

ନମସ୍କାର ମୁଁ ଗତ ଚାରିଟି ବକ୍ତୃତା ପାଇଁ iit ଖରାପପୁରର ପ୍ରଫେସର jk ray ମୁଁ ଜି organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଧାରଣ କରିଥିବା ନାଲଗ୍ରୋଜେନ ଉପରେ ବିଚାରଣ କରିଥିଲି ଏବଂ ଆଜି ମୁଁ ଏହି ପାଞ୍ଚଟି ବକ୍ତୃତା ଶୁଦ୍ଧୀକାର ଶେଷ ପ୍ରଦାନ କରୁଛି ଯେଉଁଠାରେ ଜି organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଧାରଣ କରିଥିବା ନାଲଗ୍ରୋଜେନ କିଛି ଆକର୍ଷଣୀୟ ବ features ଶିଷ୍ୟ ଗତକାଳି କିମ୍ବା ଚତୁର୍ଥ ବକ୍ତୃତା ଉପରେ ଆଲୋଚନା ହେବ । ମୁଁ ଏକ କ interesting ହୁଏତପ୍ରଦ ପ୍ରକାରର ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହିଲି ଯାହା ପୁନର୍ବାର ଏଠାରେ ଦେଖାଯାଉଛି ଯେତେବେଳେ rbr ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆଲାଇଲ୍ ଗ୍ରୋମାଇଡ୍ ରୁପା ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ rbr ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ହୁଏ ଆମେ rcn ପାଇଥାଉ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ହେଉଛି । ଦ୍ୱିତୀୟ ଉଦାହରଣରେ ନାଲଗ୍ରୋଜେନ ଏକ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏହା ହେଉଛି ନାଲଗ୍ରୋଜେନ କାର୍ବନ ଏକ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛି କାର୍ବିକ୍ ଏହି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଏଠାରେ ଲେଖାଯାଉଛି ଏବଂ ମୁଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରୁଛି ଯେ ରୁପା ହାଲାଇଡ୍ ରୁପା କରିବା ପାଇଁ ରୁପା ପୁସର କ୍ଷମତା ସୋଡିୟମ୍ ପୁସ ଅପେକ୍ଷା ବହୁତ ଭଲ । ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପ୍ରବାହିତ କର ଯାହା ଦ more ାରା ଅଧିକ ଲଲେକ୍ସୋନେଗେଟିଭ୍ ନାଲଗ୍ରୋଜେନ ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବାର ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ sn1 an ର ଏକ ଯନ୍ତ୍ରଣା follows ଶଳ ଅନୁସରଣ କରେ । d ଦ case ିତୀୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଏକ ସିଧା ସିଧା ଆଗକୁ ପୂର୍ବ ପରି କ prec ଶସି ବୃଷ୍ଟିପାତ ଦୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏହା ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ବିମୋଲେକୁଲାର ପରିବର୍ତ୍ତେ ଗୋଟିଏ ଟ୍ରାନ୍ସ୍‌ଫେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ sn1 ଏବଂ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଚିକିତ୍ସା କହିବି । ଦ୍ୱିତୀୟ ମାମଲାରେ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଅବସ୍ଥା ଅତି ସତର୍କତାର ସହିତ ଦେଖାଯାଏ ଯେ, n n ଦୁଇଟି ସବକ୍ଷିପ୍ତରେ କ୍ୟାପିଟାଲ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ସମାନ ଆକାରରେ ସ୍ପ ସ୍ square ାର ଭଳି ସମାନ ଅଟେ । ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ବିମୋଲେକୁଲାର sn2 ଲଲେକ୍ସନ୍ ଯୁଗଳ ସହିତ ଏକ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଯାହା କରେ କିମ୍ବା ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସବକ୍ଷିପ୍ତ ଏବଂ ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଯାହା x ଲିପ୍ ଏବଂ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ପ୍ରବେଶ କରେ

ତେଣୁ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଶହେ ଅଣି ଡିଗ୍ରୀର କୋଣ ସୃଷ୍ଟି କରେ । ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଜିନିଷକୁ ବ୍ୟାକ୍ ସାଇଡ୍ ଆଗାକ୍ କୁହାଯାଏ ତେଣୁ ବିନ୍ୟାସନର ଓଲଟା କ'ଣ ଘଟେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ x ସବକ୍ଷିପ୍ତର ତାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି ଏବଂ y ହେଉଛି o | n ସବକ୍ଷିପ୍ତର ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱ so ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ କୁହାଯାଏ ଯଦି ଯ ound ଗିକ ଚିରାଲ୍ ହୁଏ ତେବେ ପୁସ୍ ମାଇନସ୍ ରେ ରୁପାକ୍ରିତ ହେବ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ପୁସ୍ ରେ ରୁପାକ୍ରିତ ହେବ ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହି ବିପରୀତକୁ ଖଲଡେନ୍ ଇନଭର୍ସନ୍ କୁହାଯାଏ । ବିଶ୍ୱ in ର ବିପରୀତତା

ତେଣୁ ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତତା ହେଉଛି ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଘଟଣା ଯାହା ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଗୁଡିକ ଲଲେକ୍ସୋନିକ୍ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ଲଲେକ୍ସନ୍ ଗରିବ ପ୍ରଜାତି ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଅବଶ୍ୟ ଲଲେକ୍ସନ୍ ଧନୀ ଲଲେକ୍ସନ୍ ଧନୀକୁ ପସନ୍ଦ କରିବ ନାହିଁ ତେଣୁ ଏହା ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କ'ଣ ଲଲେକ୍ସନ୍ ଅଭାବୀ ପ୍ରଜାତିକୁ ପସନ୍ଦ କରିବ । ଗୋଟିଏ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଅନ୍ୟକୁ ବଦଳାଇଥାଏ ଯାହାକୁ ବଦଳାଯାଉଥିବା ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ପ୍ରବେଶ କରୁଥିବା ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଏହାକୁ ପ୍ରବେଶ କରୁଥିବା ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ କୁହାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ଏକ ଲଲେକ୍ସନ୍ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଏକ ଲଲେକ୍ସନ୍ ଲଲେକ୍ସୋନିକ୍ ସାଥୁରେଚେଡ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଦୁଇଥର ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ । ଏକ ଲଲେକ୍ସୋ ନେଗେଟିଭ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଲେଖାଯାଇଛି ଯାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯାହାକୁ ଆମେ ଲେଭିନ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ । g ଗୁରୁପ୍

ତେଣୁ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିବା ହେଉଛି ଏକ ଅର୍ଥ, ଯେତେବେଳେ ଏହା ବଞ୍ଚେ ଏକ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ପ୍ରକାର ଏବଂ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହେବ ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଲଲେକ୍ସନ୍ ସାକ୍ତତା କିମ୍ବା ନକାରାତ୍ମକତା ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ପ୍ରଥମେ ଯୋଗ କରେ ଏବଂ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିବା ପରେ ଏହା କରେ । ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଯୋଡାଯାଉଛି ତେଣୁ ଆମେ ଏହିପରି ଏକ ପେଣ୍ଟାଭାଲାଇଡ୍ କାର୍ବନ ପ୍ରଜାତି ଦେଖିପାରିବା ଏବଂ ତା'ପରେ ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀ ପତ୍ର ଏବଂ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ସମ୍ପର୍କୀୟ ପ୍ରବେଶ କରେ ଏବଂ ପ୍ରଥମେ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଆସେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏହି ଚାରୋଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ମଧ୍ୟରୁ ସବକ୍ଷିପ୍ତ x | ପ୍ରଥମେ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଭାବରେ କାର୍ବନ ତିଆରି କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ତା'ପରେ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଆକ୍ରମଣ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରକାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଆଗା ଏବଂ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିବା ଏକକାଳୀନ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବ feature ଶିଷ୍ୟ y ମାଇନସ୍ x ମାଇନସ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରୁଛି ଏହା ଏକ ସମ୍ପର୍କିତ କିମ୍ବା ଏକକାଳୀନ ପ୍ରକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ସେଠାରେ ତିନୋଟି ସମ୍ପର୍କୀୟ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖୁ ଆମେ କ any ଶସି ଉଦାହରଣ ଦେଖିନାହିଁ ଯେଉଁଠାରେ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ପ୍ରଥମେ ଯୋଡିଥାଏ ଏବଂ ପରେ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିଥାଏ । ଆମେ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖୁ ଯେଉଁଠାରେ ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀ ପ୍ରଥମେ ଯାଏ ଏବଂ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ ମାଧ୍ୟମରେ ଆସେ ଏବଂ ଏହି ଯନ୍ତ୍ରଣା sub ଶଳକୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଯୁନିମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କୁହାଯାଏ ଯାହାକି sn1 ପ୍ରକାର ଭାବରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଏବଂ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିବା ଏକକାଳୀନ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହାକି sn2 ଭାବରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ ହେବା ଉଚିତ । ସଂକ୍ଷେପରେ କାର୍ବନ ନାଲଗ୍ରୋଜେନ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ସହିତ sn1 ଏବଂ sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହିଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ନାଲଗ୍ରୋଜେନ ଅନ୍ୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ନାଲଗ୍ରୋଜେନ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ ନାଲଗ୍ରୋଜେନରେ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ଯନ୍ତ୍ରଣା ଗୋଟିଏ sn1 ପୂର୍ବରୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଅଣମୋଲୋକୁଲାର ବିଷୟରେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରାଯାଇଛି । ପ୍ରଥମ ଅର୍ତ୍ତର ଦୁହେଁ rx ମନ୍ତ୍ରର r ପୁସ୍ x ମାଇନସ୍ ତାପରେ y ମାଇନସ୍ ପ୍ରଥମ ry

ତେଣୁ ହାର କେବଳ ଧାର ଷ୍ଟେପ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା rx ର ଏକାଗ୍ରତା ଅଟେ ଏହା ହେଉଛି ମଲିକୁଲାରାଇଟି ଏକ କ୍ରମ ଦୁହେଁ ଏବଂ sn2 ପ୍ରକାର ହେଉଛି ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଦୁଇଟିର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପାଇଁ ଏକ ଷ୍ଟାଣ୍ଡ । ବାଲମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର ପାଇଁ ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ଏକ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଏବଂ ସବକ୍ଷିପ୍ତ ର ଏକାଗ୍ରତା ଅଟେ । ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାରର ପୂର୍ବାନୁମାନ କରିବାରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ

ତେଣୁ ହାର ଉଭୟ r x ଏବଂ y ମାଇନସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ତେଣୁ ଜଳୀୟ ବେସରେ ଗ୍ରୋମୋ ମିଥାନ sn2 ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ kc h2 br h ମାଇନସ୍ ହାର ଅନୁଯାୟୀ ଅଗ୍ରଗତି କର, ଆସକ୍ତ ଏକ ଉଦାହରଣ ନେବା ତେବେ ଏହା କପରି ହୁଏ । ଓ ch ମାଇନସ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଗଲେ ଏହା ଏହିପରି ଏକ ଗତିପଥ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ତାପରେ ଏହା ଏକ ଉତ୍ପାଦ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହା ଗ୍ରୋମାଇଡ୍ ଛାଡିଛି ଯାହା ଉଭୟ ଆଲାଇଲ୍ ଗ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ରବେଶ କରିଛି ଏବଂ ଓଜନ ହାରରେ ସାମିତ ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମନ୍ତ୍ରର ପଦକ୍ଷେପ ଅଟେ । ସେଥିପାଇଁ ଉଭୟ ସବକ୍ଷିପ୍ତ ଏବଂ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଏକାଗ୍ରତା ହାର ନିର୍ଣ୍ଣୟ ହାରରେ ବିବେଚନା କରାଯାଇଛି ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ଯଦି ଏକ ମଲ୍ଟିଷ୍ଟେପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ତେବେ ଧାରତମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଏକ ମହାନ ନିର୍ଣ୍ଣୟ ପଦକ୍ଷେପ କାରଣ ଏହା କେବଳ ଗୋଟିଏ ପଦକ୍ଷେପର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହେବ । ଏକ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସର ଗଠନ ମାଧ୍ୟମରେ ସବକ୍ଷିପ୍ତ ରୁ ଉତ୍ପାଦକୁ ଯାଆନ୍ତୁ ଯାହାକୁ ଟ୍ରାନ୍ସ୍‌ଫେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଗ୍ରୋମାଇଡ୍ ମାଇନସ୍ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବା ପୂର୍ବରୁ ମାଇନସ୍ ଆଂଶିକ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ । ଏଣିକି ଗୋଟିଏ ଅନ୍ୟ ସଂଲଗ୍ନକୁ ପୃଥକ କରେ ଏବଂ କାର୍ବନ ଗ୍ରୋମାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ପାଇଁ ଏକକାଳୀନ ଶକ୍ତି ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ଯେଉଁଠାରୁ ଏହା ଆସୁଛି ତାହା ହକ୍ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ଉତ୍ପାଦିତ ହୋଇଥାଏ ଯାହା ଦ one ାରା ଗୋଟିଏ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିଯାଏ ଅନ୍ୟ ଏକ ବନ୍ଧନକୁ ଶକ୍ତି କ୍ଷତିପୂରଣ ଦିଆଯାଏ କିମ୍ବା ଶକ୍ତି ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ସେହି ପରି ଭାବରେ କ୍ଲୋସ୍ ମେକାନିକାଲ୍ ଗଣନା ଦର୍ଶାଏ ଯେ କାର୍ବନ ଗ୍ରୋମାଇଡ୍ ବଣ୍ଡର କେନ୍ଦ୍ରଗୁଡ଼ିକର ଧାଡିରେ h ମାଇନସ୍ ଦ an ାରା ଏକ ଆଭିମୁଖ୍ୟ ସର୍ବନିମ୍ନ ଶକ୍ତି ଅଟେ ଯାହା ମଲିକୁଲାର ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦ sn ାରା sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଆକ୍ରମଣ ପାଇଁ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବ feature ଶିଷ୍ୟ ଅଟେ ଯାହା ଉଭୟ ମଲିକୁଲାର ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ । ସବକ୍ଷିପ୍ତ ଏବଂ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଏବଂ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ପଛରୁ ଗୁଣ୍ଡିଫିଲିକ୍ ଆକ୍ରମଣ କରିଥାଏ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡର ସିମମା ଷ୍ଟାର୍ ଆଣ୍ଟି ବଣ୍ଡ କ୍ଷମପଥରେ ଅବସ୍ଥିତ ଏହା ଦୁଇଟି ଲୋବ ବିଶିଷ୍ଟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଚିତ୍ର କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ । ଗୋଟିଏ ଭର୍ଟି ଯାହା ଦୁଇଟି ଲଲେକ୍ସନ୍ ସହିତ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ସେଠାରେ ଏକ ଛୋଟ ଲୋବ ଅଛି । ଇ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଆଣ୍ଟି-ବଣ୍ଡ ଲୋବ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଏଠାରେ ଅତି ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ବର୍ଣ୍ଣାଯାଇଛି ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆଣ୍ଟି-ବଣ୍ଡ ଲୋବ ଏହା ହେଉଛି ବଣ୍ଡ ଲୋବ

ତେଣୁ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ଆଣ୍ଟି-ବଣ୍ଡ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ବନ୍ଧନ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଭାଙ୍ଗିବା ଏବଂ ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାରର ଆଭିମୁଖ୍ୟ ଅଟେ ତେଣୁ ଏହାକୁ କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ରାଜ୍ୟ ଶକ୍ତି ସର୍ବାଧିକ କୁହାଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନଟି sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ହାର ଭାବରେ ଦେଖାଯାଏ ଯାହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ସ୍

hal ାସ୍ଥ ହାଲୋଜେନ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ଏବଂ ଶେଷରେ ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ପ୍ରବେଶ କରେ | ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀର ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱ and ଏବଂ ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତତା ବିନ୍ୟାସନର ଓଲଟପାଲଟ ହେଉଛି ଅସ୍ପଷ୍ଟ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ଚରିତ୍ରବୋଧ ଏବଂ ରାସିଯାଇଜେସନ୍ ହେଉଛି sn1 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ବିଶେଷ ଗୁଣ, ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫୋଇଲ୍ ଚିତ୍ରକୁ ନେଇଯାଏ ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟସ୍ଥିତ କିମ୍ବା ଶ ପାର୍ଥକ୍ୟ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସଂଯୋଜନା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୋର୍ଡିନେଟ୍ ସହିତ ଶକ୍ତି ସ୍ୱତ୍ୱ ହେଉଛି ସମୟ ତାପମାତ୍ରା ବର୍ଣ୍ଣ ଓ ଭଲ ଅନେକ ବ features ଶିଷ୍ୟ | ଟାନ୍ସୁ ଆହା ସ୍ୱତ୍ୱ ତେଣୁ ଏକ ପୂର୍ଣ୍ଣ b ଏକ ଗ୍ରାହଣସମ୍ପନ୍ନ ସ୍ଥିତିକୁ ଠିକ୍ ଦିଏ ତେବେ ଏହା ଚିକିତ୍ସା ଶକ୍ତି ମିନିମାକୁ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ କୁହାଯାଏ ତାପରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଗ୍ରାହଣସମ୍ପନ୍ନ ସ୍ୱେଚ୍ ଏବଂ ଉପାଦ d ପୂର୍ଣ୍ଣ c ଦିଅ ଯଦି ଏହା ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫୋଇଲ୍ ଚିତ୍ର ତେବେ ଏହି c ପଦ୍ଧତି କୁହାଯାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ କିନ୍ତୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ଯାହା ଦ transition ିତାୟ ସଂକ୍ରମଣ ଅବସ୍ଥା ଦେବା ପାଇଁ ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ସହିତ ମିଳିତ ହେବ ଏବଂ ତା' ପରେ ଉପାଦ ହାର କା ଶକ୍ତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ ମିନିମା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଜିନିଷ ଏବଂ ଆମେ ଏକ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଜାଣୁ | ଯେତେବେଳେ ଏହି ସଂକ୍ରମଣ ଅବସ୍ଥାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ତେଲଟା g ପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରଥମ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ତେଲଟା g ପ୍ରାକମ୍ ହେବ ପ୍ରଥମଟି ତୁଳନାରେ ଚିକିତ୍ସା କମ୍ ଏବଂ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀ ଏବଂ ଉପାଦ ମଧ୍ୟରେ ଶକ୍ତି ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେଉଛି delta g ଶୂନ୍ୟ sn 1 ଦେଖନ୍ତୁ | ଏବଂ u1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀ ଅଧିକ କିମ୍ବା କମ୍ ସମାନ ଏବଂ ରେଡିକାଲ୍ ଚେନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ସମାନ ପ୍ରକାରର ଅଟେ, ବନ୍ଧନ କକ୍ଷପଥକୁ ମିଥାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କହିବା ପରି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ପଷ୍ଟ ହେବ | ଯେହେତୁ ମୁଁ ତୁମକୁ ପ୍ରଥମ ଉଦାହରଣ ଦେଇଥିଲି

ତେଣୁ ବନ୍ଧନ କକ୍ଷପଥ ହେଉଛି ଏହା ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି x ର ଆଣ୍ଟିବଣ୍ଡି କକ୍ଷପଥ ତେଣୁ ପ୍ରତ୍ୟେକକଙ୍କର ଏକ ବନ୍ଧନ ପାର୍ଶ୍ୱ ଅଛି ଏବଂ ଏକ ଆଣ୍ଟିବଣ୍ଡି ପାର୍ଶ୍ୱ ଆଣ୍ଟି-ବଣ୍ଡି ପାର୍ଶ୍ୱ କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରେ ଛୋଟ କାରଣ କ elect ଶସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ | ଭିତରର ବଡ଼ ଏବଂ ଏହା ଗୋଟିଏ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଏହା ବିପରୀତ ପୃଷ୍ଠରେ ଅଛି ଯେଉଁଥିପାଇଁ ଏହା ଚିକେ ଗା er ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଧଳା ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ଆସେ ବଡ଼ଟି ବଡ଼ ସହିତ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହେବ କିମ୍ବା କଳା ଏହି କଳା ସହିତ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହେବ | ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ତା' ପରେ ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ଛୋଟଟି ମଧ୍ୟ x ର କ୍ଷୁଦ୍ର ସହିତ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହୁଏ ତା' ପରେ ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ଫୋଲ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଆହା ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡର ଖାଲି କକ୍ଷପଥ ଯାହା ସିଗମା ସ୍କାର କକ୍ଷପଥରେ ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥ ଅଛି | ଅନ୍ୟ ଏକ ସିଗମା ଚାରକା ଯାହା ପରେ ଏହା ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେଉଁଠାରେ ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ଯାଉଛି ଏବଂ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିବା ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ତୁମେ ଏକ ଦୃଶ୍ୟମାନ ପେଣ୍ଟାଭାଲେଣ୍ଟ ଗ୍ରାହଣସମ୍ପନ୍ନ ସ୍ୱେଚ୍ ପାଇବ

ତେଣୁ ନୂତନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହେବ | d ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିଯାଉଛି ଏବଂ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର p କକ୍ଷପଥ ସେହି ଉପାୟରେ ଦେଖାଯାଉଛି ଏବଂ ଶେଷରେ ସବସ୍ୱେଚ୍ ଉପାଦରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇଛି ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀର ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ପ୍ରବେଶ କରେ ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଉତ୍ତମ କକ୍ଷପଥ ଅଟେ | sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଛି ଯେତେବେଳେ କାର୍ବନ ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ଜଡ଼ିତ ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ଉପରେ ମାଇନସ୍ ଆକ୍ରମଣ କରେ, ଏହା ରଙ୍ଗର ଜିନିଷ ସହିତ କାର୍ବନ ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ସ୍ୱ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଦେଖାଯାଉଛି ଯାହା ମାଇନସ୍ କ୍ଷୁଦ୍ର ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରୁଛି | o ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ଷ୍ଟିଲ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଗ୍ରାହଣସମ୍ପନ୍ନ ସ୍ୱେଚ୍ ତାପରେ ତୁମେ ସେହି ଉପାଦ ପାଇବ ଯେଉଁଠାରେ ବିନ୍ୟାସନର ଓଲଟା ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ସାଧାରଣ structure ାସ୍ଥରେ ରହିଯାଉଛି ଯାହା ଏଠାରେ ଲେଖା ହୋଇଛି ଯାହା ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ମିଥାଇଲ୍ ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ | ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତତା ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ମାଇନସ୍ ବାକି ଅଛି ଯାହା ଏକ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଟେ ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ଟ୍ରୋମାଇନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ମିଥାଇଲ୍ ରେ ରୁପାନ୍ତରିତ | ମନେରଖିବାକୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସ୍ୱତାନ୍ତ୍ର ଯେ ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତ ଅର୍ଥ ନୁହେଁ ଯେ କିଛି ଲୋକଙ୍କର ଏକ ଧାରଣା ଅଛି ଯାହା ସର୍ବଦା r କୁ s କିମ୍ବା s କୁ ବଦଳାଯିବ ଯାହା ସର୍ବାଧିକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଘଟେ କିନ୍ତୁ r ଏବଂ s ହେଉଛି | ରେକ୍ଟ୍ ଏବଂ ପାପର ସଂକ୍ଷିପ୍ତକରଣ ଯାହା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ସ୍ପେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ର ନୋଟେସନ୍ କିନ୍ତୁ ତାହା ହେଉଛି ବ scientist ଜ୍ଞାନିକ ଯାହା କହୁଛନ୍ତି ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ପ୍ରାଥମିକ ନିୟମ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରୟୋଗ କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ

ତେଣୁ r କୁ ଆଧାର କରି s କୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରାଯିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଗୋଟିଏ କଥା ହେଉଛି | ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ପୋଲାରାଇଜିଡିଗରୁ ପୋଲ୍ ସବସ୍ୱେଚ୍ ର ତାପା ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଧିକାଂଶ ଆକ୍ଟିଭ୍ କମ୍ପାଉଣ୍ଡ ସବସ୍ୱେଚ୍ ଉପାଦ ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା ବିପରୀତ ହେବ ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ sn2 ପ୍ରକାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ sn1 | ଟାଇପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜାତିଭେଦ ହେବ ଠିକ୍ ଅଛି ଏହା ଏକ storm ଡରେ ଏକ ଛତା ର ବିପରୀତ ପରି, ଏହା ହେଉଛି ଘଟଣାଟି ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି କାର୍ଯ୍ୟ ଚିତ୍ର ଛତା ଏହିପରି ଭାବରେ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଓଲଟପାଲଟ କରାଯାଇଛି | ଏହାକୁ ଏକ ବାଲଡେଡ଼ ଇନଭର୍ସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ଏକ ଉତ୍ତମ ଉଦାହରଣ, ଆସନ୍ତୁ ଚାରାଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଗ୍ରହଣ କରିବା ଚାରିଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଅଛି କି ଏହା ପ୍ଲେନ୍ ବଣ୍ଡରେ ଅଛି ଏହା ମଧ୍ୟ ପ୍ଲେନ୍ ବଣ୍ଡରେ ଅଛି ଯାହା ଥିଓଡାଇଡ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ହେଉଛି ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ c ଛଅ ତ୍ରୟୋଦଶ ହେଉଛି ଏକ ବଦଳକାରୀ ମିଥାଇଲ୍ ଦ୍ୱିତୀୟ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ | ତୃତୀୟ ଉପାଦାନ ଏହି ଯ ound ିକର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦୂର୍ଣ୍ଣନକୁ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ମିଳିଲା ବୋଲି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ତିନୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ବଣ୍ଡରେ ଦେଖାଯାଉଛି ଯେହେତୁ ମୁଁ କହିଛି ଯେ ପ୍ଲେନ୍ ବଣ୍ଡର ଭଙ୍ଗା ଧାଡ଼ିରେ ସାଧାରଣ ରେଖା ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ଲେନ୍ ବଣ୍ଡ ତଳେ ଯାହାକୁ ଆଲଫା ବଣ୍ଡ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ମୋଟା ଲାଇନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ଲେନ୍ ବଣ୍ଡ ଉପରେ ଯାହା ବିଟା ବଣ୍ଡ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଆୟୋଡିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବାବେଳେ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥର ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ସ୍ପେରିଓକେମିଷ୍ଟ୍ର କାରଣ ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ ଏହି ଆଇସୋଗୋପିକ ଆୟୋଡିଡ୍ ଉଦ୍ଧୃତ କରିବା ପାଇଁ ଏଠାରେ ଅଛି ଯାହା ଏକ ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ | ii ପ୍ରାକମ୍ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବ କିମ୍ବା ମୁଁ ଚାରକା ପ୍ରବେଶ କରିବି ଏବଂ ମୁଁ ପ୍ରାକମ୍ ଛାଡିବି ଏବଂ ପରିଣାମ ସ୍ୱରୂପ କ'ଣ ହେବ? ବିନ୍ୟାସକରଣ ଘଟୁଛି ଏହାର ପ୍ରମାଣ କ'ଣ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ପୋଲାରାଇଜିଡିଗରେ ରଖେ ତେବେ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ i ପୂର୍ଣ୍ଣ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦୂର୍ଣ୍ଣନକୁ ପୂର୍ଣ୍ଣ ରୁ ମାଇନସ୍ କୁ ବଦଳି ଯାଇଛି ଯାହା ମୁଁ କହିଲି r ସାଧାରଣତଃ s s ରେ ସାଧାରଣତଃ r r ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ | କିନ୍ତୁ ସେଠାରେ କିଛି ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ r ବଳକା ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଛି କିନ୍ତୁ ପୂର୍ଣ୍ଣ ସର୍ବଦା ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା ମାଇନସ୍ ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବ ଯଦି ଏହା ଏକ sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ତେବେ ବିନ୍ୟାସନର ବିପରୀତ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ନୋଟ୍ ଯାହା ପୂର୍ଣ୍ଣ ମିନିଟ୍ ଦୁଇ ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା ମାଇନସ୍ ଦୁଇ ପୂର୍ଣ୍ଣ ନୁହେଁ | ଅନାବଶ୍ୟକ ଭାବରେ r s s ର ଦୁଇଟି r ରାସିଯାଇଜେସନ୍ ର ଦୁଇଗୁଣ ବିପରୀତତା କିମ୍ବା ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତି ହାରର ଦୁଇଗୁଣ

ତେଣୁ sn2 ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରୋଫୋଇଲ୍ ଅତି ସରଳ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ରାଜ୍ୟ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ହେବ ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମୁକ୍ତ ଶକ୍ତି ଚିତ୍ର ଏବଂ ଅତି ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଏହା ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫୋଇଲ୍ ଚିତ୍ର ଅଟେ | ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଅବସ୍ଥାକୁ କେବଳ ଗୋଟିଏ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଅବସ୍ଥା ଏବଂ sn1 ପାଇଁ ଏକ ମିଶ୍ରିତ ପ୍ରକ୍ରିୟା, ତୃତୀୟ ବଟାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ବେସ୍ ଦ୍ୱ proceed ାରା ଅଗ୍ରଗତି କରେ ଯେଉଁଠାରେ k ଗୋଟିଏ ହେଉଛି bucl ଏକାଗ୍ରତା | h ମାଇନସ୍ ଉପରେ କିମ୍ବା ସ୍ୱ independent ାଧାନ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ କିନ୍ତୁ ଏହାର ସ୍ଥିରତା ଲାଲ ନିର୍ଣ୍ଣୟ ପଦକ୍ଷେପ ସହିତ କ to ଶସି ସମ୍ପର୍କ ନାହିଁ କାରଣ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରେ ଏହା sp3 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ତ୍ୟାଗ କରିବା ଏବଂ ଏହା ବୁଡ଼ ଗତିରେ ବ live ିବ କାରଣ ତିନୋଟି ମେଟାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବହୁତ ବଡ଼ ଏବଂ ଅଧିକତ୍ତ୍ୱ ଏହା କାର୍ବନକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନକୁ ଠେଲିଦିଏ ଯାହା ଏହି କାର୍ବନକୁ ଅତି ସହଜରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମୁକ୍ତ କରିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିଥାଏ ଏବଂ ପରିଣାମରେ ଏହା କାର୍ବୋକେସନରେ ପରିଣତ ହେବା ଅର୍ଥ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପ୍ଲାନର୍ | ଏହି ଉପାୟରେ ଏହା ପ୍ଲାନର୍ ଅଟେ

ତେଣୁ sp3 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଜିନିଷ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା sp2 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଜିନିଷରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇଛି ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଧାରୀ ପଦକ୍ଷେପ ଏବଂ ଏହା ଏକ ହାର ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା ଉଚିତ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ h ମାଇନସ୍ ହେଉଛି ଦୁ୍ୟୁକ୍ତିଫୋଇଲ୍ ଯାହା ଆସିବ କିମ୍ବା ଆକ୍ରମଣ କରିବ | ତାହାହା ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଏବଂ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ସମାନ ସହଜରେ କାରଣ ଏହା ପ୍ଲାନର୍ ଅଣୁ ଅଟେ ଉପରରୁ ଆକ୍ରମଣ କିମ୍ବା ତଳୁ ଆକ୍ରମଣ ସମାନ ହାରରେ | ଫଳାଫଳ ସେଠାରେ ପୂର୍ଣ୍ଣ ହେବ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ସମାନ ପରିମାଣର ହେବ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ମିଶ୍ରଣ କରେ ତେବେ ଫଳାଫଳ ଜିନିଷ ପୂର୍ଣ୍ଣ ମାଇନସ୍ ହେବ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏକ ରେସେମିକ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପୋଲାରାଇଜିଡିଗରେ ପୋଲାରାଇଜିଡିଗରେ ଶୂନ୍ୟ ଦୂର୍ଣ୍ଣ ସଂଖ୍ୟାରେ ଘଟେ | ଅନାବଶ୍ୟକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ଏହା ଏକ ଚିରାଲ୍ ଯ ound ିକ ନୁହେଁ କିମ୍ବା ଯଦି ଏହା ଏକ ମେସୋ ଯ ound ିକ ଅଟେ ଏବଂ ତୃତୀୟ କେସ୍ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହା ଏକ ରିସିମିକ୍ ଯ ound ିକ ଅଟେ

ତେଣୁ sn 1 ରେ ରିସିମିକ ମିଶ୍ରଣ ଗଠନ ହେବ ହାଲାଇଡ୍ ଆୟନ ଯୁଗଳ r ସ୍ୱଳ୍ପ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଧାର ଆୟନାଲଜେସନ୍ ଦେଇଥାଏ । ଏବଂ c1 ମାଇନସ୍ ଡ୍ ହ ାରା h ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା ଦ୍ରବଣକାରୀ କିମ୍ବା ଧୂଳିଫୋଇଲ୍ ଡ୍ fast ାରା ସବ୍‌ଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ କୁ ସର୍ବଦା ପ୍ରଭାବିତ କରିବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ଶକ୍ତି ପ୍ରଦାନ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ଶକ୍ତି ସନ୍ତୁଳନ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଆୟନାଲଜେସନ୍ ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ପକାଇବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ଶକ୍ତି ମୁଖ୍ୟତଃ the ଫଳାଫଳ ଆୟନର ସମାଧାନ ଦ୍ୱାରା ବିକଶିତ ଶକ୍ତିରୁ ପୁନରୁଦ୍ଧାର କରାଯାଇଥାଏ । ଯୁଗଳ

ତେଣୁ ଏହା sn1 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଘଟୁଛି, sn1 ଏବଂ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାରକୁ ପ୍ରଭାବିତ କରୁଥିବା କାରକଗୁଡ଼ିକ କ'ଣ, ଆମେ ଜାଣିଲୁ ଯେ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ sn2 t ଅତିକ୍ରମ କରୁଛି । ଏହି ଆରି ବଟିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ sn1 ଅତିକ୍ରମ କରୁଛି ତା' ହେଲେ ସବ୍‌ଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ଧୂଳିଫୋଇଲ୍‌ଗୁଡ଼ିକର ପୁନ act ସକ୍ରିୟତା ମଧ୍ୟରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ମଧ୍ୟ ବିଶେଷ ଭାବରେ ବାଇମୋଲ୍ୟୁକ୍ଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ସେଣ୍ଟ୍ରେ ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ ପାଇଁ କେବଳ ଦ୍ରବଣର ପ୍ରଭାବ ମଧ୍ୟ ଏକ ନିର୍ଣ୍ଣୟକାରୀ କାରଣ ଅଟେ ଯାହାକି କିଛି ପ୍ରୋଟିକ୍ ଦ୍ରବଣର ଏକ ମ୍ୟାପ୍ରୋଟିକ୍ ଦ୍ରବଣ ମଧ୍ୟ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିଥାଏ । ଆଣବିକ ଫ୍ଲ୍ୟୁଇ ନାମକ ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀର ପ୍ରକୃତିର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତ୍ୟଧିକ କାରଣ କାରଣ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡ଼ିବା ସହଜ ଅଟେ କିମ୍ବା ଏହାକୁ ହଟାଇବା ମଧ୍ୟ କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ ଅଟେ କାରଣ ବନ୍ଧନ ଶକ୍ତି ସେଠାରେ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଏବଂ ଷ୍ଟେରିଓ ରାସାୟନିକ ପ୍ରଭାବ । ଯାହାକି କ as ଶଳ ଯେପରି ଫ୍ଲୁ ଡ୍ରମକୁ କହିଥିଲି ବିନାସନ sn2 ରସିମାଲଜେସନ୍ ର ବିପରୀତ ହେଉଛି sn1 ଯେପରି ଫ୍ଲୁ ଡ୍ରମକୁ ପ୍ରଥମ କେମ୍ ମିଥାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କହିଥିଲି ଯେପରି ତିନୋଟି କ୍ଷୁଦ୍ର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ କାର୍ବନ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ବିପରୀତ ଦିଗରୁ ଆକ୍ରମଣ ହେବା ଉଚିତ । ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ବଣ୍ଟ ଅତି ସହଜରେ

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ଅତି ସହଜ ହେବ ଏବଂ ଶେଷ ଉଦାହରଣ ଯେଉଁଠାରେ t | ଷ୍ଟେରି ଫ୍ୟାକ୍ଟର ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର କାରଣରୁ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ର ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଧୂଳିଫୋଇଲର ଆକ୍ରମଣ ଅତ୍ୟଧିକ ବିପରୀତ ଅଟେ,

ତେଣୁ ଏହା କଣ କରିବ ତାହା ପ୍ରଥମେ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କୁ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ମାଇନସ୍ ଭାବରେ ମୁକ୍ତ କରିବ । ଏହା କାର୍ବୋକେସନରେ ରୁପାନ୍ତରିତ ହେବ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏହା ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ କିମ୍ବା ଧୂଳିଫୋଇଲ୍ ଯାହା ଇଥାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ଉତ୍ପାଦକୁ ଦେବ ତାହା ଉପରେ ମାଇନସ୍ ଯାହା ମାଇନସ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ତୃତୀୟ ସ୍ଥାନରେ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହେବ । ବଟିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଫ୍ଲୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିସାରିଛି କାର୍ବିକ୍ ଇଥିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିରୋଧ କାର୍ବିକ୍ ତାଟା rxy ମାଇନସ୍ ରାଇଟ୍ ମାଇନସ୍ କୁ ଦେଖେ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀକୁ ଅତି ପରିଷ୍କାର ଭାବରେ ଅନୁସରଣ କରୁ ତେବେ ମିଥାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଲୁକ୍ ପାଇଁ sn ଦୁଇଟି ହାର ସର୍ବାଧିକ ହେବ । ଶକ୍ତି ଛଅରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାଖାପାଖି ତିନୋଟି ଏବଂ sn ଗୋଟିଏ ହାର ଶୂନ୍ୟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଶୂନ୍ୟ ଦୁଇଟି ପ୍ରାୟ ଅବହେଳିତ ଏବଂ ଶେଷ ମାମଲା ଯେଉଁଠାରେ sn ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବହୁତ ଧୀର ଅଟେ । ତାହା ହେଉଛି ଶୂନ୍ୟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଶୂନ୍ୟ ଶୂନ୍ୟ ପାଞ୍ଚଟି ତୁମେ ଏହାକୁ ଅବହେଳା କରିପାରିବ ଏବଂ sn ଗୋଟିଏ ହାର ଚାରିରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାଖାପାଖି ଛଅ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଫ୍ଲୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିଥିଲି କାର୍ବିକ୍ ଏବଂ ଜିନିଷ ମଧ୍ୟରେ ତୁମେ ଇଥିଲ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅଧିକ s n ଦୁଇଟି ଦେଖିବ । ଏବଂ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଏକ 50 50 ଅଟେ । ଉଭୟ sn1 ଏବଂ sn2 ମେକାନିଜିମ୍ ଏକ ଧୂଳିଫୋଇଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପରିଚାଳିତ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ କାର୍ବନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଧୂଳିଫୋଇଲ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଧାତୁ ଆୟନ ବ୍ୟବହାର କରି ଆମେ ଏହା କରିଥିଲୁ କିମ୍ବା ଆମ୍ବିଡେକ୍ ଧୂଳିଫୋଇଲ୍ କହିବ । ଜିନିଷ କିନ୍ତୁ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୋଟିଏ କ୍ଷେତ୍ରରେ sn2 ଅନ୍ୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅନୁସରଣ କରେ sn1 ଏବଂ ରୂପା ପ୍ରଥମ ସ୍ଥାନରେ ଏକ ଚମତ୍କାର କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ତାହା କରୁନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏକ ପାଦ ଆଗକୁ ବ so ୁଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ sn1 କ'ଣ ତାହା ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଛି । sn2 ମିଥାଇଲ୍ ପାଇଁ sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା , ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଠାରୁ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଠାରୁ ବଡ଼, ତୃତୀୟରୁ ବହୁତ ବଡ଼ ଯାହା snact ପାଇଁ ଦୁଇଟି ଏବଂ sn1 ପାଇଁ କେବଳ ଓଲଟା ଅର୍ଡର ତୃତୀୟର ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରାଥମିକ ମହାନ୍ ଠାରୁ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଠାରୁ ବହୁତ ବଡ଼ । ମିଥାଇଲ୍ ଅପେକ୍ଷା er

ତେଣୁ sn2 ପ୍ରକାର ଏବଂ sn1 ପ୍ରକାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି କ୍ରମକୁ ଅନୁସରଣ କରାଯାଏ ଯୁଁ ବିଶ୍ୱ believe ାସ କରେ ଯେ ଧୂଳିଫୋଇଲ୍ ଡ୍ bi ି-ମଲିକୁଲାର କିମ୍ବା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଧୂଳିଫୋଇଲ୍ ଯୁନିମୋଲ୍ୟୁକ୍ଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସେହି କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଟକୁ ଫେରିବା ଏବଂ ଏହାର ସାମର୍ଥ୍ୟ ଫ୍ଲୁ କୁ explain ାଇବା ପାଇଁ ଏହା ଏକ ଉତ୍ତମ ଉଦାହରଣ । ଫ୍ଲୁ ଆରମ୍ଭରେ କରିଥିବା ଆଉ କିଛି ଉଦାହରଣ ଗ୍ରହଣ କର ଯେ ତୁମେ କିପରି ଏକ ସରଳ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗରୁ ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଟ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ , ଏହାର ଉତ୍ତର ମିଶ୍ରିତ ଏସିଡ୍ ଦ୍ୱାରା ବେନଜିନର ନାଇଟ୍ରୋସେନ୍ ଦ୍ୱାରା ଏହାର ଉତ୍ତର ଏଠାରେ ଲେଖାଯାଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଆର୍ କେବଳ ବେନଜେନ କିମ୍ବା ବଦଳାଯାଇ ନଥାଏ । ଏକ ମିଶ୍ରିତ ଏସିଡ୍ ରେ ବେନଜେନ୍ ନାଫଥାଲିନ୍ ଇସୋମେର ନାଇଟ୍ରୋସେନ୍ କରାଯାଉଛି ଯାହା ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଡ୍ nit ାରା ଏହା ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ରୁ ପାଣି ବାହାର କରେ ନାହିଁ ଏବଂ ଦୁଇଟି ପ୍ରବେଶ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପତ୍ର ନଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଟେ । ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତୁମେ arno two ସହିତ ଶେଷ କର ଏବଂ ସେହି arno two ର ହାସ ତୁମକୁ ମୋର ଅର୍ଥରେ ଆମିନ ଦେବ ଏବଂ ଏହା ଏକ ସରଳ ମାମଲା ଯଦି ar c ଛଅ ଘଣ୍ଟା ତେବେ ଏହା ଅନିଲିନ୍ ଅଟେ । ଇ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ହାସ କରି ଅନିଲାଇନ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରେ ସାମଗ୍ରିକ ସିଣ୍ଡେଟିକ୍ କ୍ରମ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଆରେର ନାଇଟ୍ରୋସେନ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ଏବଂ ତା' ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାସ ହୋଇପାରେ ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜିନ୍ ଧାତୁ ହାସକୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଲୁହା ଜିଙ୍କ ପରି ଧାତୁ ବ୍ୟବହାର କରେ । ଏବଂ ଟିଫିନ୍ ଏବଂ ସାଧାରଣତଃ hyd ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦ୍ରବଣରେ ଫ୍ଲୁ ଫ୍ଲୁସ୍ରେ ବେଲେବେଲେ ଯୋଗ ହୋଇଥିବା ଏସିଡ୍ କୁ ଏସିଡ୍ ସହିତ କରାଯାଏ କାରଣ ଏସିଡ୍ କୁ ଏସିଡ୍ ଏକ ସୁନ୍ଦର ଜିନିଷ ଏହା କେବଳ ଅମ୍ଳାୟ ଯ ound ଗିକ ନୁହେଁ ବରଂ ଉଭୟ ଅଜ ic ବିକ ଏବଂ ଜ organic ବ ଅଂଶକୁ ଏକତ୍ର ତରଳାଇବା ପାଇଁ ଏକ ଭଲ ଦ୍ରବଣ ଅଟେ । ପ୍ରକୃତିର ଏକ ଭଲ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଏବଂ ଅମ୍ଳାୟ

ତେଣୁ ବେଲେବେଲେ ଏସିଡ୍ କୁ ଏସିଡ୍ ସୁଗଢ଼ିତ ଯ ounds ଗିକକୁ ଦ୍ରବଣ କରିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଏସିଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ପାଇଲ୍ ଆଇରନ୍ ଏବଂ 30 ପ୍ରତିଶତ hc1 ଏବଂ ଉତ୍ତାପ ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ କୁ ଅନିଲିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ଆନାଲିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁ ଆନାଲିନରେ ପରିଣତ କରେ । ପାଣିରେ h ମାଇନସ୍ ର ଚିକିତ୍ସା ଡ୍ base ାରା ବେସ୍ ଗଠନ ହେଉଛି

ତେଣୁ ଫ୍ଲୁ ଏହା ବିଷୟରେ କହିଲି କାରଣ ଅନିଲାଇନ୍ ହେଉଛି ସେହି ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏକ ସୁନ୍ଦର ପଦାର୍ଥ ଯାହା ଆପଣ ଏଠାରୁ କରିପାରିବେ । ବହୁ ଯ ounds ଗିକ ପ୍ରସ୍ତୁତ କର ଫ୍ଲୁ ଗତକାଳି ତିନିଟାଲଜେସନ୍ ଡ୍ list ାରା ତାଲିକା ଦେଇଥିଲି ଏବଂ ତା' ପରେ ସ୍ୟାଣ୍ଟମିୟର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବହୁ କାର୍ଯ୍ୟକାରୀତା ସେଠାରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଲୁଏନ୍ ର ନାଇଟ୍ରୋସେନ୍ ଘଟିଛି ଯାହା ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ର ମିଶ୍ରଣ ଦେଇଥାଏ ଆସକ୍ତ ପାରାକୁ ଅଲଗା କରାଯିବ । ଟିଫିନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ହାସ ହେଲେ ଏହା ଗୋଲୁଏନ୍ ପାଇଁ ପାରାଅସଡ୍‌କୁ ଅଧିକ ପସନ୍ଦ କରାଯିବ ଉଚିତ, ଏହା ସଂପୃକ୍ତ ଆମୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯେପରି h ମାଇନସ୍ ଏବଂ ପାଣି ପାରାଟୋଲୁଡିନ୍ ଦେବ ବେଲେବେଲେ କାଟାଲାଇଟିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ମଧ୍ୟ ଭଲ ଅଟେ ଫ୍ଲୁ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଦେବି । ସୁନ୍ଦର ଉଦାହରଣରେ ଆନିଲାଇନ୍ ମଧ୍ୟ ଏହି ପାରାନାଇଟ୍ରୋ ଇଥାଇଲ୍ ବେନଜୋଏଟ୍ ସହିତ ନାଇଟ୍ରୋ ସୁଗଢ଼ିତ ଲୁକ୍ ସହିତ ପ୍ରିଫର୍ମ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାଟାଲାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ୱାରା ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରେ । ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ଇଥାନଲରେ ଅନୁକ୍ରମଣିକା ଯାହା ଉତ୍ପାଦ ହେବ ସେଠାରେ ଅତି ଯତ୍ନ ସହିତ ଚିକ୍ତା କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ । ପୁନ two ଦୁଇଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋ ଅନ୍ୟତ ହେଉଛି କୋ ଓଟ୍ ଯାହାକି ଗୋଟିଏ ଚୟନକରି ହାସ ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯାହାର ହାସ ସମ୍ଭବନା ଅଧିକ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ନାଇଟ୍ରୋ ହାସ ହେବା ସହଜ ହେବ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ପର୍ଯ୍ୟାପ୍ତ ପରିମାଣ କିମ୍ବା ଉଚ୍ଚ ଗାପ ବ୍ୟବହାର କରୁ ତେବେ ନିର୍ଣ୍ଣିତ ଭାବରେ co2 ଇତ୍ୟାଦି ମଧ୍ୟ ହାସ ହେବ । ch2h କିନ୍ତୁ ସାଧାରଣ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହା ନାଇଟ୍ରୋ ଗରୁପ୍ କୁ କୋ 280 କୁ ଅକ୍ଷୁଣ୍ଣ ରଖିବା ପାଇଁ ଆମିନକୁ ହାସ କରାଯିବ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଦୁଇଟି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରେ ଏକ ଚୟନକରି ହାସ ହୋଇପାରେ ମ bas ଲିକ ଭାବରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗରୁପ୍ ଯାହାର ଆହା ହାସ ସମ୍ଭବନା ହାସଲ କରିବା ଅତି ସହଜ କିନ୍ତୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ପ୍ଲୁଟିନମ୍ ଆମିନରେ ରୁପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋସେନ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଟ ତିଆରି କରିବାର ଏହା ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ଉପାୟ ଯାହା ହାସ ଦ୍ୱାରା ଅନ୍ୟ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ମଧ୍ୟ ରଖାଯାଏ ଯାହା ଅକ୍ଷୁଣ୍ଣ ରେଡକ୍ଟିଭ୍ ଆମିନ ମଧ୍ୟ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଟ ତିଆରି କରିବାର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଉପାୟ । ଏହାକୁ ଦେଖ, ଆମେ ସରଳ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ଆଲଡିହାଇଡ୍‌ସ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରୁଛୁ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ଗୁଡ଼ିକ କାଟାଲାଇଡିସ୍ କିମ୍ବା ରାସାୟନିକ r ଦ୍ୱାରା ଆମିନରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ । ଆମୋନିଆର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଶିକ୍ଷା \_ ଆମୋନିଆର ଆମେ rch r ପ୍ରାଇମ ଏବଂ h ଦୁଇଟି ସହିତ ଶେଷ କରିଥାଉ କି ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ ଏକ ତିନି ଆମିନ nh ଦୁଇଟି ଅଛି ଯଦି

ଆମେ ଆମୋନିଆର ଉପସ୍ଥିତିରେ ସେହି ଜିନିଷ କରିବା କିନ୍ତୁ r ଦୁଇ nh ଦୁଇ ତେବେ ଆମେ ଯାହା ପାଇଥାଉ rchr prime nhr two ପ୍ରାଇମ କ'ଣ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆମିନ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଆମିନ ଏବଂ ତୃତୀୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ r ଦୁଇଟି ଏବଂ h ହେଉଛି ଡିନୋଟି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମେ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଅର୍ଥରୁ ଆରମ୍ଭ କରୁଛୁ ତା' ହେଲେ କ ନିଟ ଶସି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ ସିଧାସଳଖ ସଂଲଗ୍ନ କରୁନାହିଁ ତେଣୁ ଏହା 3 ଡିଗ୍ରୀ ଆମିନ ଅଟେ | ତୃତୀୟ ଆମିନ ଏହି ଦୁଇନାକୁ ବିକଳ୍ପ ଭାବରେ ରେଡୁକ୍ଟିଭ୍ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ଭାବରେ ଏକ ଲୁପ୍ ଭାବରେ ଦେଖାଯାଇପାରେ , ଆମୋନିୟମ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ କେଟୋନ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ଏହି ଉପାୟରେ ଆମେ କିଛି ଯ oound ଗିକ ପାଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ହ୍ରାସ ଘଟିଛି | କଠିନ ଅମ୍ଳଜାନର ସ୍ଥାନ ଅପସାରିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ରେଡୁକ୍ଟିଭ୍ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ବୋଲି କହିପାରିବା  
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ହେଉଛି ଏବଂ ବଣ୍ଡ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ହ୍ରାସ ମଧ୍ୟ ହେଉଛି  
ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶବ୍ଦ ଆମିନ କିମ୍ବା ଆମୋନିୟମ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ରେଡୁକ୍ଟିଭ୍ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା କେଟୋନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର କ mechanism ଶବ୍ଦ କ'ଣ ଆମେ ବୁ to ୱାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବୁ କାରଣ ଯେତେବେଳେ ବି ଏକ ଗ୍ରୁପ୍ ଓଫାଇଲ୍ ଆଏ, ଗ୍ରୁପ୍ ଓଫାଇଲ୍ ବାରା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ପସନ୍ ହେବ, ରେଡୁକ୍ଟିଭ୍ ଆମିନେସନ୍ ପାଇଁ କାର୍ବନିଲରେ ଆମିନର ଯୋଗ | ଆପଣ ଦେଖୁଥିବେ କାର୍ବନିଲ କାର୍ବନ ସକାରାତ୍ମକ ହେବ କାରଣ ଅକ୍ସିଜନକୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଆଡକୁ ଟାଣି ହୋଇଯିବ

ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ନକାରାତ୍ମକ ପ୍ରକୃତି ହେବ ଏହି କାର୍ବନ ସକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଟାଣି ହେବ  
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଉପରେ ବନ୍ଧନ ହୋଇନଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଯୁଗଳ | ଯେତେବେଳେ ଆମେ pr ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ବିପରୀତ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ କାର୍ବନିଲ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବା ପାଇଁ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଏକ ଗ୍ରୁପ୍ ଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ | ଇମାରି ଆମିନ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆମିନ କିମ୍ବା ଆମୋନିୟମ୍ ତୁମେ ଫଳାଫଳ ପାଇବ o ମାଇନସ୍ ଓ ମାଇନସ୍ ଏଠାରୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଉଠାଇବ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ହେଉଛି nhr ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ o ମାଇନସ୍ ଏବଂ r ଏବଂ r ପ୍ରାଇମ ଅକ୍ସିଡ୍ ରହିଥାଏ  
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର | ଯ oounds ଗିକଗୁଡିକ ହେଉଥିବେଳେ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହାକୁ ଆମେ ହେମି ଆମିନୋ ବୋଲି କହିବା ଉଚିତ କାରଣ ଏହା ଆ oh ଗୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଘଣ୍ଟା ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରକୃତିର ଜଳ ନଷ୍ଟ ହେଉଛି କିପରି ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଏହା ଛାଡିଦିଏ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର | ଜିନିଷଗୁଡିକ ଏକ ବିଟା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଏଠାରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କରିବା ପାଇଁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ କରେ ଏବଂ ସେହି ସମୟରେ ଦୁଇଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକାକୀରେ ଛାଡି ଯାଆନ୍ତି ଯାହା ପରସ୍ପର ପାଇଁ ବେଟା ଅଟେ, ଏହାକୁ ବିଟା ବିଲୋପ ବା ବିଲୋପ କୁହାଯାଏ | ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏହି ହ୍ରାସ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ନିକେଲ୍ କିମ୍ବା ଅତି ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ଏଜେଣ୍ଟ ସହିତ କରାଯାଏ ତେବେ ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନୋବୋରୋହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ନାହିଁ ପ୍ରେସିଜ୍ ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନୋବୋରୋହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଅତି ମନୋନାତ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ s ସହିତ ଏହି ହ୍ରାସ ହୁଏ | o ଏହି କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ହ୍ରାସ କ'ଣ କରିବ ତାହା ପୁନର୍ବାର ଘଟିବ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଯ oound ଗିକ ଏବଂ ଏହା nhr ଡବଲ୍ ପ୍ରାଇମ ପାଇବ ଏବଂ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନରେ ଯୋଡାଯାଉଛି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁଗୁଡିକ ଏହି ଉପାୟରେ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରାଥମିକ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା ଦ secondary ୱେକ୍ସ ଡିଗ୍ରୀ ଅର୍ଥାତ୍ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ ପାଇଛନ୍ତି ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ ତେବେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗ୍ରୁପ୍ ଓଫାଇଲିସିଟିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ସମାନ ପ୍ରଣାଳୀରେ ଘଟୁଛି | ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏହା ଅପେକ୍ଷା ଭଲ ହେବ କାରଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ଆଲକାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଗୋଟିଏ ସ୍ଟାଟିକ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର ମଧ୍ୟ ଖେଳିବାକୁ ଆସିଥାଏ  
ତେଣୁ ଏହା କ'ଣ ଘଟିବ ଏହା କାର୍ବନିଲ ରେଡ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବ ତାପରେ ତୁମେ ଏହି ଫ୍ୟାକ୍ଟରରେ ଠିକ୍ ଏକ ହେମି ଆମିନୋ ପାଇବ | ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରୋଟନ୍ ନଷ୍ଟ ହେବା ବାରା ଡିହାଇଡ୍ରୋସନ୍ ହେବ ନାହିଁ କାରଣ ଏଠାରେ କ prot ଶସି ପ୍ରୋଟନ୍ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏଥିରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ନଥିବା ବ elect ଗ୍ରୁପ୍ ଗୁଡିକ ଯୁଗଳ ଅଛି  
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନକୁ ଦୁଇଗୁଣ କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଆସେ | ond ଏବଂ ଓଜନକୁ ଫୋପାଡି ଦିଆଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହା ଜଳ ହ୍ରାସ ହେବ ଏବଂ rcr ପ୍ରାଇମ୍ ପ୍ରାଇମ୍ ସେଠାରେ ରହିବ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ହେଉଛି nr ଡବଲ୍ ପ୍ରାଇମ୍ କିମ୍ବା nr ଟ୍ରିପଲ୍ ପ୍ରାଇମ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସ ପରେ ଆମେ ଯାହା ପାଇବୁ ତାହା ତୃତୀୟ ଆମିନ୍ ସହିତ ଶେଷ ହେବ  
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଉପାୟ | ହ୍ରାସର କ mechanism ଶବ୍ଦ କ'ଣ ହେଉଛି ସେଠାରେ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖାଯାଉଛି ପ୍ରକୃତ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ବେନଜାଲଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ରାୟମିକ ପଦାର୍ଥ ସହିତ ଚାହିଦା ଅନୁଯାୟୀ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ନିକେଲ୍ ସହିତ ଆମୋନିୟମ୍ ସହିତ କ any ଶସି ldi ଡବ୍ କେଟୋନ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସହିତ କରିଥିଲେ ଏବଂ ଉପାଦ କ'ଣ ହେବ ତାହା ଗରମ କରନ୍ତୁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏହି ଯନ୍ତ୍ରକ following ଶବ୍ଦ ଅନୁସରଣ କରି ସିଧା ସଳଖ ଲେଖୁପାରିବେ nh3 ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରୁଥିବା c ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ o ମାଇନସ୍ କୁ ପୋଲାରାଇଡ୍ ହୋଇଯାଉଛି ଏବଂ ତା' ପରେ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ସେହି ମାଇନସ୍ ବାରା ଉଠାଯାଉଛି ଓ oh ପରେ ବିଲୋପ ହେଉଛି | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ହ୍ରାସ

ତେଣୁ ତୁମେ ଅକ୍ସିଜନକୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ହ୍ରାସ ପାଇବ ତୁମେ ଦୁଇଥର ପାଇବ ଏବଂ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସାହାଯ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ପାଦ ଦେଖୁ ଏବଂ ଟିକିଏ ଚାପ ଏବଂ କାଟାଲାଇସ୍ y ou get benzyl i mean so benzaldehyde to benzyl ହୋଇଥାନ୍ତା ଯଦି କେହି ଏହାକୁ ଏହାକୁ କିପରି ଡିଆରି କରିବେ ବୋଲି ପଚାରିଲେ ଏହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ରୋ ଆମୋନିଆର ଆମିନିଆର ଆଲକାଇଲେସନ୍ ଡିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଯାହାକୁ ଆପଣ କହିବେ ଆସନ୍ତୁ ଆମୋନିଆ ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ଦୁଇଟି ପେଣ୍ଟାମେନୋନ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ନେବା | ସୋଡିୟମ୍ ବୋରୋହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନୋବୋରୋହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ସମାନ ଘଟଣା ଘଟିବ ତୁମେ କାର୍ବନିଲ୍ ସ୍ଥାନରେ nh2 ସଂଲଗ୍ନ ହେବ ତୁମେ ଦୁଇଟି ପେଣ୍ଟେନ୍ ଆମିନ ପାଇବ କାର୍ବିକ କାରଣ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ଡିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଲମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଚେନ୍ ଏହା ପ୍ରତିସ୍ଥାପକକ ପାଇଁ ସର୍ବନିମ୍ନ ସବ୍ ନମ୍ବର ଅଟେ | ଦୁଇଟି ଆମିନୋ କିମ୍ବା ଦୁଇଟି ଆମିନୋ ପେଣ୍ଟେନ୍ ହେବ କିମ୍ବା ଏହାକୁ ଦୁଇଟି ପେଣ୍ଟେନ୍ ଆମିନ କୁହାଯାଏ ଯଦି ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାନୋନ୍ ଡାକିବା ଏକ ପ୍ରାୟମିକ ପଦାର୍ଥ ଏବଂ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ମାଇନ୍ ହେଉଛି ଆଧାର କିମ୍ବା ଗ୍ରୁପ୍ ଓଫାଇଲ୍ ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନୋବୋରୋହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ହେଉଛି ରିଡେକ୍ଟ୍ ଯାହା ତୁମେ ଏହି nn ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଆମିନ ପରି ଏକ ଯ oound ଗିକ ସହିତ ଶେଷ କରିବ | ଅବସ୍ଥାରେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ସବ୍ଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଦେଖାଉଛି ଯାହା ଅନୁସରଣ କରେ ଯେ ଆମିନ କିମ୍ବା ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ରାଥମିକ ସେକେଣ୍ଡାରୀ କିମ୍ବା ତୃତୀୟା ତୁମେ ସବ୍ ସହିତ ଶେଷ କରିପାରିବ | କାର୍ବନିଲରୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଟ୍ରାଫ୍ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ଗୋଟିଏ ଉପାୟରେ ଡିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଏକ ସୁନ୍ଦର ଉପାୟ ଯାହା ମୁଁ କହିଥିଲି ସୁଗନ୍ଧିତ ସିଷ୍ଟମରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋସନ୍ ଦ sand ାରା ବାଲୁକା କାଦୁଅ ହ୍ରାସ କରିଥାଏ ଏବଂ ଆଲିଫାଟିକ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ଅନେକ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଅଭିବୃଦ୍ଧି ରହିଥାଏ | ସୁଗନ୍ଧିତ ଉଭୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି ପଦ୍ଧତି ସେହି ଉପାୟରେ ଦୁଇଟି ରିଡେକ୍ଟ୍ ରଖିବା ଠାରୁ ସିଧା ସଳଖ ତୁମେ ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା କେଟୋନ୍ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନରେ ରୁପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ch nh2 ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ ଅଟେ ଯାହାକି ଆମୋନିଆରୁ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାନୋନ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ କିଛି ଉଦାହରଣ ଏଠାରେ ଦେଖାଯାଉଛି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆମିନ ପାଇପାରିବେ ଆମେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରୁଛୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ କରିପାରିବେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଉତ୍ତର ହେଉଛି ଆମେ ଏକ ଅତି ସୁନ୍ଦର ରିଡେକ୍ଟ୍ ଜାଣିଛୁ ଯେ ଆମେ ବେକମ୍ୟାନ୍ ପ୍ରକାରର ପୁନର୍ଗଠନ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ଅକ୍ସାଇମ୍ ଜଡିତ ଅଛି  
ତେଣୁ ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ oound ଗିକରୁ ଏକ ଅକ୍ସାଇମ୍ କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ କରାଯାଏ | ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ମାଇନ୍ ସହିତ ତୁମେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ନୋହ ପାଇବ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଓଜନ ସହିତ ଉପାଦିତ ହୁଏ ଯାହା ଅତି ସହଜରେ ଅପସାରିତ ହୋଇପାରେ | ସୋଡିୟମ୍ ଇଥାନଲ୍ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯାହା ଏହି ନୋହକୁ nh କୁ ଦୁଇଥର ବଣ୍ଡରେ ପରିଣତ କରିବ ତାହା ହ୍ରାସ ହେବ ଏବଂ ଓହ ଏବଂ h ଯ oound ଗିକ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସିଲ୍ମାଇନ୍ ଡିଆରି କରିବ  
ତେଣୁ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସା ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଆମିନରେ ଜଣାଶୁଣା | ଦୁଇଟି ଉପାୟ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନିକେଲ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ମାଇନ୍ ଏହାକୁ ଅକ୍ସାଇମ୍ କରିବା ପରେ ସୋଡିୟମ୍ ଇଥାନଲ୍ ଦ another ାରା ଆଉ ଏକ ସୁନ୍ଦର ଉଦାହରଣ ନିଅନ୍ତୁ ଦୁଇଟି ଫେନିଲ୍ ଇଥାନଲ୍ ନାଇଟ୍ରୋଇଲ୍ ch ଦୁଇଟି ସି ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଓଜନ ସହିତ ଉପାଦିତ ହୁଏ ଯାହା ଅତି ସହଜରେ ଅପସାରିତ ହୋଇପାରେ | ସୋଡିୟମ୍ ଇଥାନଲ୍ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯାହା ଏହି ନୋହକୁ nh କୁ ଦୁଇଥର ବଣ୍ଡରେ ପରିଣତ କରିବ ତାହା ହ୍ରାସ ହେବ ଏବଂ ଓହ ଏବଂ h ଯ oound ଗିକ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସିଲ୍ମାଇନ୍ ଡିଆରି କରିବ  
ତେଣୁ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସା ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଆମିନରେ ଜଣାଶୁଣା | ଦୁଇଟି ଉପାୟ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନିକେଲ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ମାଇନ୍ ଏହାକୁ ଅକ୍ସାଇମ୍ କରିବା ପରେ ସୋଡିୟମ୍ ଇଥାନଲ୍ ଦ another ାରା ଆଉ ଏକ ସୁନ୍ଦର ଉଦାହରଣ ନିଅନ୍ତୁ ଦୁଇଟି ଫେନିଲ୍ ଇଥାନଲ୍ ନାଇଟ୍ରୋଇଲ୍ ch ଦୁଇଟି ସି ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ

ଯାହା ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ ଯାହାକୁ ଆମେ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ଆମେ କଣ କରିବା? 140 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ନିକେଲ୍ ହ୍ରାସ କରୁଥିବା ଏଜେଣ୍ଟକୁ ବହୁ ପରିମାଣର କିମ୍ବା ପର୍ଯ୍ୟାପ୍ତ ପରିମାଣର କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ ଏହା କେବଳ ଯେ c2ch2 nh2 ଥିବା ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ମାଧ୍ୟମରେ ctp ବନ୍ଧନ ହ୍ରାସ ପାଇବାରେ ଲାଗିଛି

ଡେଣ୍ଟୁ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ କିମ୍ବା ଫେନିଲ୍ ଇଥାନ ପାଇଁ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆମିନ ଯଦି ଏହା ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ ରୁହେଁ ଏବଂ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଯଦି ଏହା ଏକ ସି ଅଟେ | mple କ୍ଲୋରାଇଡ୍ c oc1 ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବେନୋଜୋଏଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆପଣ ଏହାକୁ କିପରି ଏହି h nh ଦୁଇଟିରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବେ ତାହା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଆପଣ ଆବଶ୍ୟକ କରନ୍ତି ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କିଛି ଆମିନ ଚାଲନ୍ତୁ ଆମକୁ ଇଥିଲ୍‌ମାଇନ୍ ରିଡେଣ୍ଟ

ଡେଣ୍ଟୁ ଆମିନ ଏହି କୋକଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏହି ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆକ୍ରମଣ କରିବ | ଏହି କାର୍ବନ କୋ ପୁଲରେ ଏହା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ନଷ୍ଟ ହେବା ପରେ ବ୍ୟାକଫାୟାର୍ ହେବ

ଡେଣ୍ଟୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହଲ ହୋଇଯିବ

ଡେଣ୍ଟୁ ଅବଶିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ହେଉଛି co nh ch2 ch3 ଯେଉଁଠାରେ ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯାଇଛି ତାହା ବର୍ତ୍ତମାନ hc1 ଡିଆରି କରିବା ପାଇଁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଉଠାଇଛି | ଇଥରରେ ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ ଏହା ହ୍ରାସ ହେଲେ ବହୁତ ଭଲ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ମିଶ୍ରିତ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ପାଣିରେ ଯାହା ତୁମେ ସମାନ fashion ଙ୍ଗରେ ch କୁ ହ୍ରାସ ପାଇବ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯୋଗ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯୋଗ ହେଉଛି ହ୍ରାସ ଅମ୍ଳଜାନ ଅପସାରଣ ମଧ୍ୟ ହ୍ରାସ | ଦୁଇଟି nhc ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ପାଞ୍ଚଟି ହେଉଛି ଅନ୍ତିମ ଉତ୍ପାଦ

ଡେଣ୍ଟୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଉପାୟ ଯାହାକି ଗୋଟିଏ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏ ସବଷ୍ଟେନ୍ସ ଅନ୍ୟ ସବଷ୍ଟେନ୍ସ ସହିତ ଆମେ ଜ୍ଞାନ ମାଧ୍ୟମରେ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗ୍ରହଣ ଇଣ୍ଟରଭର୍ସନ୍ ସହିତ ଖେଳିପାରିବା | କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ହ୍ରାସ କିମ୍ବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆହ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅମ୍ଳଜାନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ

ଡେଣ୍ଟୁ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷ ଏଠାରେ ଏହି ସ୍ପଷ୍ଟତା ସହିତ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଉଛି

ଡେଣ୍ଟୁ ମୁଁ ତୁମକୁ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷ ଦେଖାଇଲି

ଡେଣ୍ଟୁ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ କରିବି | ଗତକାଳି ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ସହିତ ଶେଷ କର ଯେ ଧରାଯାଉ ତୁମେ ଏହା କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ ଯାହା ମୁଁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ କହି ନ ଥିଲି ତୁମେ ଏକ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ ଡିଆରି କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ ଯାହା nr ଏକ ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ଡେଣ୍ଟୁ ତୁମେ କହିପାରିବ | ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକକୁ ଦେଖୁଛି ଏହା କିଛି ରୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏକ ପିରୋଲ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ କେବଳ ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେଉଛି nhi ବଦଳରେ r ରେ ରଖିଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆଲକାଇଲେଟ୍ ପିରୋ ଯଦି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ପଚାରିବି ଆପଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବେ ଆପଣଙ୍କ ଉତ୍ତର ଅତି ସରଳ ହେବ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଲି ସେହି ବ୍ରେକ୍ ଅଣ୍ଟୁକ୍ ସରଳ ଉପାଦାନରେ ପରିଣତ କର ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଡିଆରି କରିବାର ଉପାୟ ଖୋଜି ପାରିବ ଯଦି ଆମେ ଏହି କୋକର ପରି ଜିନିଷ ଲେଖୁବା ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଏଠାରେ r ନେବା , ଏହି ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ କ'ଣ r ହେଉଛି ch ଡିନି ch coch t wo ch two co ch ଡିନୋଟି

ଡେଣ୍ଟୁ ଏହି ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ ପୁରୁଣା ପ୍ରକାରର ପ୍ରୋଟୋରେଜିଡ୍ କେଟୋ ଅତିକ୍ରମ କରିପାରେ କାରଣ ଏଥିରେ ଏକ ଆଲଫା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥାଏ ଏବଂ ଆଲଫା କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଯେକ any ଶସି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏହାକୁ ଏନୋଲାଇଡ୍ କରିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିଥାଏ ଯଦି ଏହା ସହିତ ମୁଁ ଚିକିତ୍ସା କରେ | କିଛି ଆମିନ କିମ୍ବା ମୋଡେ ଏହାକୁ ଏହି ଉପାୟରେ ରଖିବାକୁ ଦିଅ rnh ଦୁଇ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆମିନ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକକୁ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରିବ ତାପରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି କରୁଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡ଼ି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଆଡ଼କୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେବ | ତେବେ ଦେଖନ୍ତୁ ଏହି ଉପାୟରେ ଆମେ ଏକ ବହୁତ ସୁନ୍ଦର ଜିନିଷ ପାଇଲୁ ଯାହା o ମାଇନସ୍ ନେଇଛି ଏବଂ nhh ହେଉଛି a ଏବଂ r ବର୍ତ୍ତମାନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେଉଛି ଟେଟା ଭାଲେନ୍ସ

ଡେଣ୍ଟୁ ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହେବା ଉଚିତ

ଡେଣ୍ଟୁ ଏହା ଆଲକିଲର ଆକ୍ରମଣକୁ ସରଳ ଅଟେ | କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକରେ ଆମିନ ଆପଣ କହିପାରିବେ ମୁଁ କାହିଁକି ବାମ ହାତରେ କାର୍ବନିଲ୍ ନେଇଥିଲି କାରଣ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯଦି ମୁଁ ତାହାଣକୁ ନେଇଯାଏ ତେବେ ସେହି ସମାନ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକରେ କ change ଶସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବ ନାହିଁ

ଡେଣ୍ଟୁ ମାଇନସ୍ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍‌କୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡ଼ି ଉଠାଇବ | en ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଉପରେ ବଦଳିବ

ଡେଣ୍ଟୁ ଏହା କିଛି ହେବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ କର ଗୋଟିଏ ପଟେ ଅକ୍ସିଡ୍ ଅଛି ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଓହ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି nhr ବର୍ତ୍ତମାନ କ charge ଶସି ଚାର୍ଜ ନାହିଁ ଯାହା ସନ୍ତୁଷ୍ଟ ହୋଇଛି ଏବଂ ଗୋଟିଏ r ବର୍ତ୍ତମାନ ସେଠାରେ ଅଛି ଯାହା ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବହୁତ କ interesting ତୁହଲପୂର୍ଣ୍ଣ ଘଟଣା ଘଟିବ | ଏବଂ ଏହି ଓହ ଏକ ସମୟରେ ସିଷ୍ଟମ ଛାଡ଼ିବ ଏବଂ ଏହା ଏକ ସମୟରେ ଅତି ସହଜରେ ବିଲୋପ ହୋଇଯିବ ଏବଂ ଏହା ଏକ ସମୟରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ମଧ୍ୟ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକକୁ ଇଣ୍ଡ୍ୟୁମୋଲେକୁଲାର ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରିବ ଏହା ଅତ୍ୟଧିକ ଶକ୍ତି ପ୍ରସନ୍ନିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ଡେଣ୍ଟୁ ମୁଁ ଡେଇଁପଡୁଛି | ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ପାଦ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଇ ପାରିବି ଯେ ତୁମେ ଠିକ ଅଛି ତୁମେ ମୋଡେ କ problem ଶସି ଅସୁବିଧା ଲେଖିବାକୁ ଦିଅ ନାହିଁ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ଅକ୍ସିଡ୍ ରଖେ ତେବେ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ନୂତନ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ

ଡେଣ୍ଟୁ କ'ଣ? ଜିନିଷ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ଡିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଯଦି ମୁଁ ସେହି ଜିନିଷ ଲେଖିବି ଯେ ଆଣ୍ଟି ଏଲିମିନେସନ୍ ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଟୁ ଏହି ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକର ଗଠନ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍‌ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ ସେଠାରେ r ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱ r ଏବଂ ମୁଁ ଏକ ଓହ ଏବଂ ଇ ରଖିପାରେ | ସମାନ fashion ଙ୍ଗରେ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି, ସେଠାରେ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ r ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ r ସହିତ ଶେଷ ହେବା ପାଇଁ ଆଣ୍ଟି ଅପସାରଣ ହେବାକୁ ପସନ୍ଦ କରିବ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏକ r ଅଛି

ଡେଣ୍ଟୁ ଆପଣ ଅତି ସରଳ ଆକାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକରୁ ପାଇରୋଲ୍ ଡିଆରି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି | ସେହି ଉପାୟରେ ଏକ ଡିକେଟୋନ୍ ମୁଁ ଆଜିର ଜିନିଷକୁ ଆଉ ଏକ ସୁନ୍ଦର କେସ୍ କିମ୍ବା ସୁନ୍ଦର ଉଦାହରଣ ସହିତ ଶେଷ କରିବି ଯଦି ସମସ୍ୟାଟି ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ ଧାରଣ କରେ ଏବଂ ଯଦି କେହି ଆପଣଙ୍କୁ ପଚାରିବି ଆପଣ କିପରି ପାଞ୍ଚଜଣ ସଦସ୍ୟଙ୍କୁ ଏକ ଛଅ ସଦସ୍ୟ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକରେ ପରିଣତ କରିପାରିବେ | ଜଣାଶୁଣା ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ ଏହା ଏକ ପାଇରୋଲ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ପିରାଇଡାଲ୍ ଯେପରି ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଦିନ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିଥିଲି ଯେ ପିରୋଲ୍ ପ୍ରକୃତିର ଅମ୍ଳାୟ ଅଟେ ପିରାଇଡାଲ୍ ପ୍ରକୃତିର ମ basic ଲିକ ଅଟେ ଯାହା ସମସ୍ତ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକ ଧାରଣ କରିଥିବା କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ମୁଁ କହିପାରେ ଯେ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ କ'ଣ? ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଅଧିକ ଏବଂ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ କିପରି ଯୋଡାଯାଏ ଏବଂ ତା' ପରେ ସେହି ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ସହିତ ଖେଳିବ ତୁମେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜାଣିଛ ମୁଁ ତୁମକୁ କହିବି ଯେ ଯଦି ତୁମେ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପୁନ ap ଅନୁକରଣ କର ତେବେ ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଯିବ ଯେ ଯଦି ତୁମେ କନ p ଭୂମିକାକୁ n ମାଇନସ୍ କୁ ଭର୍ତ୍ତି କରନ୍ତୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପାଇରୋଲର ପ୍ରୋଟନ୍ ବେସ୍ ଦ୍ୱାରା ଉଠାଯାଉଛି ମୋଡେ ସୋଡିୟମ୍ ଇଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ପରି ଏକ ବେସ୍ ରଖିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଆମେ ଜାଣୁ ସୋଡିୟମ୍ ଇଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ot ମାଇନସ୍ ଏବଂ ନା ପ୍ଲସ୍ ରେ ପୋଲାରାଇଡ୍ ହୋଇଯାଏ

ଡେଣ୍ଟୁ ଓଡ଼୍ ମାଇନସ୍ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଉଠାଇବ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏକାକୀ ଯୋଡ଼ି ସହିତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ମାଇନସ୍ ଏବଂ କାଉଣ୍ଟର ଆୟନ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟନ ହେବ

ଡେଣ୍ଟୁ ସୋଡିୟମ୍ ଇଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ପାଇରୋଲ୍ ଲୁଣ ଉତ୍ପାଦିତ ହେଉଛି ଏବଂ ମୋର ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଦରକାର

ଡେଣ୍ଟୁ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ କିପରି ପାଇବେ ଏବଂ ସେହି ଉତ୍ତର ଅତି ସରଳ ଯାହା ସୋଡିୟମ୍ | କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ନାମକ ଏକ ଅତି ଆକର୍ଷଣୀୟ ଯ ଠାଉଣ୍ଡ ଗିକର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଇଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ନିଜେ ସାହାଯ୍ୟ କରିପାରିବ କିନ୍ତୁ କ interesting ତୁହଲପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ହେଉଛି କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ଡିନୋଟି କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍

ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ଆପଣ ସୋଡିୟମ ମିଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ସମାନ ରିଜେକ୍ଟ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା କ'ଣ ହେବ? ପାଇରୋଲ୍ ଏହି ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ କିଛି ଏହା ଏଠାରେ ଏକ ସୁନ୍ଦର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯେ ଏହି ନିକାରାମ୍ବକ ଚାର୍ଜ୍ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଉଠାଇପାରେ ଏବଂ ତା' ପରେ କାର୍ବନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ କାର୍ବୋ ଉପରେ ବଦଳିପାରେ | n ବର୍ତ୍ତମାନ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପେଣ୍ଟାଭାଲାଇଟ୍ ହେବ, ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ହରାଇବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ତାହା ଘଟିବ ଏବଂ ଶେଷରେ ଯାହା ବାକି ରହିଲା ଆମେ c1 c1 ପାଇବୁ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ୍ ଉପରେ ଏକ ବନ୍ଧନ ହୋଇନଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରକାଶ ବୋଲି କହିଥାଉ | ମୁଁ ଭାବୁଛି ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଆମେ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରକାଶଗୁଡ଼ିକୁ କାର୍ବନ୍ ଭାବରେ ଭାଲେଣ୍ଟ୍ କାର୍ବନ୍ ବୋଲି କହିଛୁ କିଛି ଯଦି ମୁଁ ପଚାରିବି ଏହି କାର୍ବୋଲ୍ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ପ୍ରକୃତି ଅଟେ ତାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କିମ୍ବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ତେବେ ଆପଣ ବନ୍ଧନରେ ପଡିଯିବେ ଯେ ଏକ ବନ୍ଧନ ହୋଇନଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ଅଛି

ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ଏହା ଏକ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରେ | କାର୍ବୋଲ୍ ହିଁ କାର୍ବୋଲ୍ ବିଭିନ୍ନ ଅବସ୍ଥାରେ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ କିଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ଆମେ ଏହି କାର୍ବନ୍ ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଦୁଇ ଯୋଡି ବନ୍ଧା ହୋଇଥାଉ ଯାହା ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଦୁଇଟି ପ୍ଲୁସ୍ ଏବଂ ଚାରିଟି ଏବଂ ସାଧାରଣତ non ସ୍ପିନ୍ ହୋଇନଥାଏ | ଏହାର ବିପରୀତ ହେଉଛି ଏହାକୁ ସିଙ୍ଗଲେଟ୍ କାର୍ବନ୍ କୁହାଯାଏ

ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ଅଣ-ବଣ୍ଡେଡ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳ ସହିତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ମୋଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଛଅ ଅଟେ

ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ଏହାର ଅକ୍ଟେଟ୍ ପୂରଣ ହୋଇନଥାଏ

ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ହେବ | le କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍

ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ପ୍ରକାଶ ଅଟେ ଏହାର ଅର୍ଥରେ ଏହାର ଏକ ସାମାନ୍ୟତା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ଅଛି କିଛି ଏହା ସାଧାରଣତ condition ସାଧାରଣ ଅବସ୍ଥାରେ ପ୍ରକୃତିର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛନ୍ତି ଯେ ଆପଣ ଫେନୋଲ୍ ନେଇ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି କି ନାହିଁ | ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ chcl ଡିନୋଟି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହୁଏତ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ଇଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଉତ୍ପାଦ ହେବ ଯାହା ଆପଣ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଜିନିଷରୁ ଜାଣିପାରିବେ ଯାହା ଅର୍ଥୋ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ବେଞ୍ଜୋଲିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋ ଏବଂ ପାରା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ବେଞ୍ଜୋଲିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋ ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ଆଲଡିହାଇଡ୍ | ଗୋଷ୍ଠୀ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ଆସୁଛି କାରଣ ଫେନୋଲିକ୍ ଷେଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହେଉଛି ଅର୍ଥୋ ପାରା ଓରିଏଣ୍ଟେସନ୍ ଏବଂ ଏହି ldi କେଉଁଠାରୁ ଏହି କାର୍ବୋଲ୍ ଗଠନ ମାଧ୍ୟମରେ ଆସୁଛି ଯାହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଅଟେ କାରଣ ଫେନୋଲରେ ମୁଖ୍ୟ ଗିଙ୍ଗ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହଜ ଅଟେ | ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ସ୍ଥିତିକୁ ସକ୍ରିୟ କରିବା ଏଠାରେ ସମାନ ପ୍ରକାରର ଘଟଣା ଘଟିବ କିଛି ପାଇରୋଲ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକାକୀ ପାଏ କଣ ହେବ | r ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ୍ରେ ଯୋଗ କରିବ

ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯୋଗ ପ୍ରକାଶ ଗଠନ ହେବ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏହି ଏକାକୀ ଯୋଡି ଏଠାରେ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେବ ଏବଂ ଏହି ବନ୍ଧନ ଭାଙ୍ଗିଯିବ ଏବଂ କାର୍ବନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ସିଷ୍ଟମକୁ ଛାଡିଦିଏ | ତୁମେ ତୁମକୁ ଡିନୋଟି କ୍ଲୋରୋ ପିରିୟଡ୍ ସହିତ ଅତି ସୁନ୍ଦର ଉପାୟରେ ଶେଷ କର, ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ମୁଁ ପାଇରୋଲ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ପିରାଇଡାଇଡ୍ ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ସିକ୍ସଟିକ୍ ପକ୍ଷତ ଦେଇଛି କିମ୍ବା ମୁଁ ମଧ୍ୟ ପରାମର୍ଶ ଦେଇଛି ଯେ ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ଧାରଣ କରିଥିବା ପାଞ୍ଚଜଣ ସଦସ୍ୟ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍କୁ ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା six ଜଣ ସଦସ୍ୟ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଇପାରେ | ଏହି ଉପାୟରେ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କାର୍ବନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନରେ କାର୍ବନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏକକ ଡିବଲ୍ ଡ୍ରିଗ୍ରେସନ୍ ସେହି ବଣ୍ଡ ସହିତ ଖେଳୁଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରି କାର୍ବନ୍କୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଭାବରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରିବା ପରେ ମୁଁ ଯେପରି ଆରମ୍ଭରେ କହିଥିଲି ଯେ କାର୍ବନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ | ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ଜୀବନ୍ତ ପ୍ରଣାଳୀରେ ବହୁତ ଉପସ୍ଥିତ ଏବଂ ପ୍ରାୟ ଦ day ନିର୍ଦ୍ଦିନ ଜୀବନ ଆମ ଜୀବନକୁ ଆବଶ୍ୟକ କରୁଥିବା ଏହି କାର୍ବନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଦ୍ଵାରା ଗଠିତ | ହିଁ ଡେଣ୍ଟିସ୍ଟ ମୁଁ ବିଶ୍ଵ believe ାସ କରେ ଏହି ପାଞ୍ଚଟି ବକ୍ତୃତା ସିରିଜ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ବୁ understand ୀବରେ କିମ୍ବା ଜାଣିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିବ ଯେ ଏହି କାର୍ବନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ବିନା ଲୋକମାନେ ରହିପାରିବେ ନାହିଁ କାରଣ ଏହି ସମସ୍ତ ଆମିନୋ ଏସିଡ୍ ପେପ୍ଟାଇଡ୍ ପ୍ରୋଟିନ୍ ଆଲକାଲଏଡ୍ ଅନେକ medic ଷଧୀୟ ଗୁରୁତ୍ଵପୂର୍ଣ୍ଣ ଯ ounds ଗିକ ଏହି କାର୍ବନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡରୁ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଆସୁଛି | ବିଟା ଲାଇକ୍ସିମ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |