ଆର୍ଦ୍ରତା ସହିତ ଏହା ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯାହା ଏକ ଅଦଳବଦଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଥିବା ଜିନିଷ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ମୁଁ ଏହାକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରୁଛି ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଗ୍ରିଗାଡ଼ ରିଡେଣ୍ଟ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଏହାକୁ ପତଳା ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ କାର୍ବନ ଧାତୁ ବନ୍ଧନ
ନିକାରାମୂଳକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଭାଙ୍ଗିଯାଏ | ମଦ୍ୟପାନର ପ୍ରୋଟନ୍ ସହିତ କାର୍ବନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରଦାନ କରେ କାରଣ ଆମେ ଏକ ଇଥିଲ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍
ଗ୍ରୋମାଇଡ଼ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ ଯାହା ରୋହର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିଥାଏ | ମୋଡେ ଇଥାନ ପ୍ଲସ୍ ମିଗୋରନ୍ସ ଦିଏ ଯେଉଁଠାରେ ଆଲକୋହଲ୍ ଆୟନ
ଅଛି କିମ୍ବା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି sp^3 ଗିକ ମିଗ୍ରା କିମ୍ବା x ଏକ ଲୁଣ ଯେଉଁଠାରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ଼ ଆୟନ ସହିତ ଆଲକୋହଲ୍ ଆୟନ
ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ସହିତ ଏକ ଲୁଣ ଦେଇଥାଏ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହା ହେଉଛି | ଅଜ୍ଞାନରେ ମଧ୍ୟ କ'ଣ ଘଟିବ ଯଦି ଏକ ଗ୍ରିଗାଡ଼ ରିଡେଣ୍ଟ ଏକ ମଦ୍ୟପାନ କିମ୍ବା କେବଳ ଆର୍ଦ୍ରତା ବା $exposed$ ାରା ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସିଥାଏ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ବାୟୁମଣ୍ଡଳରୁ ଆର୍ଦ୍ରତା ଖୋଲା ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବା ପାଇଁ ଯଥେଷ୍ଟ ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମକୁ ବା us ିବ ଏବଂ
ଆମକୁ ଏହି ଉତ୍ପାଦକୁ ଠିକ୍ ଭାବରେ ଦେବା ଆରମ୍ଭ କରିବ | ବର୍ତ୍ତମାନ ସମୟ ଭାବରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହାକୁ କାଠର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତଃ hyd ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ପ୍ରତି ସିଲିକନ୍ ପ୍ରୟୋଗ ନୁହେଁ କାରଣ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ
ହିଂସାମୂଳକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ଼ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ'ଣ କରେ | ସୋଡିୟମ୍ ମେଟାଲିକ୍ ସୋଡିୟମ୍ ର ଅଜ୍ଞାନକାରୀ
ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ବ୍ରେକ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ଼ ବାହାର କରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସୋଡିୟମ୍ କେବଳ ଗୋଟିଏ ମୂଲ୍ୟ ରହିଥାଏ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ଼ ବାହାର କରିବ | ଆମ ପାଖରେ ଯାହା ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ଏକ ଭଲ ଗ୍ରିଗାଡ଼ ଅଜ୍ଞାନକାରୀ ପରମାଣୁ ଯାହା ପୂର୍ବରୁ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ
ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିଲା

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହିପରି ଦୁଇଟି ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକତ୍ର ହୋଇ ଆମକୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଦେବେ ଯାହା ହାଲୋ ଆଲକାନରେ ଦୁଇଗୁଣ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଆମେ
ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହା ହୋଇପାରେ | ଏଠାରେ ଲେଖାଯାଇଥିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ so ହୋଇଛି
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ଼ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ଼ ଦୁଇଟି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସୋଡିୟମ୍ ର ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ ଯାହା ଆମକୁ
ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ପ୍ରଦାନ କରିବ ଯେଉଁଥିରେ ଏକ ବର୍ଦ୍ଧିତ କାର୍ବନ ଚେନ୍ ଅଛି ଯାହା ହେଲୋରେ ସମୁଦାୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଦୁଇଗୁଣ | ଆଲକେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ସୋଡିୟମ୍
