ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଉପରେ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଧାରଣ କରିଥିବା ଏକ ଗୁରୁତ୍ thing ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ଯାହା ମୁଁ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରି ନାହିଁ, ତାହା ହେଉଛି ଯ ound ଗିକର ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଏବଂ ଷ୍ଟେରେଓ କେମିଷ୍ଟ୍ରି ଜ the ବିକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପରେ ଏତେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଭୂମିକା ଗ୍ରହଣ କରିଥାଏ ଯେ ଗୋଟିଏ ଷ୍ଟେରିଓସୋମର ଅନ୍ୟଟି medicine ଷଧ ବୋଲି ଜଣାପଡିଛି | ଷ୍ଟେରିଓ ଆଇସୋମର୍ ବୋଧହୁଏ ବିଷ ମଧ୍ୟ ସେହି ପ୍ରକାରର ଜ ological ବିକ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଉପରେ ନଜର ରଖାଯାଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକର ଗଠନ ବିଷୟରେ ଦେଖନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଦେଖାଯାଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଆଲଫା ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ଆଲଫା ବଣ୍ଡ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀମାନେ ଏକ ଅର୍ଥୋ ସହିତ ବିଟା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ | କ୍ଲୋରୋ ଜିନିଷ ଏହି ଯ ound ଗିକ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଦୁଇଟି ଆଇସୋମର ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଦର୍ପଣ ରଖେ ତେବେ ମୁଁ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାହା ଦେଖେ ତାହା ହେଉଛି ଡାହାଣ ହାତର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ନେଇ ସେହି ବସ୍ତୁ ଉପରେ ଠିକ୍ କରେ ଯାହା ପ୍ରଥମ ନୁହେଁ | ସୁପରପୋଜିଙ୍ଗ୍ କାରଣ କାର୍ବୋନିଲ୍ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ରହିବ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ବନିଲ୍ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି

ତେଣୁ ହ୍ୟାଣ୍ଡେସ୍ ଅଲଗା

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାର କମ୍ପୋ | unds ଯାହା ଅଣ ସୁପରପୋଜେବଲ୍ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ସମ୍ପର୍କକୁ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟିଓମର୍ କୁହାଯିବ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଯ ound ଗିକରେ s କେଟାମାଇନ୍ କହିଥାଏ ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ଅନ୍ୟ ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି r କେଟାମାଇନ୍ ମାଇନସ୍ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କିମ୍ବା ବିପରୀତ କିନ୍ତୁ ଗୋଟିଏ କେଟାମାଇନ୍ ପରି ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଏବଂ ଦେଖାଯାଏ | ଅନ୍ୟଟିର ଜ bi ବିକ ଗୁଣ ଯାହା ହାଲୁସିନୋଜେନ ଅଟେ

ତେଣୁ ସ୍ପେସରେ ଆଭିଏଣ୍ଟେସନ୍ ବଦଳାଇ ଗୋଟିଏ ଯ ound ଗିକରେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରକାରର ଜ ological ବିକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଦେଖିବାକୁ ମିଳେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଯ ound ଗିକ ଅନ୍ୟ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମିଅର୍ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭିନ୍ନ

ତେଣୁ ଷ୍ଟେରେଓ କେମିଷ୍ଟ୍ରି ଷ୍ଟେରିଓ କେମିଷ୍ଟ୍ରି ରକ୍ଷଣାବେକ୍ଷଣ ଏବଂ ଜାଣିବା ଯେ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଅଟେ | ଅତ୍ୟଧିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କେବଳ ଯ ound ଗିକ ନୁହେଁ ଆହା ଜ bi ବଗତ ଭାବରେ ସକ୍ରିୟ ହେବ କି ନାହିଁ କିମ୍ବା ସକ୍ରିୟ ହେଲେ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଜ ological ବିକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଜିନିଷ ପାଇବ ବେଳେବେଳେ ଆମେ ପଚାରିଥାଉ ଯେ ଲୋକମାନେ ସବୁବେଳେ ଚିରାଲୀ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ବ୍ୟତୀତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଚିରାଲାଇଟି ସେଠାରେ ରହିପାରିବ ନାହିଁ ଏହା ଠିକ୍ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର କିଛି କମ୍ପୋ | unds ଆମେ ଖୋଜୁ ଯେ ଅନ୍ୟ ପରମାଣୁରୁ ଚିରାଲୀଟି କେଉଁଠୁ ଆସୁଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଚିରାଲାଇଟି ସେଣ୍ଟର୍ ଯଦି ମୁଁ ଏକ ଯ ound ଗିକ ନେଇଥାଏ ଯେଉଁଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟେଟ୍ରାଡେଲର ଏକ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାଗର ଏକ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାଗ ଏବଂ ତିନୋଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଏଠାରେ ଏକ କାର୍ଟୁନ୍ ଗୋଲାପୀ ଲାଲ ଭାବରେ ଦେଖାଯାଇଥାଏ | ସବୁଜ ଏବଂ ଯଦି ଅନ୍ୟ enantiomer ପୁନର୍ବାର ଲେଖାଯାଉଛି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ସେହି ସୁପର ର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋଏମର୍ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକର ପ୍ରକୃତିକୁ ଦେଖିବା ତେବେ ଆମେ କ any ଣସି ପ୍ରକାରର ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ ଅଲଗା ହୋଇଥିବାର ଦେଖୁ ନାହିଁ ଯାହାକୁ ଆମିନ ଇନଭର୍ସନ୍ କୁହାଯାଏ | ଏହା ହେଉଛି ଯେ କିପରି ଗୋଟିଏ ଆମିନକୁ ଅନ୍ୟ ଆମିନରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଇପାରିବ ଅତି ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଲେଖାଯାଉଛି ଏହି structure ାଞ୍ଚା ହେଉଛି sp ତିନିଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଚିହ୍ନଟ ହୋଇଛି ତିନୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରେ ଗୋଟିଏ r ଦୁଇ କିମ୍ବା ତିନୋଟି ନିୟମିତ ଟେଟ୍ରାଡ୍ରନ୍ ଏବଂ ଚତୁର୍ଥ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ହେଉଛି ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍

ତେଣୁ ଏହା ପାଇବାରେ ଲାଗିଛି | ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଅବସ୍ଥାରେ ଏକ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ sp3 କୁ sp2 କୁ ଯେଉଁଠାରେ p କକ୍ଷପଥ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ରଖେ ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହା ପୁଣି ଫେରି ଆସେ | ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଫର୍ମରେ ଯେଉଁଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ବିମାନ ତଳେ ଥାଏ

ତେଣୁ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ହେଉଛି ଇନଭର୍ସନ୍

ତେଣୁ ଆମିନ ଇନଭର୍ସନ୍ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଧୀର କିମ୍ବା ଅତି ଦ୍ରୁତ ଅତି ସାଧାରଣ ଜ୍ଞାନ କହୁଛି ବିପରୀତ ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ମାତ୍ର 6 କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ | ଆମର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପାଇଁ ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ଯାହା r r r r r r ଅଟେ ଯାହା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହେବ ସେମାନେ ଏହାକୁ ଏକ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ ରୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉନ୍ନତିରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବେ କେବଳ ଛଅ କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀରେ ଏକ ସରଳ ଟିକିଏ ଶକ୍ତି ରଖି

ତେଣୁ ସେମାନେ ଦ୍ରୁତ ସନ୍ତୁଳନରେ ଅଛନ୍ତି

ତେଣୁ କ’ଣ? ସମସ୍ୟା ସମସ୍ୟା ହେଉଛି ତୁମେ ଏହି ଦ୍ରୁତ ସନ୍ତୁଳନ ଜିନିଷରୁ ଏହି ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ଧରି ପାରିବ ନାହିଁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଗୋଟିଏ ପାଇବାକୁ ଚାହୁଁଛ ଏହା ଅନ୍ୟକୁ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେଉଛି

ତେଣୁ ସାମଗ୍ରିକ ଜିନିଷ ଦୁଇଟି ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ ପୃଥକ ହେବ ନାହିଁ କିମ୍ବା ଫଳାଫଳ ଜିନିଷଟି ଜାତିଗତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହାକୁ କିପରି ରୂପାନ୍ତର କରାଯିବ | ଇନଭର୍ସନ୍ ବ୍ୟାରେଜ୍ ବହୁତ କମ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ସୁନ୍ଦର ତଥ୍ୟ ହେଉଛି ଆମୋନିୟା ଓଲଟା 2 ରୁ 10 କୁ ପ୍ରତି ସେକେଣ୍ଡରେ 11 ଥର ଶକ୍ତି ଅବିଶ୍ୱସନୀୟ

ତେଣୁ ଆପଣ ସେହି ଆମୋନିୟାକୁ ଚିରାଲ୍ f ରେ ଆମୋନିୟା ବଦଳାଇ ପାରିବେ ନାହିଁ | orm କାରଣ ଯେତେବେଳେ ବି ଆପଣ ଧରିବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି 1 ଏହା sp2 ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେଉଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ଅନ୍ୟ ଫର୍ମକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହା ଏତେ ଶୀଘ୍ର ସନ୍ତୁଳନ ହେବା ଅତ୍ୟନ୍ତ କମ୍ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଶକ୍ତି ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ଲାଗୁ ନହେବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟକର | ତୁମେ କରିପାରିବ କିନ୍ତୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଥିବା ଅନ୍ୟ ଜ organic ବ ଅଣୁ ପାଇଁ କ icks ଶଳ ଅଛି ଯାହା ତୁମେ କରି ପାରିବ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଏକ ଷ୍ଟ୍ରେନ୍ ରିଙ୍ଗରେ ଥାଏ ଯାହା ଆମୋନିୟା କିମ୍ବା ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆମୋନିଆ ପରି ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ ଯାହା ବିପରୀତ ଶୀଘ୍ର ହେବ ନାହିଁ | କିନ୍ତୁ ଏହା ଧୀର ହେବ କାରଣ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ପ୍ରାୟତ alt ଷାଠିଏ ଡିଗ୍ରୀ କୋଣ କରନ୍ତି ଯାହା ବାୟୋଷ୍ଟ୍ରେନ୍ ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ଅନୁଯାୟୀ ଦ୍ୱିପାକ୍ଷିକ ଷ୍ଟ୍ରେନ୍ ଅତ୍ୟନ୍ତ କଠିନ ହେବ

ତେଣୁ ଏହାକୁ sp ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ କାରଣ sp ତିନିରୁ ସିଧା ସଳଖ ଅନ୍ୟ sp3 କୁ ଯାଇପାରିବ ନାହିଁ | ଏହା ସେହି sp2 ଫର୍ମ sp3 ରୁ sp2 କୁ ଅତିକ୍ରମ କରିବାକୁ ପଡିବ ତାପରେ ଅନ୍ୟ ଏକ sp2 sp3 ଅର୍ଥାତ୍ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ଆଜିରିଡାଇନ୍ ଆଜାଇଡାଇନ୍ସର ଏହି ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ସ ସେହି ଯ ound ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି | କାର୍ବନ ବଦଳରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏବଂ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ହେଉଛି ମିଥାଇଲ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ମଧ୍ୟ ମିଥାଇଲ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଏକ ମାଗଣା କାର୍ବନ ଯେଉଁଥିରେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ ଏସିଡିଟି ଡେନ ହାଇଡ୍ରିଡାଇନ୍ସର ଏହି ପ୍ରକାରର ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋଏମର ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଧାରଣ କରିଥାଏ | ଯ comp ଗିକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ଗୋଟିଏ ଭାବରେ ଗଣାଯାଏ

ତେଣୁ n ମିଥାଇଲ ଗୋଟିଏ ପୋଜିସନ୍ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ପୋଜିସନ୍ ଅନ୍ୟଟି ମିଥାଇଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ଆଜିଡାଇନ୍ ର ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ସ ବହୁତ ଅଧିକ ପ୍ରାପ୍ତ ହେଉଛି

ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ଉପାୟ ହେଉଛି କିଛି ସେତୁ ତିଆରି କରିବା କିମ୍ବା ଛୋଟ କରିବା | ରିଙ୍ଗ୍ କରନ୍ତୁ ଯାହା ଦ୍ in ାରା ବିପରୀତ ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ଲଗାଯାଉଛି ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋଏମର୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଅଲଗା ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ a ାରା ଏକ ଚିରାଲ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଯ ound ଗିକ ପାଇବା କ ick ଶଳ ଅଟେ

ତେଣୁ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ମୁଁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଦେଇଥିବା ଉତ୍ତର ଏକ କୋଡ଼ିଏ ଡିଗ୍ରୀ ବଣ୍ଡ କୋଣ ହାସଲ କରିପାରିବ ନାହିଁ | ଏହା ଏକ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗରେ ଷାଠିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଡାଇହେଡ୍ରାଲ୍ କୋଣରେ ଅଛି ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ ହେବ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ଚିରାଲ୍ ଫର୍ମରେ ରହିବ ଯାହା ଦୁଇଟି ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମର୍ ହୋଇପାରେ | ଅଲଗା ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଚିରାଲ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଯ ound ଗିକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଯାହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଏକାକୀ ଯୋଡି ହୋଇଯାଏ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଚିତ୍ରକୁ ଏହି ଉପାୟରେ ରଖେ ତେବେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ହେଉଛି | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏବଂ ଏହି ସଂରଚନାରେ ମଧ୍ୟ ଏହି ମିଥାଇଲ୍ ମିଥାଇଲ୍

ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଚିରାଲ୍ କେନ୍ଦ୍ର ନୁହେଁ କାରଣ ସମୃଦ୍ଧତା ହେଉଛି ମିଥାଇଲ୍ ଏହା ମଧ ମିଥାଇଲ୍ କିନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି ଚିରାଲ୍ କେନ୍ଦ୍ର ଯେଉଁଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଥିବା ସି ହେଉଛି ମୋର ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ଏକାକୀ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଚତୁର୍ଥ ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଉଛି ch2

ତେଣୁ ସମସ୍ତ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରେ ଚତୁର୍ଥଟି ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକମାତ୍ର ଯୋଡି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଏବଂ ଏହି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଏହା ଉପରେ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ମଧ ଦୁଇଟି ଯୁଗଳ | ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟିଏମର ଯାହା ମିଳିପାରିବ ଯାହା ଅଲଗା ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଯାହା ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ କ ick ଶଳ ଛୋଟ ରିଙ୍ଗ ତିଆରି କରେ ତେବେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଓଲଟା ବନ୍ଦ ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଏହା ଆକାଇକ୍ଲିକ୍ ଆମୋନିୟା ଡେରିଭ୍ ଅଟେ | ଅତ୍ୟଧିକ କଷ୍ଟସାଧ କାରଣ ଆନ୍ତ c- କନଭର୍ସନ ଅତି ଦ୍ରୁତ ଅଟେ ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ ଏଠାରେ ହେଉଛି ଷ୍ଟ୍ରୋଗାର ଆଧାର ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସହିତ ଏକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଏହାର ସମରୂପ ଦୁଇଟି ବେଞ୍ଜ ଏଣ୍ଡିଙ୍ଗ ଏବଂ ଏକ ମିଥାଇଲିନ ଗୋଷ୍ଠୀ ମାଧ୍ୟମରେ ଦୁଇଟି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ସେତୁ ଅଛି | ବ୍ରିଜ୍ ପାନୀୟର ପ୍ରକାର ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ

ତେଣୁ ଏକ ଚିରାଲ୍ ଫର୍ମରେ ମ basic ଳିକ ଟ୍ରିଗର୍ ମଧ ମିଳିପାରେ କାରଣ ଏଠାରେ ଫ୍ଲିପିଂ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ ପିରାମିଡାଲ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ସାଧାରଣର ଆନ୍ତ c- ପରିବର୍ତ୍ତନ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ | ଅଣୁରେ ଥିବା ଅଣୁ କିମ୍ବା ବ୍ରିଜ୍ ଯାହା sp ତିନିରୁ sp ଦୁଇଟିର ରୂପାନ୍ତରଣ ବନ୍ଦ ହୋଇଯିବ ଅନ୍ୟ ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଏହି ଜିନିଷକୁ ଅତି ଯତ୍ନର ସହିତ ଦେଖ ଯଦି ଆମର ଆକ୍ସି ବଣ୍ଡ ଥାଏ ବେଳେବେଳେ x ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜକୁ ରଖେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ରିଜୋନେସନ୍ ଫର୍ମ ଏହା ଏଠାରେ ଆସୁଛି | y ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଲୋକାଲାଇଜ୍ କିମ୍ବା ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଥିବା ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ x ରୁ y କିମ୍ବା y କୁ x କୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେଉଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହି ପ୍ରକାରର p ବୋଲି କହିଥାଉ | ରେଜୋନାନ୍ସରେ ହେନୋମେନା ଡବଲ୍ ହେଡ୍ ତୀର

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ରିଜୋନେସନ୍ ଗଠନ x ଅନ୍ୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ y ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଯଦି ଏହା ଏହି ବାକ୍ସରେ ଦେଖେ ତେବେ ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ଅଛି ସେଠାରେ ଗୋଟିଏ ଆମର ଅଛି | ପସନ୍ଦିତ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ସି ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ n ଯେଉଁଠାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହେଉଛି ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଯାହା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କିମ୍ବା ସି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ n ମାଇନସ୍ ଯାହା ଅନ୍ୟ ଏକ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହି କାର୍ବନ ସହିତ ଅଛି

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେଉଛି ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏକ ପ୍ରଜାତିର a ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇନଥାଏ କିନ୍ତୁ ବେଳେବେଳେ x ପରମାଣୁ ସହିତ y ପରମାଣୁ ସହିତ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଏହା କାମୁଡ଼ିପାରେ ଯେପରି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ରେ ଅନେକ ଦାନ୍ତ ଅଛି ଯାହା ସକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥାଏ ଯାହା c ପ୍ଲସ୍ ସେହି ପ୍ରକାରର ଘଟଣା କିମ୍ବା ସେହି ପ୍ରକାରର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍‌କୁ ଆମ୍ବିଡେଣ୍ଟ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କୁହାଯାଏ | ଆମ୍ବିଏଣ୍ଟ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆମେ ଜାଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ନକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା କିମ୍ବା ଅଣ-ବଣ୍ଡେଡ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ଯାହା ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍‌କୁ ଦାନ କରିପାରିବ ଯାହା ସାଧାରଣତ two ଦୁଇରୁ ଅଧିକ ଉପଯୁକ୍ତ ପରମାଣୁ ଥ୍ରୋ | ଯାହା ସେମାନେ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରୁଥିବା ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରନ୍ତି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନେ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ର ଆହା ପଜିଟିଭ୍ ଏଣ୍ଡ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ନକାରାତ୍ମକ ଶେଷଟି ସକାରାତ୍ମକ ଶେଷକୁ ଆକ୍ରମଣ କରିବା ଉଚିତ ଏବଂ ସେହି ଜିନିଷ କିପରି ଘଟିବ ଏବଂ କିଏ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବ ଯେ x ଆକ୍ରମଣ କରିବ ନା y ଆକ୍ରମଣ କରିବ ଏବଂ ଯାହାକୁ ଆମେ ସେହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରଜାତି xyd ଲୋକାଲାଇଜ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଆମେ ଏହାକୁ ଆମ୍ବିଡେକ୍ସ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ସୁନ୍ଦର ଉଦାହରଣ ଦେଖାଇବି ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ପରିବେଶକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରି କିମ୍ବା କାର୍ବନ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଦ୍ୱାରା ଆକ୍ରମଣକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିପାରିବେ | ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ rbr ଏହା ଅତ୍ୟଧିକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ ସମସ୍ୟା ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ତୁମେ ଏକ ଧୀର ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇବ ଯେକ any ଣସି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ମିଥାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଇଥିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଇଟେଟେରା ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ଏକ ଜିସିଏନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ହେବ ଯାହା ରୂପା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | ଆମେ ଜାଣୁ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଏକ ଭଲ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଯେ ରୂପା ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ରୂପା ଏକଚାଟିଆ ଏବଂ ସେହି ସମୟରେ rbr w ଅସୁସ୍ଥତା r ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ cn ମାଇନସ୍ ଫାଇନ୍ ରେ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଟି ଅତି ଦ୍ରୁତ ପଥ ଅନୁସରଣ କରେ, ଏହି cn ମାଇନସ୍ ତୃତୀୟ ବ୍ରାକେଟ୍ ରେ ଲେଖାଯାଉଛି କିନ୍ତୁ ଉତ୍ପାଦଟି ଦେଖାଯାଉଛି ଯେ ଏହା rn ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ c ମାଇନସ୍ ଅର୍ଥାତ୍ r ପ୍ଲସ୍ | ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ମାଧ୍ୟମରେ cn ଦ୍ carbon ାରା ଆକ୍ରମଣ ହେବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳକୁ ନୁହେଁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେଉଛି ଆକ୍ରମଣକାରୀ ପ୍ରଜାତି, ଯେତେବେଳେ ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ରାଷ୍ଟ୍ର ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ସେତେବେଳେ ସରଳ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ଯାହାକୁ ଆମେ rcn ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଜିନିଷକୁ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ କୁହାଯାଏ | ଜିନିଷକୁ ଆଇସୋନାଇଟ୍ରାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଯନ୍ତ୍ରକ this ଶଳ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଘଟୁଛି ଯେତେବେଳେ ଆମେ ରୂପା ସିଆନାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁ, ଆମେ ଏକ ପ୍ରକାରର ଉତ୍ପାଦ ପାଇଥାଉ ଯାହା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଅଣମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ଯାହା ଏଠାରେ sn1 ପ୍ରକାର ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟରେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଲେଖାଯାଉଛି | ଯଦି ଏହା ବଦଳାଯାଏ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ବିମୋଲେକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯାହା ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ଅଟେ ଯାହା ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଏଥିରେ ଜଡିତ ହୁଏ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା rbr ଏବଂ cn ଆସେ | ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ c ହେଉଛି କାରଣ ଯେତେବେଳେ ବି ସିଆନାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦିତ ହେଉଛି c ହେଉଛି ନକାରାତ୍ମକ ଶେଷ ଏବଂ ଏହି r ଉପରେ କାର୍ବନ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଏବଂ ଆପଣ rcn ପାଆନ୍ତି

ତେଣୁ ଏଠାରେ କ is ଣସି ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ କିମ୍ବା କ step ଣସି ଷ୍ଟେପ୍ ଷ୍ଟାଇଲ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାର ପ୍ରଶ୍ନ ନାହିଁ | ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜାଣନ୍ତୁ ଯାହା କେବଳ ଟ୍ରାନ୍ସଜେନ୍ସନ ଷ୍ଟେପ୍ ଦେଇ ଗତି କରେ sn2 ଟାଇପ୍ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମଧ ଦେଇ ଯାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ଟ୍ରାନ୍ସମିସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ପରେ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ତାପରେ ଦ୍ୱିତୀୟ ଟ୍ରାନ୍ସଜେନ୍ସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ତାପରେ ଉତ୍ପାଦକୁ ଆମେ ଏହାକୁ sn1 ପ୍ରକାର ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ରୂପା କାହିଁକି ସୋଡିୟମ୍ ଉତ୍ତର ଦେଇପାରିବ ନାହିଁ | ରୂପା ପ୍ଲସ୍ agx ଗଠନ ଦ୍ r ାରା r ପ୍ଲସ୍ ଗଠନକୁ ପ୍ରୋତ୍ସାହିତ କରେ କାରଣ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ଅତି ଦ୍ରୁତ ରୂପା x ସହିତ ଶୀଘ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଏହା r ପ୍ଲସ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେତେବେଳେ ସୋଡିୟମ୍ ତାହା କରିପାରିବ ନାହିଁ ଯେଉଁ ସାଇଟରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଯେଉଁଠାରେ ଏହାର ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଥାଏ | ପରମାଣୁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ପଷ୍ଟ ଉତ୍ତର କ’ଣ ହେଉଛି ଯେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ cn ହେଉ କି c ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା n ମାଇନସ୍ ଯାହା ଉତ୍ତର ଜାଣିବାକୁ ପଡିବ ଯେପରି ରୂପା f ଦ୍ୱାରା r ପ୍ଲସ୍ ଗଠନକୁ ପ୍ରୋତ୍ସାହିତ କରେ | ରୂପା ହାଲାଇଡ୍ ଏକ୍ସ୍ୱର ଅର୍ମାଲେସନ୍ ଗଠନ ହେଉଛି x ର ଯତ୍ନ ନିଆଯାଇଛି

ତେଣୁ ଏଥିରୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆକ୍ରମଣ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ କାର୍ବନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନରୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଏହା କ chance ଣସି ସୁଯୋଗ ପାଇବ ନାହିଁ | ପୁନ arr ସଜାଇବା ପାଇଁ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ rnc ପାଇବ ଉତ୍ପାଦଟି ଅତି ଯତ୍ନର ସହିତ ରୂପା ପ୍ଲସ୍ ଚିନ୍ତା କରେ ରୂପା ହାଲାଇଡ୍ ଗଠନ ଦ୍ୱାରା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରି ଅତି ଶୀଘ୍ର ଶକ୍ତି ଗଠନକୁ ପ୍ରୋତ୍ସାହିତ କରେ ଯାହା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନକାରାତ୍ମକ ପାର୍ଶ୍ୱ ପ୍ରଥମେ କାର୍ବନରୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବା ଉଚିତ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍

ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆକ୍ରମଣ ଯେଉଁଥିରେ ଏହାର ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ sn1 ମେକାନିଜିମ୍ ଦ୍ r ାରା rnc ପାଇଥା’ନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ r ପ୍ଲସ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ଏହିପରି ପଦୋନ୍ନତି ଦେଖାଏ ନାହିଁ କାରଣ ରୂପା ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ତୁଳନାରେ ଏହା ସ୍ୱାଭାବିକ ନୁହେଁ | ବୃଷ୍ଟିପାତର ଅଂଶ ଯାହାକି ଶୀଘ୍ର ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହାର ସାଧାରଣ ସ୍ନ 2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଥାଏ ଯାହାକି ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନଶୀଳ ସ୍ଥିତି ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ କାରଣ ସିଆନ୍ ରେ | ଆଇଡି ନା ପ୍ଲସ୍ cn ମାଇନସ୍ ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନ ଉପରେ ଅଛି

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଏହି ପରି ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ ମାଧ୍ୟମରେ r ସହିତ ସିଧାସଳଖ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ଏବଂ ତୁମେ rcn ପାଇବ

ତେଣୁ ତୁମେ rcn ପାଇ ପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଚାହିଁବ rcn ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଅନୁସରଣ କର | rnc ର silver ପ୍ୟର ଲୁଣକୁ ଅନୁସରଣ କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଅନ୍ୟାନ୍ୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଛି ଯେପରିକି rbr ରୂପା ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ hgno2 ଧୀର ପ୍ରକ୍ରିୟା ରୂପା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ତାପରେ ପ୍ରଥମେ ପ୍ରୋସେସ୍ ରୋନୋ ବହୁତ ସୁନ୍ଦର ଅଟେ ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଦୁଇଜଣ ରୋନୋ ଭାବରେ ଅଭିନୟ କରନ୍ତି ଆମେ ଗତକାଲି ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ନେଇ ନଥିଲୁ ଏବଂ ଆମେ ପାଇଲୁ | ଦୁଇଟି ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ନୁହେଁ ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ଏକ ଉଚ୍ଚାଭିଳାଷୀ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରେ ଏବଂ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ଦ୍ attack ାରା ଆକ୍ରମଣ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଏକ sn1 କେସ୍ ଅଟେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ପରମାଣୁ ସମାନ ଘଟଣା ଉପରେ ସମାନ ଯୁକ୍ତି ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ | ଏକ rbr ସୋଡିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ kno ଦୁଇଟି କେସ୍ ତେବେ ଆମେ ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦଟି rn ନୁହେଁ ronono ଭାବରେ ପ୍ରାପ୍ତ ହେଉଛି ଏହା ରୂପା ଠାରୁ ଅଜ ic ବିକ ଉପାଦାନକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରି rno ଦୁଇଟି ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭିନ୍ନ ଯ ound ଗିକ | ସୋଡିୟମ୍ କୁ sn1 ମେକାନିଜିମ୍ ଅନୁସରଣ କରୁଛି ଅନ୍ୟଟି sn2 ପ୍ରକାର ଯନ୍ତ୍ରକ giving ଶଳ ପ୍ରଦାନ କରୁଛି

ତେଣୁ ଏହା ଆମ୍ବିଡେଣ୍ଟ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ର ଏକ ସୁନ୍ଦର ଭୂମିକା ଅଟେ ମୁଁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଚୟନକରି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏକ ସୁନ୍ଦର ପରିସ୍ଥିତି ବିଷୟରେ କହିଥିଲି | ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କର ଯେ r କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ r ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇପାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକାର ଜିନିଷ ବହୁତ ସାହାଯ୍ୟକାରୀ କାରଣ ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ହୋଫମ୍ୟାନ୍ ଅବକ୍ଷୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମିନକୁ କିପରି ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବ ମୁଁ ଏକ ଖଣିକୁ ବୁ mean ାଏ ଯାହା ମୁଁ ତୁମକୁ କହିଥିଲି | ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଆରସି ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡିଂରୁ କିଛି ଆମିନ ପ୍ରସ୍ତୁତ କର ତୁମେ କିପରି କରି ପାରିବ ଯେ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ହେଉଛି ଏବଂ ଆମିନ ହେଉଛି rch2 nh2 ଏଠାରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ କ’ଣ ଏହି ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଏକକ ବଣ୍ଡରେ ଅପସାରଣ କରାଯାଇଛି ଏବଂ ପ୍ରତ୍ୟେକ କାର୍ବନରେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯୋଡାଯାଉଛି ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଦୁଇଟି | ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଯୋଡାଯାଉଛି ଯାହା c ସାଧାରଣ ବଣ୍ଡ n କୁ ch nh ଦୁଇଟିରେ ପରିଣତ କରେ ଯାହା ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଆମିନ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ process ାରା ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଯୋଗ କୁହାଯିବ | କାଟାଲାଇଟିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଏକ ବହୁତ ଭଲ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଦ୍ these ାରା ଏହି କ function ଣସି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ହ୍ରାସ ହେଉଛି ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ମିଶ୍ରିତ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଲିଥିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ lh 3 ଏବଂ l ih ଏକତ୍ର lilh 4 ଯାହା ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଅମ୍ଳଜାନ ଅକ୍ସିମ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହି ଉପାୟରେ ଆମିନ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ନୋହ ଗ୍ରୁପ୍ ସେଠାରେ ଅକ୍ସିମିନ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଅକ୍ସାଇମ୍ କୁହାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ସେହି ଜିନିଷକୁ ହ୍ରାସ କର ତୁମେ rch nh2 ସହିତ ଶେଷ କର ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆକ୍ସିନ୍ ପ୍ରାୟତ alcohol ମଦ୍ୟପାନରେ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ସହିତ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯାହା ଅନ୍ୟ ଏକ ହ୍ରାସକାରୀ ସିଷ୍ଟମ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଟେ ଯାହା ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଛି | ଆମିନକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ସରଳ sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏକ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ଜିନିଷରୁ ଷ୍ଟେପ୍ ଷ୍ଟାଇଲ୍ ହ୍ରାସ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏ ଆହା ଷ୍ଟେପ୍ ଉଭୟ ବଣ୍ଡ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବେ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଉପାୟ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଦ୍ୱାରା ନାଇଟ୍ରାଇଲରୁ ଆରମ୍ଭ | କିମ୍ବା ଅକ୍ସାଇମ୍ ଆପଣ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ ତିଆରି କରିପାରିବେ କିମ୍ବା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅତି ସୁନ୍ଦର ଉଦାହରଣ rconr ପ୍ରାଇମ ଡବଲ୍ ପ୍ରାଇମ ମଧ୍ୟରେ ଆପଣ ପ୍ରାଥମିକ ସେକେଣ୍ଡାରୀ କିମ୍ବା ତୃତୀୟ ଆମିନ ପାଇପାରିବେ | ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅନୁଯାୟୀ ତୁମର ଇଚ୍ଛା ଅନୁଯାୟୀ ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରାଇଡରୁ ଆମିନ ପାଇବା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ କ ick ଶଳ କିମ୍ବା ହ୍ରାସ କରିବା ଦ୍ agents ାରା ଏଜେଣ୍ଟଗୁଡିକ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଏବଂ ସେଟୁ କିମ୍ବା ଲିଥିୟମ ଆଲୁମିନିୟମ ହାଇଡ୍ରାଇଡରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ ବେଳେବେଳେ ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରାଇଡଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ମୁଁ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ବିଷୟରେ କହିଥିଲି | ପେନିସିଲିନ୍ ଆବିଷ୍କାର ଅତି ସରଳ ଅଣୁ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଯେଉଁଠାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି କିନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ଏକ ସଲଫୋନିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ୍ୟ ଏହି ଯ ounds ଗିକରେ ଆଣ୍ଟିବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆଲ୍ ସମ୍ପତ୍ତି ଥିବା ଦେଖିବାକୁ ମିଳିଥାଏ ଯାହା ete ନବିଂଶ ତିରିଶ ବର୍ଷରେ କେତେକ ଯ ound ଗିକର ଆଣ୍ଟିବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆଲ୍ ଗୁଣର ପ୍ରଥମ ଆବିଷ୍କାର ଥିଲା | ପ୍ୟାରିସରେ ଥିବା ଲୁଇସ୍ ପେଷ୍ଟର୍ ଇନଷ୍ଟିଚ୍ୟୁଟରୁ ଏକ ସଲଫର୍ ନିଲାମାଇଟ୍ ଲୁକ୍ ଏହି ଟର୍ମିନୋଲୋଜି ସଲଫୋନିଲାମାଇଡ୍ ସଲଫୋନିଲ୍ ସଲଫୋନିଲ୍ ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି so2 amide ହେଉଛି nh2 ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଚାରୋଟି ସ୍ଥିତିରେ ସଲଫୋନିଲାମାଇଡ୍ ର ପ୍ରଥମ ସଲଫର୍ drug ଷଧ ଥିବା ଦେଖିବାକୁ ମିଳିଥିଲା | drug ଷଧ କେବଳ ଆଣ୍ଟିବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ନୁହେଁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବର୍ଷଗୁଡିକରେ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଜିନିଷଗୁଡିକ ହଜାର ହଜାର ଗଠନ | ଅତିରିକ୍ତ drugs ଷଧର ସନ୍ଧାନରେ ସଲଫର୍ ନିଲାମାଇଡ୍ର ମୂତ୍ରାଶୟ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରାଯାଇଥିଲା

ତେଣୁ ସଲଫର୍ ମେଲାମାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସଲଫୋନାମାଇଡ୍ ଜିନିଷ ଆବିଷ୍କାର ପ୍ରୋଟୋ ଆଲକାଲଏଡ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ସୁନ୍ଦର ସଫଳତା ଅଟେ ଯାହା ମୁଁ କିଛି ଆଲକାଲଏଡ୍ ବିଷୟରେ କହିଥିଲି ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଆଲକାଲଏଡ୍ ହେଉଛି ଏକ ଦେୟଯୁକ୍ତ ସ୍ୱପ୍ନ | କୋଇଲା ସ୍ଥିତିର କଫିନ୍ ଚିକିତ୍ସା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଛି କଫିନ୍ କ୍ୟାଫେନ୍ ପ୍ରାୟ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଦିନ ଆମେ ଚା କିମ୍ବା କ୍ୟାଫେନ୍ରେ ବ୍ୟବହାର କରିଥାଉ ଯାହାର ବହୁତ ସୁନ୍ଦର ଗଠନ ଅଛି ଆପଣ କହିପାରିବେ ଯେ ଡାହାଣ ହାତରେ ଥିବା member ଜଣ ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ପେରିଡାଇନ୍ ପ୍ରକାର କିନ୍ତୁ ତିନୋଟି ଅବସ୍ଥାରେ ଆଉ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି | ଠିକ୍ ସେହିପରି, ଡାହାଣ ହାତର ପ୍ରକାର ହେଉଛି ଏକ ପାଇରୋଲ୍

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପାଇରୋଲ୍ ପିରାଇଡାଇନ୍ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ତିନୋଟି ଅବସ୍ଥାରେ ଆଉ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ପାଇରୋଲ୍ ମୋୟାଇଟି ଅନ୍ୟ ପେରିଡାଇନ୍ ମୋୟାଟି କିଛି ଅଲଗା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱ ହେଉଛି ଦୁଇଟି କାର୍ବନିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏହା କେବଳ କ୍ୟାଫେନ୍ କ୍ୟାଫେନ୍ | ଚା ’ଥିଲି କଫିନ୍ ଠାରୁ ମିଳିଥିବା କଫି ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଜିନିଷରେ ମିଳିଥାଏ ଏବଂ ଏହାର ah ଷଧୀୟ ଯନ୍ତ୍ରଣା ଅଛି | ଅନ୍ୟ ପ୍ରକାରର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଏବଂ ଆହା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିମାଣରେ ଏହା ନିଶା ଅଟେ

ତେଣୁ କୋନିସିନ୍ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ଆଲକାଲଏଡସ୍ ମୋର ଆଉ କିଛି ଗଠନ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଗଠନମୂଳକ ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଆଲକାଲଏଡଗୁଡିକ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇଛି ଯେପରି ମୁଁ ପଚାରିବି କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଆଲକାଲଏଡ୍ ଏହି ଉତ୍ତର ପାଇପ୍ ହେବା ଉଚିତ | କାରଣ ପିରାଇଡାଇନ୍ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଫର୍ମ ହେଉଛି ବାଇପିରିଡାଇନ୍, ଏହା କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଗଠନ ଅଟେ ଯାହା ପିରୋଲାଇଟିନ୍ ପ୍ରୋପାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ସୁନ୍ଦର ଯ ound ଗିକ ଅଟେ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ ଦେଇଛି ଏକ ବେନଜୋ ପିରାଇଡାଇନ୍ ଆଇସୋକିନୋଲାଇନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସ୍ଥିତି କ୍ୱିନୋଲାଇନ୍ରେ ଭିନ୍ନ ଅଟେ | ଦୁଇଟି ପୋଜିସନ୍ ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରୋଏସୋକିନୋଲାଇନ୍ ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ରିଙ୍ଗ୍ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ହ୍ରାସ ହୋଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସାଚୁରେଟେଡ୍ ଇଣ୍ଡୋଲ୍ ଯାହା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥିବା ଜିନିଷଟି ଅନ୍ୟ ଏକ ଇଣ୍ଡୋଲ୍ ସହିତ କାର୍ବୋନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର କିଛି ବଦଳ ସହିତ ଇଣ୍ଡିଗୋ ତିଆରି କରେ ଯାହା ବେନୋଜୋ ପିରୋଲ ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଏବଂ ଏକ ପିରୋଲିନିକ୍ | ପାଞ୍ଚଟି ସଦସ୍ୟ ଲିଙ୍କ୍ ସେଠାରେ ଇମେଡାଜୋଲ୍ ହେଉଛି ପ୍ରୋଟିନ୍ କିମ୍ବା ଆମିନୋ ଏସିଡ୍ ର ଅନେକ ନିର୍ମାଣକାରୀ ଯ ounds ଗିକ ଯାହାକି ଗୋଟିଏ ଏବଂ t ଅଟେ | ହି ପୋଜିସନ୍ରେ ଦୁଇଟି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ଯାହା ଇମିଡାଜୋଲ୍ ଏବଂ ପ୍ୟୁରିନ୍ ହେଉଛି ଏକ ଏବଂ ତିନୋଟି ସ୍ଥିତି ଠିକ୍ ଏହିପରି ପିରାଇମିଡାଇନ୍ ଟାଇପ୍ ଜିନିଷ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ତିନୋଟି ଯାହା ତୁରନ୍ତ ଟାଇପ୍ ଜିନିଷ

ତେଣୁ ପିରାମିଡାଇନ୍ ଇମିଡାଜୋଲ ଏକତ୍ର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶ୍ରେଣୀ ଦେଉଛି | ଜୀବନର ବିଲଡିଂ ବ୍ଲକ୍ରେ ଥିବା ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଅନେକ ପଦାର୍ଥ ଶୁଦ୍ଧ ଅଟେ ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଥିବା କାର୍ବନ ଯ ounds ଗିକ ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ, ଏହା ହେଉଛି କିଛି ପ୍ରାକୃତିକ ଉତ୍ସ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଆଲକାଲଏଡ୍ ପାଇପାରିବେ କିଛି ଚିତ୍ର କେବଳ ଦେଖାଯାଉଛି | ଯଦିଓ କୋକା ପତ୍ର କିମ୍ବା ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଜିନିଷ ପାଅ, ହଁ ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ସରଳ ଯ ound ଗିକ ଦୃଶ୍ୟ ବିଷୟରେ କହି ନ ଥିଲି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପିରାଇଡାଇନ୍ ସହିତ ଏକ ପିରୋଡାଇନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ ପାଇରୋଲ୍ କିଛି ମାତ୍ରାରେ ହ୍ରାସ ପାଇଛି ଯାହା ପାଇରୋଲ୍ ମୋୟାଇଟି ହ୍ରାସ କରି | ଆମକୁ ଏକ ନୂତନ ଚିରାଲ୍ ସେଣ୍ଟର୍ ମିଳିଛି ଯଦି ଏହା ପିରୋଲ୍ ଥାଏ ତେବେ ସେଠାରେ କ ch ଣସି ଚିରାଲ୍ ସେଣ୍ଟର୍ ନାହିଁ ଯ comp ଗିକ ଚିରାଲ୍ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ହ୍ରାସ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଏକ କାର୍ବିନାଲ୍ ପାଆନ୍ତି | କେନ୍ଦ୍ର ଏବଂ ଆପଣ ସ୍ lusive ତନ୍ତ୍ର ଭାବରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବିଟା ହୁଅନ୍ତୁ ତେବେ ଏକ ପ୍ରକାର ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟିଓମର୍ ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆଲଫା ଯାହା ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକାର ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋଏମର ହେବ

ତେଣୁ ନିକୋଟିନ୍ ଏକ ନିକୋଟିନ୍ ମଧ୍ୟ ସେହି ସମସ୍ତ ପାନୀୟରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଏବଂ ଅନେକ ନାର୍କୋଟିକ୍ସ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ମଧ୍ୟ ସେଠାରେ ଅଛି ଏବଂ ନିକୋଟିନ୍ ମଧ୍ୟ ବହୁତ ଅଛି | ଉତ୍ତେଜକ ଭାବରେ ଭଲ ମଧ୍ୟ ଏଗୁଡ଼ିକ କିଛି ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଯ ound ଗିକର କିଛି ଉଦାହରଣ ଯାହା ମିଥାଇଲରେ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଆରିଚୋଲିନ ଧାରଣ କରିଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ କିନ୍ତୁ କୋଚ 3 ସହିତ ତିନୋଟି ଅବସ୍ଥାରେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି ବେଳେବେଳେ ଗୋଟିଏ କଥା ଆପଣଙ୍କ ମନକୁ ଆସିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଅଧିକାଂଶ ଉଦାହରଣ କ'ଣ? ଆମେ ତିନୋଟି ସ୍ଥାନରେ ପିରାଇଡାଇନ୍ ନେଉଛୁ, ଏହାର ଏକ ବିକଳ୍ପ ଅଛି କାହିଁକି ଦୁଇ କିମ୍ବା ଚାରି ସ୍ଥିତିର ଉତ୍ତର ଜ bi ବିକ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଅତି ସରଳ ନୁହେଁ କିମ୍ବା ବାୟୋସାଇନ୍ଥେଟିକ୍ ପଥ ଯାହା ଦ୍ these ାରା ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଉତ୍ପାଦନ ହେଉଛି ସେମାନେ ପିରାଇଡାଇନ୍ ତିନୋଟି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପଥ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ପ୍ରକୃତି ଅଟେ | ଠିକ୍ ସେହି fashion ଙ୍ଗରେ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ପିରାଇଡାଇନ୍ କିମ୍ବା ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ପିରାଇଡାଇନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୁଖ୍ୟତ three ତିନୋଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ମାମଲା ହେଉଛି ନା | ଟ୍ରାଲ୍ ଉତ୍ପାଦ କିନ୍ତୁ ଲୋକମାନେ ଅନ୍ୟ ସ୍ଥିତିରେ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରିପାରିବେ ଯେହେତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ପୋଜିସନ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ପ୍ରୋଟିନ୍ ଯାହାକୁ ଲବଲିନ୍ ଲୋବଲିନ୍ ମଧ୍ୟ ସମାନ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ୱାରା ପ୍ରସ୍ତୁତ କରାଯାଇପାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡର କିଛି ଆକର୍ଷଣୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖାଇବି | ଯଦି ତୁମେ ଏବଂ h 2 ରେ ch 3 ch 2 ଅଛି ତେବେ ଆମେ ଏହି ଉଦାହରଣ ଗ୍ରହଣ କରିବା, ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ 1 ଡିଗ୍ରୀ ଆମିନ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରିବା ଗୋଟିଏ ଜିନିଷ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ପାଖରେ ପ୍ରଥମ କାର୍ବନକୁ ଆଲଫା କାର୍ବନ କୁହାଯାଏ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନକୁ ବିଟା କାର୍ବନ କୁହାଯାଏ |

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ମଧ୍ୟରେ ଅଛି କାରଣ cnh2 ଯେ nh2 ତିନି ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ଅଣୁରେ ଏକ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ମିଥାଇଲ ଆୟୋଡାଇଡ୍ର ଅଧିକ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଉତ୍ପାଦ କ'ଣ ହେବ ବୋଲି ଭାବନ୍ତୁ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଏକ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଇଥାଇଲାମାଇନ୍ ଅଛି | ମିଥାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍

ତେଣୁ ମିଥାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ କଣ କରିବ ନାଇଟ୍ରୋଜେନରୁ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉଠାଇବ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଆୟୋଡିନ୍ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବ ଯାହାଫଳରେ ତୁମେ n ch3 ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଆୟୋଡିଡ ସାହାଯ୍ୟରେ ବହିଷ୍କୃତ ହେବ | ଇ ଏବଂ ତାପରେ ସେହି ଉପାୟରେ ଯଦି ଆପଣ ପରବର୍ତ୍ତୀ ମିଥାଇଲେସନ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଟ୍ରାଇମେଥାଇଲ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ସହିତ ଶେଷ ହୁଅନ୍ତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଚତୁର୍ଥାଂଶ ଲୁଣ n ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ମୁଁ ମାଇନସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଅତି ସୁନ୍ଦର ଆବିଷ୍କାର ହୋଫମ୍ୟାନ୍ଙ୍କ ଦ୍ୱାରା କରାଯାଇଥିଲା ଯଦି ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ound ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ଚତୁର୍ଥାଂଶ | ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସେଠାରେ କାଉଣ୍ଟର ଆୟନ ହାଲାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ବ୍ର ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା ଆୟୋଡିଡ୍ ମାଇନସ୍ ଜଳର ଉପସ୍ଥିତିରେ ରୂପା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ହୁଏ ତୁମେ ଟ୍ରାଇ ମିଥାଇଲ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଜରିମାନା ପାଇବ ଯେତେବେଳେ ଗରମ ହେବ ସେତେବେଳେ କଣ ହେବ ଆମେ କହିଛୁ ଯେ ଏକ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି | ଏହି ଯ ound ଗିକରେ ଏହା ଜଣାପଡେ ଯେ ଯଦି ଏହାକୁ ମୃଦୁ ବେସ୍ କିମ୍ବା ଟିକିଏ ପାଣିରେ ଗରମ କରାଯାଏ ଯାହା ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଉଠାଇଥାଏ ଯାହା ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି କରୁଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ବନ ଆଡକୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆଡକୁ ଗତି କରେ | ଯାହା ସକରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ କରାଯାଇଥିଲା ସିଷ୍ଟମରୁ ଫୋପାଡି ଦିଆଯାଇଛି

ତେଣୁ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତୁମେ ଏକ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଫମ୍ୟାନ୍ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯେତେବେଳେ tw o ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡିକ ଏକ ସମୟରେ ସିଷ୍ଟମ ଛାଡିଦିଅନ୍ତି ସେମାନଙ୍କର ସମ୍ପର୍କ ଆଲଫା ହୋଇପାରେ ବୋଧହୁଏ ବିଟା ଓମେଗା ପାଇଁ ଗାମା କିମ୍ବା ଡେଲଟା ହୋଇପାରେ ଯାହା ସେହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏଲିମିନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯିବ ଯାହା ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଆଧାର ଏବଂ n ପ୍ଲସ୍ ଦ୍ୱାରା ଉଠାଇବା ପାଇଁ ଚାଳକ ଶକ୍ତି କ'ଣ? ତିନୋଟି ବଡ଼ ଗୋଷ୍ଠୀ କିମ୍ବା ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଉଛି ଚତୁର୍ଥାଂଶ ଲୁଣ ଯାହା ଦ୍ bond ାରା ବନ୍ଧନ ଅଧିକ ପରିଶ୍ରମୀ କିମ୍ବା ଭାଙ୍ଗିବା ଅତି ସହଜ ହେବ ଯାହା ଦ୍ one ାରା ଗୋଟିଏ ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅନ୍ୟ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଏକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଆପଣ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ଏହାର ଏକ ଉଦାହରଣ | ହୋପମ୍ୟାନ୍ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଟ୍ରାଇମେଥାଇଲ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଉଦାହରଣ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ଓହ ସହିତ ମାଇନସ୍ ମାଇନସ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ଆଲଫା କାର୍ବନ୍ ଏହା ହେଉଛି ବେଟା କାର୍ବନ୍ ଯାହା ଆପଣ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ନେଇପାରିବେ ନାହିଁ ଏହା ଗାମା ହେବ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ତେବେ ତାହା ପସନ୍ଦଯୋଗ୍ୟ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା କଣ କରିବ ତାହା ଏଠାରେ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେବ ଏବଂ ସେହି କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ବନ୍ଧନକୁ ଭାଙ୍ଗିବ ଯାହା ଡାଇମେଥାଇଲ ଭାବରେ ବିଲୋପ ହେବ | ଆମିନ ଏବଂ ତୁମେ c 6h କୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch2 ଦ୍ get ାରା ପାଇଛ ମୁଁ ଭାବୁଛି ତୁମେ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ଆଲକେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ହେଉଛି ଏବଂ ତା'ପରେ ଅନ୍ୟ ଜିନିଷ ତୁଳନାରେ ଏଠାରେ ପାର୍ଥକ୍ୟରେ ତୁମେ ଯାହା ଦେଖିଛ ଯେ ତୁମେ ଅଧିକରୁ ଅଧିକ ଆଲକେନ୍ ପାଇବ | ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ସ୍ଥିତି କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଆଲକେନ୍କୁ କମ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଅବସ୍ଥାରେ ପ୍ରାପ୍ତ କରୁଛନ୍ତି କାହିଁକି ଏହି ପାର୍ଥକ୍ୟକୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଉତ୍ପାଦକୁ ହୋଫମ୍ୟାନ୍ ଉତ୍ପାଦ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯେଉଁଠାରେ ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଆଲକେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ହେଉଛି ସେଟ୍ ଚେକ୍ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ହୋଫମ୍ୟାନ୍ ଉତ୍ପାଦ ପାଇଁ n ଆଲ୍କିଲ୍ କିମ୍ବା n alkyl ର ସୂତ୍ର ଫଳାଫଳ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ଆପଣ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ ଏଠାରେ ଉଠାଇ ନେଇଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଆଲକେନକୁ କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା ସାଇଟରେ ତିଆରି କରିବାର ଏହା ଏକ ସୁନ୍ଦର ଉପାୟ

ତେଣୁ ଏହା ଚତୁର୍ଥାଂଶ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ରେ ଏକ ହୋପମ୍ୟାନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ହପମ୍ୟାନ୍ ଉତ୍ପାଦ | ଦୁଇ କିମ୍ବା ଅଧିକ ସମାନ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏହାକୁ ଦେଖ, ତୁମେ ସମାନ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଦ୍ୱାରା କ'ଣ କହିବାକୁ ଚାହୁଁଛ

ତେଣୁ ଏହି ଉଦାହରଣ ଏଠାରେ ଏକ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଆଉ ଏକ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି | o ଉତ୍ପାଦ କ'ଣ ହେବ ତୁମେ କିପରି ଉତ୍ପାଦ ନିୟମକୁ ଚିହ୍ନିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ଚତୁର୍ଥାଂଶ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ରେ ଯାହାର ଦୁଇ କିମ୍ବା ଅଧିକ ସମାନ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଣ ସମାନ୍ତରାଳ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆଲଫା ଏହା ବେଟା ଏହା ଆଲଫା ଏହା ମଧ୍ୟ ବେଟା

ତେଣୁ ଏହା ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରକାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ମୁଁ ଯେଉଁ ଉଦାହରଣ ଦେଇଥିଲି ସେଠାରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଥିଲା ଯେପରି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ହଁ ଏଠାରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି

ତେଣୁ ସିଧା ସଳଖ ଆଗକୁ କ no ଣସି ଅସ୍ପଷ୍ଟତା ନଥିଲା କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଦୁଇଟି ବିଟା ଥାଏ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ତାପରେ କେଉଁଟି ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ହେବ ତୁମେ ଏହାକୁ ବିଶ୍ଳେଷଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଅଧିକ କିମ୍ବା ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ପ୍ରୋଟନ୍ ର ଅବକ୍ଷୟରୁ ଏକ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଫଳାଫଳ ହରାଇବାକୁ ସହଜ ହେବ କାରଣ ଏସିଡ୍ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଦାତା ଅଟେ | କେଉଁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ ଯଦି ଦୁଇଟି ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଥାଆନ୍ତା ତେବେ ସିଷ୍ଟମକୁ ଉଠାଇବା ସହଜ ହେବ ଯେଉଁଥିରେ ଗୋଟିଏ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ ଯାହା ଅନ୍ୟକୁ ଛାଡିବ ନାହିଁ କିମ୍ବା ଯଦି ଏହା ଛାଡିଦିଏ | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ କମ୍ ପରିମାଣରେ ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ଯେ ch3 ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଏହି ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ch3ch3 କମ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ ମୁଁ କିପରି କହିଲି ଯେ ଉତ୍ତରଟି ଅତି ସରଳ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ କାର୍ବନକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଦାନ କରୁଛନ୍ତି | ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ବୃଦ୍ଧି ପାଉଛି ଯେତେବେଳେ ଏଠାରେ କେବଳ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନାହିଁ ସେଠାରେ କ met ଣସି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ନାହିଁ କେବଳ ଗୋଟିଏ ପୋଷ୍ଟ ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଯାହା ସାଧାରଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଏହାଠାରୁ ଅଧିକ ହେବ ଏବଂ କେବେ ହେବ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଅଧିକ ତେବେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କମ୍ ଅମ୍ଳଯୁକ୍ତ ହେବ

ତେଣୁ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କମ୍ ବଦଳାଯିବ ଏବଂ ତୁମେ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ ଏହି କାରଣରୁ ହପମ୍ୟାନ୍ ଉତ୍ପାଦ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ରେଜିଓ ଅର୍ଥାତ୍ କେଉଁ ଅଞ୍ଚଳ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଆସିବ | ସେହି ଟର୍ମିନାଲ୍ ଗୋଟିଏ କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଗୋଟିଏ କିମ୍ବା ଅଧିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଯାହା ସ୍ୱିଡିଶ୍ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ କିମ୍ବା ହୋଫମ୍ୟାନ୍ ଉତ୍ପାଦରେ ହପମ୍ୟାନ୍ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ଯଦି ଦୁଇଟି ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଥାଏ ଯାହା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗୋଟିଏକୁ ଚୟନକରି ବିଲୋପ କରାଯିବ, କେଉଁଟି ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ କାରଣ କେଉଁଟି ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ ତାହା ଜାଣିବା ପାଇଁ ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ସହଜ ହେବ, କେଉଁ ପ୍ରକାରର କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଅଛି | ଗଣନା କରିବା ଏବଂ ଯାଞ୍ଚ କରିବା ଏବଂ ଷ୍ଟାଟିକ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ମଧ୍ୟ ଉଦ୍ଧାର କାର୍ଯ୍ୟରେ ଆସେ ଏବଂ ଏହା କହିଥାଏ ଯେ ଏହା ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ତୁମେ ପ୍ରମୁଖ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ ଯେହେତୁ ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ବିଷୟରେ କହିବି ଠିକ୍ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏକ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍

କହିବ | ମଦ୍ୟପାନକାରୀ ଆଲକାଲି ଇଥାନୋଲିକ୍ କୋହ ସହିତ ଇଥିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଯଦି ତୁମେ ସେହି ସମାନ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍‌କୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ କ୍ଷାର ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ତେବେ ତୁମେ ସେହି ସମାନ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍‌କୁ ଚିକିତ୍ସା କର, ଯାହା ତୁମେ ଅନୁରୂପ ମଦ୍ୟପାନ କର, ଯାହା ଏକ ବିଟା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯଦି ଆମେ ହୁଏ ଏକ ଇନକ୍ସାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତୁ ଯେ ଏହି ସ୍ୱଚ୍ଛତା ଉପରେ n ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦେଖନ୍ତୁ ମୁଖ୍ୟତ the ହୋପମ୍ୟାନ୍ ବିଲୋପନର ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଏକ ତୃତୀୟ ଆମିନ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ | ଏକ ତୃତୀୟ ଆମିନ କ'ଣ ଯାହା ତିନୋଟି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ ସବ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀମାନେ ସେଠାରେ କ free ଣସି ମାଗଣା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନାହିଁ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଏହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଉଠାଇଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି n ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ମାଇନସ୍ |
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକକୁ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଧଳା ତୃତୀୟରେ ଇନୋକ୍ସାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ କାରଣ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସମସ୍ତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ସେଠାରେ କ free ଣସି ମାଗଣା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନାହିଁ ଯାହା ଏହି କାର୍ବନ୍ର ନିକଟବର୍ତ୍ତୀ ହେତୁ ଆଲଫା ବିଟା ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳରେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି | ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ସ୍ଥାନାନ୍ତର କରିବ ଏବଂ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିଯିବ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହା କହିପାରେ ଯେ ଏହା ଏକ ହପମାନ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଫମାନ ପ୍ରକାର ବିଲୋପ କିନ୍ତୁ ଅତିରିକ୍ତ ଜିନିଷ ହେଉଛି ମାଇନସ୍ ସେହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଉଠାଇଥାଏ ଯାହା ଅମ୍ଳୀୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ ପ୍ରାୟ ତିଆରି କରେ | ଏକ ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ ଏକ ଚକ୍ରବର୍ତ୍ତୀ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅବସ୍ଥା ଯାହାକି ଏକ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ସମାପ୍ତ ଡାଏଲ୍କିଲ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲାମାଇନ୍ ବ୍ୟତୀତ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ତାଙ୍କ ନାମରୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରାଯାଇଥିଲା ଯାହା ଏହାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଣାଯାଏ | ew ଟର୍ମିନୋଲୋଜି ଆପଣ ଏଠାରେ ସିନ୍ ଏଲିମିନେସନ୍ ଦେଖିପାରିବେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ସିନ୍ ବିଲୋପ କରିବାର ଅର୍ଥ କ'ଣ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେମାନେ ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ସିଷ୍ଟମ ଛାଡୁଛନ୍ତି ଯାହା ସିନ୍ ପାପର ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱ c ରୁ କିମ୍ବା ଯଦି ସେମାନେ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଚାଲିଯାଆନ୍ତି | ଗୋଟିଏ ଗୁରୁତ୍ thing ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ହେଉଛି ଦୁଇ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହା ଛାଡିଛନ୍ତି ତାହା ପରସ୍ପର ବିରୋଧୀ ଯଦି ଏହା ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ ତେବେ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଆଣ୍ଟି ଅର୍ଥର ବିପରୀତ ଏବଂ ବିପରୀତ ଦେଖାଯାଏ ପାପର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଦୁଇ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡୁଥିବା ସମାନ ପାର୍ଶ୍ୱ
ତେଣୁ ଏହି ଶବ୍ଦଟି ଏଠାରେ ଲେଖାଯାଉଥିବା ଦେଖାଯାଉଛି
ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦର୍ଶାଯାଇଛି ଯେ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାଇଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଡାଇମେଥାଇଲାମାଇନ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ o ମାଇନସ୍ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ଏଠାରେ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ଏବଂ ତୁମେ ପ୍ରାୟ ପାଇବ | କେବଳ ୨୪ ପ୍ରତିଶତ ମିଥାଇଲିନ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍
ତେଣୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବାର ସୁବିଧା ହେଉଛି ମୁଁ ସେଠାରେ ନୂତନ ଯ ounds ଗିକ ତିଆରି କରିବି | ଆପଣ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଅନ୍ୟ କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ ମାମଲାରେ ଆସନ୍ତୁ, ଏକ ଯ ound ଗିକରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଯେଉଁଠାରେ ଆମର ଏହି ସଂରଚନାକୁ ବେନଜିନକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ବନ୍ଧନ ସହିତ ଦେଖିବା ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ସ୍ଥାନରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଛି ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଅମ୍ଳଜାନ ଥାଏ | ଏହାକୁ ଆଲଫାନାଫାଲ୍ କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଏକ ch2 choh ch2 nh chch3ch3 ଏକ ଲମ୍ବା କାର୍ବନ ଚେନ୍ ଏକ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଶେଷ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକରେ ଏକ ହୃଦୟ ଉତ୍ତେଜକ ଅଛି କିମ୍ବା ଏହା ଏକ ଉତ୍ତମ ହୃଦୟ ଉତ୍ତେଜକ ଅତି ସରଳ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ ଯଦି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ପଚାରିବି | ଜଣେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବ କାରଣ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଯ ound ଗିକ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଧାରଣ କରିଥିବା ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକ କିପରି ଉତ୍ତର ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଅଂଶକୁ ଯୋଡିବାବେଳେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ କିଛି ବାଟ ଖୋଜିବାକୁ ଚାହିଁବ ଅଣୁକୁ ଭାଙ୍ଗିବା ଭଲ | ତୁମେ ଏହାକୁ ଅତି ସହଜରେ ତିଆରି କରିପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ଦେଖୁଛ ତାହା ହେଉଛି ch3 ch ch3 ଦୁଇଟି nh କୁ nh ଦୁଇଟି ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଉଛି
ତେଣୁ ch ତିନି chch ତିନି nh ଦୁଇଟି କିଛି ଯ ound ଗିକ ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ହେଉଛି ଏବଂ ମୁଁ nh two i କହିବା ଉଚିତ୍ | ନେଗେଟିଭ୍ ଏଣ୍ଡ
ତେଣୁ ଅନ୍ୟ କେତେକ ଯ ound ଗିକର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ କିଛି ସାଇଟ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସକରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହେବ ଏହି ଧାରଣା କାର୍ବନ ପଜିଟିଭ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ନକାରାତ୍ମକ କରିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଲୁକ୍କାୟିତ ପୋଲାରିଟି ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ ଏବଂ ମୁଁ ଅନ୍ୟକୁ କହିଥିଲି | ଦିନଟି ସିନ୍ଥୋନ୍ ପାଇଁ ଶବ୍ଦଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସିନ୍ଥୋନ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆନିଅନ୍ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସିନ୍ଥୋନ୍ | ଅନ୍ୟ ଏକ ଉତ୍ତର ହେଉଛି ch3ch ch3 nh2 ହେଉଛି ଦ୍ୱିତୀୟ ଉପାଦାନ
ତେଣୁ ଏହା ସାମଗ୍ରୀ ନମ୍ବର ପ୍ରଥମରୁ ଆରମ୍ଭ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ବସ୍ତୁ ନମ୍ବର ଦୁଇ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଯଦି ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକତ୍ର ଚିକିତ୍ସା କରିବା ତେବେ ସେମାନେ ଏକ ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ ଅତିକ୍ରମ କରିବା ଉଚିତ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ound ଗିକକୁ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ଇଥାଇଲନ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ ତେଣୁ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ | ଯେତେବେଳେ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ଆକ୍ରମଣ କରିପାରିବ ଏହା ଏଠାରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରେ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧକୁ ଖୋଲିପାରେ କିମ୍ବା ଏହା କରିପାରେ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରେ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧକୁ ଭାଙ୍ଗିପାରେ ଯାହା କଠିନ ତୀରରେ ଘଟିବ ଏହା ଭଙ୍ଗା ତୀରଟି ଘଟିବ ଏହା ଘଟିବ ନାହିଁ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିଛି ନୁହେଁ ସେତେବେଳେ ମୁଁ କିପରି ଅତି ସରଳ ଉତ୍ତର ଜାଣିଥିଲି | କିନ୍ତୁ ଏକ sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେତେବେଳେ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏକ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଗୋଟିଏ ଧାଡିରେ କିମ୍ବା 180 ଡିଗ୍ରୀ ଆଭିମୁଖ୍ୟ କୋଣରେ ରହିବା ଉଚିତ, ଏହା ହେଉଛି ଏକ ନମ୍ବର ଯାହା ଏଠାରେ ମଧ ହୋଇପାରେ | ସେହି ପ୍ରକ୍ରିୟା ତୁମେ ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ପାଇବ ଯେଉଁଠାରେ ପ୍ରାୟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପେଣ୍ଟାଭାଲେଣ୍ଟ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ବହୁତ ଭିଡ଼ ଅଟେ
ତେଣୁ ସ୍ନ 2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କମ୍ ବଦଳାଯାଇଥିବା କାର୍ବନକୁ ପସନ୍ଦ କରିବ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଅତି ଯତ୍ନର ସହ ଦେଖିବ ଏହା chch2 ଏବଂ ଏହା କେବଳ ch2 ଯାହାର ଅର୍ଥ ଏଠାରେ ଅଛି | ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି ସେଠାରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି
ତେଣୁ ସେହି କାରଣରୁ କମ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ କମ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ପାର୍ଶ୍ୱ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରାଯିବ ତାପରେ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକ ସହିତ ଶେଷ କରିବେ | stion ଆସନ୍ତୁ ଏତେ ବଡ ଅଣୁ କିପରି ଆପଣ ଉତ୍ତର ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବେ ତାହା ବଡ ନୁହେଁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର ଭାଙ୍ଗନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ och ଦୁଇଟି ch ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇଟି ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଯାଆନ୍ତି ମୁଁ କିପରି ପୁନର୍ବାର ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ କାଟି ଏହିପରି ଅମ୍ଳଜାନ କା taking ିଲି ତେବେ ଯଦି ମୁଁ ତୁମକୁ ପଚାରୁଛି ତୁମେ କିପରି ଆଟ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇକୁ ଏକ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବ ତୁମର ଉତ୍ତର ମୋତେ ଏକ ଅମ୍ଳଜାନ ପାଇବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ପଜିଟିଭ୍ o ପ୍ଲସ୍ ଅଟେ କାରଣ ch ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇଟି ଓ ପ୍ଲସ୍ ଅମ୍ଳଜାନକୁ ସକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ କରାଯାଏ ଯାହା ପାଇଁ ଉତ୍ସ କ'ଣ? ଅମ୍ଳଜାନ ସକରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଛି ଯାହା ରିଜେଣ୍ଟ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ଯେପରି ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅଛି କିମ୍ବା ଏହା ଏକ ଅତି ସୁନ୍ଦର ରିଜେଣ୍ଟ ହେଉଛି ପାଓ୍ୱାର୍ ଏସିଡ୍ ପାଓ୍ୱାର୍ ଏସିଡ୍ ଅର୍ଥାତ୍ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ହେଉଛି ପ୍ରତି ଏସିଡ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ oo ଲିଙ୍କେଜ୍ ସେଠାରେ କୋହ ହେବ | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ସମାନ ନୁହେଁ କାରଣ ଗୋଟିଏ ଅମ୍ଳଜାନ କାର୍ବନିଲ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇ ଅନ୍ୟ ଏକ ଅମ୍ଳଜାନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ
ତେଣୁ ଏପୋକ୍ସାଇଡରେ ଏକ ଆଲକେନର ଅକ୍ସିଡେସନ ପାଇଁ ଏହି ପ୍ରକାରର ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି o ପ୍ଲସ୍ ଯାହା ଏକ ଅସ୍ପଷ୍ଟ କାରଣ ଉଠିବ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ଉଠାଯିବ ଏବଂ ଏହି କୋଉ କୁ ମାଇନସ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ ଏବଂ ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ଏପୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଶେଷ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ନିୟମ ଯାହା କି ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଗୋଟିଏ ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଚୟନକରି କାହିଁକି? ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରତି ପେରକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଧାତୁ କ୍ଲୋରୋ କିମ୍ବା ଅଂଶ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ପ୍ରତି ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉତ୍ତରର ଉତ୍ତର ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଆଲଫା ଇଫେକ୍ଟ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଯଦି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ହେଟେରାଟମ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ଅମ୍ଳଜାନ ସଲଫର୍ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଜିନିଷ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ହୋଇପାରେ | ଏକତ୍ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ଗଠନ ସମାନ ଭାବରେ ଅଂଶୀଦାର ହୁଏ ନାହିଁ ଯାହା ଏଠାରେ ରେଖା ପାଇଥାଏ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏବଂ ଏହାର ବାୟୁ ଛାଡିଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଆଲକେନ୍ ଦ୍ୱାରା ଉଠାଇ ଏହାକୁ ଇପୋକ୍ସାଇଡ୍ ଠିକ୍ କରିବ | ଏହାକୁ ଦେଖ ଏବଂ କୁହ ଯେ ଏହା ମଧ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅଶୁଭ ଦେଖାଯାଉଥିବା ଅଣୁ, କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହେବ ତାହା ଯେପରି ମୁଁ ତୁମକୁ କହିଥିଲି ତୁମେ ଏହାକୁ ଏପରି break ଙ୍ଗରେ ଭାଙ୍ଗିବା ଉଚିତ ଯାହା ଦ୍ i ାରା ତୁମେ i ତିଆରି

କରିପାରିବ | t ଅତି ସହଜରେ ମୁଁ ଏହାକୁ ସେଠାକୁ ଭାଙ୍ଗି ନଥିଲି, ମୁଁ ଏହାକୁ ସେଠାରେ ଭାଙ୍ଗି ଦେଇଥିଲି ଧାରଣା ହେଉଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନ ଏଠାରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ସହିତ ଏକ ନାଫଥାଲିନ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ହେବ ଏବଂ ସେହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଦୁଇଟି ch ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇଟି ହେବ | ମୁଁ ଅମ୍ଳଜାନ ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ମାଇନସ୍ ରଖିଲି ନାହିଁ ଉତ୍ତର ହେଉଛି ଅମ୍ଳଜାନ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍

ତେଣୁ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହେବ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋପୋଜିଟିଭ୍

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଉପରେ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ରଖନ୍ତୁ

ତେଣୁ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ସମାନ କ’ଣ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ସମାନ o? ମାଇନସ୍ k ପ୍ଲସ୍ ଆପଣ ଏହାକୁ ରଖିପାରିବେ ଏବଂ ସଂପୃକ୍ତ ଆୟନ ଆପଣ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟନକୁ ରଖିପାରିବେ ଏହା ବ୍ୟବସାୟିକ ଭାବରେ ଆଲିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଅତି ମାନକ ଯ ound ଗିକ ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଅଲିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆଲଫା ନାଫଥୋଲ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ସେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତି ସରଳ ଅଟେ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଏହି କାର୍ବନ ଥ୍ରୋ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବ | ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ ତୁମେ ଦୁଇଟି ch ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇଟି ପାଇବା ଆଦ difficult କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏକ ସରଳ କ ick ଶଳ ଏକ ଜଟିଳ ସଂରଚନାକୁ ଏହି ପଥ ଦ୍ୱାରା ଅତି ସହଜରେ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ ହେବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିଥାଏ ଏବଂ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଗୋଟିଏ ମୋ କହିବି | ଏଠାରେ କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ହେଉଛି ଯଦି ମୁଁ ଏହିପରି ଏକ ସଂରଚନା ଲେଖେ, ତେବେ ଅନ୍ୟ ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ସହିତ h ରେ ଏକ କାର୍ବୋନିଲ୍ ସହିତ ଏକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଲେଖିବି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ପଚାରିବି କି କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଯ ound ଗିକ ଆମେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ound ଗିକ ଦେଖିଛୁ ଯାହା ଦୁଇଟି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ସହିତ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ | ଏସିଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏକ ଦୁଇଟି ଡିକାରବକ୍ସି ବେନଜେନ୍ କିମ୍ବା ଡିକାରବକ୍ସିଲିକ୍ ଇଞ୍ଜିନ୍ ଗରମ ହେବାବେଳେ ଏହା ଏକ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ଆମୋନିୟା ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଉଥିବା ଆନିଓଡାଇଟ୍ ତୁମେ ସେହି ପ୍ରକାରର ଇମି ପାଇବ ଯାହା ଦ୍ again ାରା ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି | ଥାଲିମାଇଡ୍ ଫଥାଲିମି ଡି ଥାଲିମିଡ୍ ଥାଲାମାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ ସେହି ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଗାବ୍ରିଏଲ୍ ଥାଲିମାଇଡ୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ପାଠ୍ୟ ପୁସ୍ତକରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛୁ

ତେଣୁ ଏହା ହୋଇପାରେ ଯେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏକ ବେସ୍ କିମ୍ବା ମୃଦୁ ଆଧାର ସାହାଯ୍ୟରେ ଅତ୍ୟଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ | n ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଏହି n ମାଇନସ୍ ଅନେକ ଯ ounds ଗିକ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖାଇଲି ଯେ ଆଲିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏହା ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରେ ଏବଂ ସେହି ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ch ଦୁଇ ch ଦ୍ୱିଗୁଣିତ ହୋଇପାରେ | ଇ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇଟି ଉପାୟରେ ଯ ounds ଗିକ ଥାଲାମାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରେ ଏହାର ସୁବିଧା କ’ଣ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅମ୍ଳୀୟ କାରଣ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ କା take ି ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଅବଶିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ଯାହା କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସ୍ ଅଟେ | ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ, ଏହି n ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ସାଧାରଣ ନିୟମ ହେଉଛି କେଉଁଟି ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ବେଳେବେଳେ ଆପଣଙ୍କୁ ଉତ୍ତର ଦେବାକୁ ପଡିବ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଫେନୋଲରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ନଷ୍ଟ ହେବା ପରେ ଆମେ ଫେନକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ପାଇଥାଉ କିନ୍ତୁ ଆମେ ତିନୋଟି ଚାରୋଟି ରିଜୋନେଟିଂ ଗଠନ ଲେଖିପାରିବା | ପ୍ରୋଟନ୍ ନଷ୍ଟ ହେବା ପରେ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ବେନୋଜୋଟ୍ ଆନିଅନ୍ ଆମେ ଦୁଇଟି ସମୃଦ୍ଧ ରିଜୋନେଟିଂ structure ାଞ୍ଚା ଲେଖିପାରିବା ଯାହା ରିଜୋନାନ୍ସ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ପ୍ରତି ସମୃଦ୍ଧ ରିଜୋନେଟିଂ ସଂରଚନାର ଅବଦାନ ସର୍ବାଧିକ ଅଟେ ଏବଂ ସେହି କାରଣରୁ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ର ସ୍ଥିରତା ସମୟରେ ପ୍ରୋଟନ୍ କ୍ଷତି ଅଧିକ ସହଜ ହେବ | ବେସ୍ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ଫେନୋଲ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ | ଏହି ଯ ound ଗିକ ମଧ୍ୟ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ହେବ | ଏକ ସମୃଦ୍ଧ ରିଜୋନେଟିଂ structure ାଞ୍ଚା ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଯାଉଛନ୍ତି, ଏହି କାର୍ବନିଲ୍ ଅନ୍ୟ କାର୍ବନିଲକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଯଦି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ସରଳ ପ୍ରଶ୍ନ ପଚାରିବି ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ମୁଁ ଏହା ବଦଳରେ ଉତ୍ତର ଦେବି ଯଦି ମୁଁ ଏକ ଗଠନ ଲେଖୁଛି ଯାହା ସଲଫୋନିଲ୍ nh ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ତୁମେ ଏହି ପ୍ରୋଟନର ଅମ୍ଳତା କିମ୍ବା ଏହି ଯ ound ଗିକର ଶକ୍ତି ଅନୁମାନ କରିପାରିବ ଯେ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏସିଡ୍ ଶକ୍ତି ଏହା ଅବିଶ୍ୱସନୀୟ କାରଣ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଏତେ ସହଜରେ ହଜିଯାଇଛି କାରଣ ପ୍ରୋଟନ୍ ହରାଇବା ପରେ | ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଂଶ ଯାହାକି so2 ଏହି ପାର୍ଶ୍ so

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକକ ଯୁଗଳ ଥିବା ସମୃଦ୍ଧ ରିଜୋନେଟିଂ structure ାଞ୍ଚାରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଆୟନର ସ୍ଥିରତା ଅଧିକ ସିମେଟ୍ରିକ୍ ରିଜୋନେଟିଂ structure ାଞ୍ଚା ଏହି ଆୟନ କିପରି ନଷ୍ଟ ହୁଏ | ପ୍ରୋଟନ୍ ଯାହା କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସ୍ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସ୍ ଅଟେ ଯଦି ଏକ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସ୍ ବହୁତ ସ୍ଥିର ଥାଏ ତେବେ ପ୍ରୋଟନ୍ ନଷ୍ଟ ହେବା ସହଜ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଅବିଶ୍ୱାସନୀୟ ହେବ | ଅର୍ଥାତ୍ ଏହି ଯ ound ଗିକରେ 12 ଟି ସାଧାରଣ ଶକ୍ତିର ଏକ ଏସିଡ୍ ଶକ୍ତି ଥିବା ଦେଖିବାକୁ ମିଳିଥାଏ ଏବଂ ଏକାଗ୍ର ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ପରି ଏହି ପ୍ରକାରର କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସିଷ୍ଟମକୁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇଛି କାରଣ ସଲଫୋନିଲ ସଲଫରର d କକ୍ଷପଥରେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନକୁ ଅଧିକ ସମୟ ଧରି ରଖିପାରେ ଏବଂ ଏହା ସ୍ଥିର ହୋଇପାରେ | ପୂର୍ବ କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର ଦୁଇଟି କାର୍ବନିଲ୍ ଅଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର s ososo4 eso s ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ o ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଅଧିକ ସମୃଦ୍ଧ ସଂରଚନା ସେଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବିତାଇବା ପାଇଁ ଅଧିକ ସମୟ ଏବଂ ଅଧିକ ସ୍ଥିରତା କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସର ସ୍ଥିରତା ଅଧିକ | ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଗୁରୁତ୍ thing ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ହେଉଛି ସବୁଠାରୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ଉତ୍ତର ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ହେବ ଏବଂ ଯଦି କ way ଣସି ପ୍ରକାରେ ଆମେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ound ଗିକକୁ ଅତି ସରଳ କରିପାରୁ, ଏହା ସମ୍ଭବ ଏବଂ ଲୋକମାନେ ଏହାକୁ ଦୁଇଟି କରି ଦେଇଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଦୁଇଟି nf ଆମେ ନେଇପାରିବା | ଏହି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏହି ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ଏହି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ନୁହେଁ ଏହା ପ୍ରାୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋପୋଜିଟିଭ୍ ଅଟେ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିବି ଯଦି ମୁଁ ମାଇନସ୍ ଲି ପ୍ଲସ୍ ପରି କିଛି ପ୍ରଜାତି ଆଣିବି ଯାହାକୁ en କୁହାଯାଏ | olate କ’ଣ ଘଟେ ଏହା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଉଠାଏ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଠିକ୍ ସେହିପରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଉଠାଇଲା ଭଳି ଏହି ପ୍ରୋଟିନ୍ ଉଠାଇପାରେ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ ଜିନିଷ so2 so2 n ମାଇନସ୍ କାରଣ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ଥିର ଏବଂ ଏକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଆମେ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ | co ଏବଂ f ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଅବିଶ୍ୱାସନୀୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କ୍ଲୋରାଇନିଂ ଏଜେଣ୍ଟ ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କ୍ଲୋରିନେସନ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରୋଟିନେସନ୍ ଏକ ଅଫସଟ୍ କିମ୍ବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଆକର୍ଷଣୀୟ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଯାହା ଦୁଇଟି କାର୍ବନିଲ୍ ଜିନିଷରୁ ଦୁଇଟି ସଲଫୋନିଲ୍ ପଥକୁ ବିସ୍ତାରିତ | ସେଠାରେ ଏସିଡ୍ ଶକ୍ତି ଠିକ୍ ଅଛି ଆହା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ଅସୁବିଧା ଦେବି ଯଦି ଆପଣ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ନୁହଁନ୍ତି ତେବେ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଉତ୍ତର ଦେବି ଯଦି ଉତ୍ପାଦର ନମ୍ବର ଭବିଷ୍ୟବାଣୀ କରିବି ଯଦି ଅନିଲାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହୃତ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଅଟେ ଏବଂ କେଉଁ ଦ୍ରବ୍ୟ ଜଳ କରିବ | ତୁମେ ଦ୍ୱିତୀୟ ସମସ୍ୟା ପାଇବ ଯଦି ଥାଲିମାଇଡ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଲେଖିଛି ଯେ ଗୋଟିଏ ସି ଅକନ୍ ମାଇନସ୍ k ପ୍ଲସ୍ ହେଉଛି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ବେନଜିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ c ଛଅ ପାଞ୍ଚ ch2 br ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ହେଉଛି | ଉତ୍ପାଦ କ’ଣ ହେବ ଏବଂ ସେହି ଉତ୍ପାଦକୁ କୋହ ଏବଂ ଜଳ ଉତ୍ତାପ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଯଦି ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉତ୍ପାଦ ତୃତୀୟ ସମସ୍ୟା ହେବ ଯଦି ମୁଁ ଏକ କେଟୋନ୍ coch3 ନେବି ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ନିକେଲ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଆମୋନିୟା nh3 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବି ଏବଂ ଚାପରେ ଗରମ କରିବି | ଉତ୍ପାଦ ହୁଅନ୍ତୁ ଏବଂ ଶେଷଟି ହେଉଛି ମୁଁ କହିବା ଉଚିତ ଯେ ସି ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ n ଏଗୁଡିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନିକେଲ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଏବଂ ଉତ୍ତାପ ଉତ୍ପାଦିତ ହେବ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷ ଯାହା ମୁଁ ଏହି ଚାରି ଘଣ୍ଟା ଅଧାଦେଶରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲି ଚାରି ଘଣ୍ଟା ଆପଣ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ୍ | ଉତ୍ତର ଦେବାକୁ ଯଦି ନୁହେଁ ମୁଁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଉତ୍ତର ଦେବି ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ଉପଭୋଗ କରିବି |