ହାଲାଇଡ଼ ର ଦୁଇଟି ଅଣୁ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କାଠର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ କୁହାଯାଏ ଏକ ଯୋଡ଼ି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ବିବେଚନା କରାଯାଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଦୁଇଟି ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଏକତ୍ର
କରାଯାଇପାରିବ ତୁମେ ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ଼ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବ ତୁମେ ଉଭୟ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଲୁଣ ପରି ବାହାର କରିବି | ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ଏବଂ
ତା' ପରେ ଦୁଇଟି ଆଲ୍‌କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକତ୍ର ହୋଇ ଆମକୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ଧାତୁ ସହିତ ହାଲୋ ଆଲକାଇଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଦୁଇଟି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ମଧ୍ୟରୁ ଗ୍ରିଗାଡ଼ ରିଡେଣ୍ଟ | ସର୍ବଦା ସବୁଠାରୁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଏହା ଆମକୁ ଏକ ରିଡେଣ୍ଟ ଦେଇଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ ଏକ
ନିକାରାମୂଳକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ରହିଥାଏ, ଯେତେବେଳେ ଜଙ୍ଗଲର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଅଟେ
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହାର ଠିକ୍ ସେହି ବିଷୟରେ ସାମିତ ଅଟେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ଏହା ସହିତ ଆମେ ସଂକ୍ଷେପରେ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ ହେବାରେ ସମର୍ଥ ହେବା | ହାଲୋ ଆଲକେନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ଡେଣ୍ଟ୍ରୋ ତିନୋଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମୁଖ୍ୟ ଶ୍ରେଣୀର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଥିଲୁ ସେଥି ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି $sn1$ ଏବଂ
 $sn2$ ବା $second$ ିତୀୟତା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ତୃତୀୟତା ଧାତୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଥିଲା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବହୁ ସଂଖ୍ୟାରେ ବ୍ୟବହାର
କରାଯାଇପାରିବ | ଦ୍ୱ୍ୟୁଲ୍‌ଡିଫାଇଲ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଜ $organic$ ବା ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଯାହା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ବ୍ୟବହାର କରୁ, ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ପଥ ସାଧାରଣତଃ sn $sn1$ କିମ୍ବା $sn2$ ଅନୁସରଣ କରେ, ଯଦି ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଅସାମିତ $sn2$ ହୁଏ ତେବେ ଏହାର ବିପରୀତତା ଘଟିବ ଯାହାର ଅର୍ଥ
ହେଉଛି ଯଦି ଆମେ ଏକ ଅସାମିତ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିନ୍ୟାସରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା | କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଆମେ ଉତ୍ପାଦରେ ବିପରୀତ ବିନ୍ୟାସ ପାଇଥାଉ ତେବେ ଅବଶ୍ୟ ଏହି
ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ଫର୍ମାଟକୁ ନେଇପାରେ | ଆଲକେନ୍ରୁ ଆୟନ ଏବଂ ଥରେ ଆଲକେନ୍ ଗଠନ ହେବା ପରେ ଆମେ ଆଲକେନ୍ ପାଇଥାଉ ଯାହାକୁ ଅଧିକ
ବଦଳାଯାଇଥାଏ ଯାହାକୁ ଫଳ ହାଲୋ ଆଲକାଇଲ୍ ସାଇଡ଼ କୁହାଯାଏ ଗ୍ରିଗାଡ଼ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହା ତୃତୀୟ ଶ୍ରେଣୀର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ
ବିଷୟ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ | ଏହା ମୁଁ ଏଠାରେ ବନ୍ଧ କରିବି ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ଯାହା ଆମର ଏହି ବିଷୟ ଉପରେ ରହିବ ଆମେ
ହାଲୋ ଆରାମାଇସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହିବୁ ଯାହା ବାସ୍ତବରେ ହାଲୋ ଆଲକାଇଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଠାରୁ ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |