ସମସ୍ତଙ୍କୁ ନମସ୍କାର _ _ ସବିଶେଷ ବିବରଣୀ କ୍ଷେତ୍ର ଯେପରି ମୁଁ ଗତକାଲି ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକର ଏକ ଅତି ସଂଜ୍ଞା ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲି କାରଣ ଲୋକମାନେ ତଥାପି ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକରେ ବିଶ୍ believe ାସ କରନ୍ତି ଯେ ଏହା ଜୀବନ୍ତ ଉତ୍ସରୁ ଆସୁଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ସାହିତ୍ୟକୁ ଦେଖିବା ତେବେ ଏହା ବହୁ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଜିନିଷ ଦେଖିବାକୁ ମିଳିବ | ୧ 8040 ୦ ଦଶକରେ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଜୀବନ୍ତ ଉତ୍ସରୁ ପ୍ରାପ୍ତ ଏବଂ ଅଜ ic ବିକ ଯ ounds ଗିକ ଅଣ-ଜୀବନ୍ତ ଉତ୍ସରୁ ପ୍ରାପ୍ତ ହୋଇଥିଲା

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସଂଜ୍ଞା ଏବଂ 1828 ମସିହାରେ ଜୀବନ୍ତ ଉତ୍ସରୁ ଯାହା ଜ organic ବିକ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ତାହା ଆମୋନିୟମ୍ ମାରିବା ଦ୍ୱାରା ୟୁରିଆର ପ୍ରଥମ ସିନ୍ଥେସିସ୍ | ଯଦି ଆପଣ ଆମୋନିୟମରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନର ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କରନ୍ତି ତେବେ ସିଆନାଇଡ୍ ସେହି ଅର୍ଥରେ ଉଲ୍ଲେଖନୀୟ କାର୍ଯ୍ୟ | ସିଆନାଇଡ୍ ଏବଂ ୟୁରିଆର ସମାନ ସଂଖ୍ୟକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ସେଠାରେ ପାଇବେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାର ପୁନ arr ସଜ୍ଜନ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ସେହି ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏହା ଚମତ୍କାର କାର୍ଯ୍ୟ କାରଣ ଆମୋନିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଅଜ ic ବିକ ଉତ୍ସରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ

ତେଣୁ ଅଜ ic ବିକ ଉତ୍ସରୁ ଆମେ | କ vital ଣସି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ବ୍ୟବହାର ନକରି ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକ ପାଇବା ଯାହା ଜ organic ବ ରସାୟନର ପରିଭାଷାରେ ପ୍ରଥମ ସଫଳତା ଥିଲା ଯାହା କାର୍ବନ ଯ ound ଗିକର ରସାୟନ ଅଟେ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ମୁଁ ଗତକାଲି କହିଲି ଏହା କାର୍ବୋଜେନିକ୍ ଯ ound ଗିକ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଅବଶ୍ୟ ଅନେକ ମୋଟ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଆଂଶିକ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ | ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ପଦ୍ଧତିଗୁଡିକ ଆବିଷ୍କୃତ ହୋଇଛି ଯେଉଁଠାରେ ଜ ological ବିକ ପ୍ରଣାଳୀ କିମ୍ବା ଜୀବନ୍ତ ଉତ୍ସଗୁଡ଼ିକର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ ଯାହା ଦ୍ vital ାରା ବର୍ତ୍ତମାନ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ପ୍ରଚୁର ଅଟେ କାରଣ ପୂର୍ବରୁ ୟୁରିଆ ଲୋକମାନେ ମୂତ୍ରରୁ ବାହାରୁଥିଲେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଲୋକମାନେ ଦୁଇଟି ଅତି ସହଜରେ ଅତି ସହଜରେ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରିପାରିବେ | ଅଗ୍ରଗାମୀ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀ ହେଉଛି ଆପଣ ଆମୋନିଆର ହାବର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯାହା କାଟାଲାଇଟିସ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଟେ | ଏହି ଆମୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ବହୁତ ଭଲ ସାର ଅଟେ ଏବଂ ଏହା କ୍ଷେତରୁ ଆବଶ୍ୟକ ବହୁ ପରିମାଣର ଖାଦ୍ୟ ଉତ୍ପାଦନ କରିଥାଏ ଏବଂ ବିପ୍ଲବ ସେହି ଉପାୟରେ ଆରମ୍ଭ ହୋଇଥିଲା

ତେଣୁ ଏହି ଆମୋନିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ୟୁରିଆ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରଥମ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ କାର୍ଯ୍ୟ ଅଟେ ତେବେ ପ୍ରଶ୍ନଟି ଠିକ୍ ଜ organic ବ ରସାୟନ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଥିଲା | ଜୀବନ୍ତ ଉତ୍ସ ବିନା ଫୋର୍ସ ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ଜ organic ବିକ ଯ ounds ଗିକ ହାସଲ କରାଯାଇପାରିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସାହିତ୍ୟକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଏବଂ ଆପଣ ବିଶ୍ believe ାସ କରିପାରିବେ କି 2001 ରେ ଏକ ସର୍ବେକ୍ଷଣରେ କେତେ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଅଛି 16 ମିଲିୟନ୍ ଯାହା ମଧ୍ୟ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ଆକାଶ ସମୁଦାୟ ସଂଖ୍ୟାର ସୀମା ଅଟେ | ଲାବୋରେଟୋରୀ ଶିଳ୍ପରୁ ପ୍ରତିଦିନ ବାହାରୁଥିବା ଯ ounds ଗିକର ସଂଖ୍ୟା ସଂଖ୍ୟାରେ ଯାଉଛି ଏବଂ

ତେଣୁ ଆକାଶ ସୀମା କହିବା ଭଲ ଯେ ଏତେ ସଂଖ୍ୟକ ଯ ounds ଗିକ ଆସିବ ଏବଂ ଏଥିରୁ ଆଜି ଆମର ବିଷୟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଧାରଣ କରିଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଉପରେ ଅଛି | ଯ ound ଗିକ

ତେଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଏକ ଜରୁରୀ ଏବଂ ୟୁରିଆ ଅଣୁକୁ ଦେଖ, ଏଥିରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଦୁଇଟି nh ଦୁଇ କିମ୍ବା କୋନ୍ ଦୁଇଟି ଗର୍ତ୍ତ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ a ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଏବଂ ଜୀବନର ପ୍ରତ୍ୟକ୍ଷ ବନ୍ଧନ ହେଉଛି ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଯଦିଓ ଏହା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ସିଦ୍ଧାନ୍ତରୁ ଆସିଛି ଜ organic ବ ରସାୟନ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ସେଥିପାଇଁ ମୁଁ କହିଲି ଯେ ଏଠାରେ କାର୍ବନିକ ଜ organic ବ ରସାୟନକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବା ପାଇଁ କାର୍ବୋଜେନିକ୍ ଶବ୍ଦଗୁଡ଼ିକ ଅଧିକ ଉପଯୁକ୍ତ | କିଛି ବିବାଦ ଯେ ଜୀବନର ଉତ୍ପତ୍ତି କେଉଁଠାରେ ଅଛି ଏହା ହେଉଛି ଜ organic ବ ଅଣୁ ଯାହା ମିଥେନ୍ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଧାରଣ କରିଥିବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କିମ୍ବା ଆମୋନିୟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଜଳ ପରି ଅଜ organ ବିକ ଜିନିଷ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଏବଂ ଅନେକ ବିବାଦ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଲୋକମାନେ ବିଶ୍ believe ାସ କରନ୍ତି ଯେ ବିଜୁଳି ପରି ବିଦ୍ୟୁତ୍ ନିର୍ଗତ ଏହି ସମସ୍ତ ଗ୍ୟାସ୍ | କେତେକ ଅତ୍ୟଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମିନୋ ଏସିଡ୍ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ପ୍ୟୁରିମିଡାଇନ୍ସ ଉତ୍ପାଦନ କରିଥିଲା ଯାହାକି ଜୀବନର ନିର୍ମାଣକାରୀ ବ୍ଲକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଜୀବନର ଉତ୍ପତ୍ତି ପୁନର୍ବାର ଏହି କାର୍ବନ ଯ ound ଗିକରୁ ଆସିଥିଲା

ତେଣୁ ଆମେ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀମାନେ ଅନ୍ୟ ଗ୍ୟାସ୍ ସହିତ ଜୀବନର ଆରମ୍ଭ କିମ୍ବା ଉତ୍ପତ୍ତି ବିଷୟରେ ବିଶ୍ believe ାସ କରୁ | କାର୍ବୋଜେନସ୍ ପଦାର୍ଥରୁ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ମିଥେନ ଇତ୍ୟାଦି ସରଳ ଯେପରି ମୁଁ ହଁ | ଅତ୍ୟଧିକ ଶିଳ୍ପଗତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯ ounds ଗିକରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡର ଗୁରୁତ୍ୱ ବିଷୟରେ ଟେର୍ଡେ କହିଛନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ଗଠନକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ତ୍ରିକୋଣୀୟ ଯେ ଏକ ପାଇରୋଲ୍ ୟୁନିଟ୍ ସହିତ ଏକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପାଞ୍ଚଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଯାହା ଜିନିଷ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଅଟେ | ଅନ୍ୟ ଅର୍ଦ୍ଧେକ ଜିନିଷ ହେଉଛି କାର୍ବନିଲ୍ ସେଠାରେ ଅଛି ଏବଂ କାର୍ବନିଲ୍ ସେଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଗଠନମୂଳକ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ବହୁ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଏବଂ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ ଉପସ୍ଥିତ, ଯାହାକୁ ଇଣ୍ଡିଗୋ କୁହାଯାଏ | ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସ୍ୱାଧୀନତା ସଂଗ୍ରାମରେ ସହାୟକ ହୁଏ ଏହା କିପରି ଆସୁଛି ସ୍ୱାଧୀନତା ସଂଗ୍ରାମ କିପରି ଏହି ଜ organic ବିକ ଅଣୁ ଏକ ଭୂମିକା ଗ୍ରହଣ କରୁଛି ଯଦି ଆପଣ ସାହିତ୍ୟକୁ ଦେଖିବେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ବ୍ରିଟିଶ୍ ସମୟରେ ବିଶେଷ ଭାବରେ ବେଙ୍ଗାଲୁରୁରେ ପାଇବେ ତେବେ ଇଣ୍ଡିଗୋ ବୃକ୍ଷରୋପଣ ଦ୍ୱାରା ଯାହା ଘଟିଲା ତାହା ବଳପୂର୍ବକ କରାଯାଇଥିଲା | ବ୍ରିଟିଶ୍ ଲୋକମାନେ କାହିଁକି କାରଣ ନୀଳ ରଙ୍ଗ ଇଉରୋପରେ ବହୁତ ଲୋକପ୍ରିୟ ଏବଂ ଇଣ୍ଡିଗୋ ଚାଷ କରିବା ପାଇଁ ଚାରା ରୋପଣକାରୀଙ୍କୁ ଛାଡିବାକୁ ପଡିଲା | ଉତ୍ତରାଧିକାରୀ ଖାଦ୍ୟ ଉତ୍ପାଦନ ସେମାନେ ଇଣ୍ଡିଗୋ ଚାଷ କରିବାକୁ ବାଧ ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ତା’ ପରେ କୃଷକମାନେ କ’ଣ କରନ୍ତି ସେମାନେ ଅଧିକ ଟଙ୍କା ପାଇଲେ ନାହିଁ

ତେଣୁ ସେମାନେ ଇଣ୍ଡିଗୋ ଚାଷ କରିବାକୁ ବାଧ ହେଲେ ତା’ ପରେ ପ୍ରଶ୍ନ ଆସେ ଇଣ୍ଡିଗୋ ସେହି structure ାଞ୍ଚା ଯାହା ମୁଁ ଦେଖାଇଥିଲି ଏବଂ ଏହା ଉପରେ ଅଛି | ବେଞ୍ଜୋପିରୋଲ ବ୍ୟତୀତ ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ବେନୋଜୋପିରାଲ ଇଣ୍ଡୋଲ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ଦୁଇଟି କାର୍ବୋନିଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରେ ଅଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ସରଳ ଅଣୁକୁ ଇଣ୍ଡିଗୋ ପ୍ଲାଣ୍ଟରୁ ବହୁ ନିଷ୍କାସନ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦ୍ isol ାରା ପୃଥକ କରାଯାଏ କାହିଁକି ଲୋକମାନେ ଏହାକୁ ସରଳ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ତିଆରି କରିପାରିବେ ନାହିଁ ଏହା ବହୁ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀ ଦ୍ୱାରା କରାଯାଇଥିଲା | ଦୁନିଆ ଏବଂ ସ un ଭାଗ୍ୟବଶତ uk ୟୁକ୍ରେ ରୋବିନ୍ ସେ ପ୍ରଥମେ ଇଣ୍ଡିଗୋର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ଏକ ପଦ୍ଧତି ଆବିଷ୍କାର କଲେ ଏବଂ ସେହି ଦିନଠାରୁ ଧୀରେ ଧୀରେ ଇଣ୍ଡିଗୋ ଚାଷ ବନ୍ଦ ହୋଇଗଲା ଏବଂ ଲୋକମାନେ ବର୍ତ୍ତମାନ କିଛି କରିପାରିବେ ଏବଂ ଆହାକୁ ବଳପୂର୍ବକ କରିବାର କ need ଣସି ଆବଶ୍ୟକତା ମୋ ମନକୁ ଆସିଲା କାହିଁକି ଇଣ୍ଡିଗୋ | ଏକ ଧଳା କପଡାକୁ ଅଧିକ ଉଜ୍ଜ୍ୱଳ କରିବା ପାଇଁ ହଳଦିଆ ସବୁଜ ଲାଲ କାହିଁକି ନାହିଁ ସେଥିପାଇଁ ମୁଁ ନୀଳ ରଙ୍ଗର ଜିନିଷ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ମୁଁ ନିଶ୍ଚିତ ଯେ ଆପଣ ମଧ୍ୟ ଭାବୁଛନ୍ତି ଯେ ନୀଳ ରଙ୍ଗ କାହିଁକି i s ରୋବିନ ବ୍ଲୁ କିମ୍ବା ଆଜିକାଲି ଲୋକମାନେ ଅଲ୍ଟ୍ରାମାରିନ୍ ଏବଂ କ୍ରିଷ୍ଟାଲ ଭେଲଲେଟ୍ ବିଷୟରେ ଡାକନ୍ତି ଯାହା ଏକ ଧଳା ରଙ୍ଗର ପୋଷାକକୁ ଅଧିକ ଉଜ୍ଜ୍ୱଳ ଭାବିବା ପାଇଁ କାହିଁକି ଏହି ନୀଳ ରଙ୍ଗ ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାର ଉତ୍ତର ଖୋଜନ୍ତି ଯାହା ଧଳା ରଙ୍ଗର ଅଟେ, ଏହା ହେଉଛି ଭିଭଜୋର୍ ଭେଲଲେଟ୍ ଇଣ୍ଡିଗୋ ନୀଳ ସବୁଜ ର ମିଶ୍ରଣ | ହଳଦିଆ କମଳା ଲାଲ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ କିଛି ଧଳା ଜିନିଷକୁ ଉନ୍ମୁକ୍ତ ରଖୁ କିମ୍ବା ଅଧିକ ସମୟ ପାଇଁ ଆପଣ ହାଲୁକା ଅଲଟ୍ରାଭାଇଓଲେଟ୍ ହେତୁ କିଛି ଧୂଳି ଡାର୍ଟ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଜିନିଷ ଦେଖନ୍ତି ଯାହା ଦେଖାଯାଏ ହଳଦିଆ ଦାଗ ବିକଶିତ ହେଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଷ୍ଟେନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ହଳଦିଆ ରଙ୍ଗର | ତୁମେ ଯାହା ଆବଶ୍ୟକ କରୁଛ ତାହା ଅଧିକ ଉଜ୍ଜ୍ୱଳ କର ହଳଦିଆ ରଙ୍ଗର ସପ୍ଲିମେଣ୍ଟାରୀ ରଙ୍ଗ ଧୂଳି ଡାର୍ଟ ପରି ଧଳା କପଡା ତିଆରି କରେ କିମ୍ବା ଯେକ gar ଣସି ପୋଷାକ ଟିକେ ହଳଦିଆ ରଙ୍ଗରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଯାହା ଦ୍ supp ାରା ସପ୍ଲିମେଣ୍ଟାରୀ ରଙ୍ଗ ଟେକ୍ନୋଲୋଜି ଏହାକୁ ବ୍ଲୁ ଦିଏ | ଇ ଦ୍ୱିତୀୟ ପ୍ରଶ୍ନ ଆସେ କାହିଁକି ଇଣ୍ଡିଗୋ କାହିଁକି ଅନ୍ୟ କିଛି ଜିନିଷର ଉତ୍ତର ଅତି ସରଳ ନୁହେଁ ଯଦି ଆପଣ ଇଣ୍ଡିଗୋର ଗଠନକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏଥିରେ ବେନୋଜୋପିରୋଲ୍ ଅଛି, ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଦ୍ୱାରା ସଂଯୁକ୍ତ ଅନ୍ୟ ଏକ ବେନଜୋପିରୋଲ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ ଏହା ଏକ ସୀମିତ ଘୂର୍ଣ୍ଣିତ ଜିନିଷ

ତେଣୁ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ହେଉଛି | ଏକ ଲମ୍ବା କଞ୍ଜୁଗେଟେଡ୍ ଗୋଟିଏ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଏକ କାର୍ବନିଲ ମାଧ୍ୟମରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପିରିୟଡ ରିଙ୍ଗକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗକୁ ଯାଏ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ ପ୍ରବାହ ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ଏହି ଲମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ପ୍ରବାହ ହେତୁ ଯ ound ଗିକ ରଙ୍ଗ ହୋଇଯାଉଛି ଯଦି ମୁଁ ସ୍ଥଳଭାଗର ବ୍ୟବଧାନ ଏବଂ ଉତ୍ତେଜନା ମଧ୍ୟରେ ଏହା କହିବି | କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ଦ୍ state ାରା ସ୍ଥିତି କମ୍ କରାଯାଇଥାଏ ତା’ ହେଲେ କ’ଣ ଘଟିବ ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଭୂମିରୁ ଉତ୍ତେଜିତ ସ୍ତରକୁ ନେବା ପାଇଁ କମ୍ ଶକ୍ତି ଆବଶ୍ୟକ କରେ

ଫଳସ୍ୱରୂପ ଫ୍ରିକ୍ୱେନ୍ସି ମଧ୍ୟ କମ୍ ହେବ ଏବଂ ତରଙ୍ଗଦ eng ର୍ଘ୍ୟ ଅଧିକ ତରଙ୍ଗଦ eng ର୍ଘ୍ୟ ରଙ୍ଗକୁ ଉଜ୍ଜ୍ୱଳ କରିବ କିମ୍ବା ଗଭୀର ହେବ | ରଙ୍ଗ ଜିନିଷର ରଙ୍ଗ ଏବଂ ତୀବ୍ରତା ଏହି 200 ରୁ 400 ନାନୋମିଟର ହେଉଛି ଅଲଟ୍ରାଭାଇଓଲେଟ୍ 400 ରୁ ୫00 ନାନୋମିଟର ହେଉଛି ଦୃଶ୍ୟମାନ ପରିସର ଯାହା ଦ୍ con ାରା ମିଳିତ ହେବାର କାରଣ | ଯ comp ଗିକଗୁଡିକ ଅଧିକ କଞ୍ଜୁଗେଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ରଙ୍ଗୀନ ଏବଂ ଏହି ଉତ୍ତମ ଉଦାହରଣ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଇଣ୍ଡିଗୋ ଯାହା ଏକ ବେନୋଜୋ ପାଇରୋଲ୍ କିମ୍ବା ଇଣ୍ଡୋଲ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ବେନଜୋ ପାଇରୋଲ୍ କିମ୍ବା ଇଣ୍ଡୋଲ୍ ଏକତ୍ର ସଂଯୁକ୍ତ ହୋଇ ଏହାକୁ ଲମ୍ବା କଞ୍ଜୁଗେଟେଡ୍ ଜିନିଷ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ନୀଳ ରଙ୍ଗର ଯାହା ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଏବଂ ଆମେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ସେଠାରେ ଅଛି | କିଛି ସାହିତ୍ୟ ସେହି ସମୟ ନିଲ୍ ଆନ୍ଦୋଳନ ସମୟରେ ବିଶେଷ ଭାବରେ ବେଙ୍ଗାଲୁରୁରେ ପ୍ରକାଶିତ ହୋଇଥିଲା ଯେତେବେଳେ ଲୋକମାନେ ଯୁଦ୍ଧ କରୁଥିଲେ ଯେ ସେମାନେ ଅଧିକ ଖାଦ୍ୟ ବ to ାଇବାକୁ ଚାହୁଁଥିଲେ ନିଲ୍ ଚାଷ କରିବେ ନାହିଁ

ତେଣୁ ବହୁ ସାହିତ୍ୟ ବାହାରିଲା ଏବଂ ଲୋକମାନେ ଆନ୍ଦୋଳନ କଲେ ଯାହା ଏକ ପ୍ରସିଦ୍ଧ ସାହିତ୍ୟ ଡିନୋ ବଣ୍ଡୁ ମିଥ୍ରାସ୍ ନିଲ୍ | darpan ଯାହା ଇଂରାଜୀରେ ମଧ୍ୟ ଅନୁବାଦ କରାଯାଇଥିଲା ଯାହା ଦ୍ era ାରା ଯୁଗର ଆଉ ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ ସେହି ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ ହେବ କାରଣ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀମାନେ ଏହାକୁ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ତିଆରି କରି ଏହି ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ କରିଛନ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାହିଦା ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ରଙ୍ଗର ବିଷୟ ହେଉଛି କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ | ସରଳ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଆମ ଚାରିପାଖରେ ଥିବା ଉଦ୍ଭିଦଗୁଡିକ କାହିଁକି ରଙ୍ଗର ଉତ୍ତରରେ ସବୁଜ ଦେଖେ, କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ ହେତୁ ଏହାର ଉତ୍ତର ଲେଖା ହୋଇଛି | e କିନ୍ତୁ କ’ଣ କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ ଏହା କେବଳ ପତ୍ରକୁ ସବୁଜ ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନ କରେ ନାହିଁ ବରଂ ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ ର ଗଠନକୁ ଦେଖିବେ ତେବେ ସେଠାରେ ଚାରୋଟି ପାଇରୋଲ୍ ୟୁନିଟ୍ ଅଛି ଯାହା ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଦିନ କହିଥିଲି ଯେ ଗରିବ ପାଇରୋଲ୍ ୟୁନିଟ୍ ତିଆରି କରେ | ଗୁହାଳ ଏବଂ ଗୁହାଳ ଭିତରେ ଯେତେବେଳେ ଏକ ଧାତୁ ଆୟନ ଗର୍ତ୍ତର ଆକାର ଅନୁଯାୟୀ ଫିଟ୍ ହୁଏ, କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ ପରି ଏହା ହେଉଛି ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ହେଉଛି କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଦୁଇଟି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି କୋର୍ଡିନେଟ୍ କୋଭାଲେଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ଦ୍ୱାରା ଏହାକୁ ବାନ୍ଧେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଟେମ୍ପଲେଟ୍ ତିଆରି କରେ | ଯେଉଁଠାରେ ପାଇରୋଲ୍ ୟୁନିଟ୍ ଗୁଡିକରେ ଥିବା ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନଗୁଡ଼ିକ ଯ ound ଗିକକୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରଙ୍ଗରେ ପରିଣତ କରେ ଏହା ସବୁଜ ରଙ୍ଗର ଏବଂ କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ କେବଳ ପତ୍ରକୁ ସୁନ୍ଦର କିମ୍ବା ସବୁଜ ରଙ୍ଗରେ ପରିଣତ କରିବା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ନୁହେଁ ଯାହା ଉତ୍ସରୁ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ରୂପାନ୍ତର କରିଥାଏ | କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟକୁ ଜଳ ଯାହା ଗ୍ଲୁକୋଜ କିମ୍ବା ସୁକ୍ରୋଜ୍ ଇଟେଟେରା ଅଟେ

ତେଣୁ ଅତି ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି 6 କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ 12 ୱାଟର ପ୍ଲସ୍ ଫୋଟନ୍ ଯାହା ସ ar ର ଉତ୍ସରୁ ଆସୁଥିବା ଆଲୋକ c ଛଅ ଘଣ୍ଟା ବାରରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ଛଅଟି ହେଉଛି ଜଳୀୟ ଦ୍ରବଣରେ ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଫ୍ରୁକଟୋଜ୍ ଇସେଟେରା ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ଛଅଟି ଜଳ ତରଳ ଅଧିକ କିମ୍ବା କମ୍ ସନ୍ତୁଳିତ ସମୀକରଣ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଜଳରୁ ହାଲୁକା ଶକ୍ତି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ଜଳ ଉତ୍ପାଦିତ ହେଉଛି ମୁଁ ପୁନର୍ବାର ଚିନ୍ତା କରୁଥିଲି କାହିଁକି ଆମେ ତାହା କରୁନାହୁଁ | କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତୁ ଆମର କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଅଛି ଆମର ଜଳ ଅଛି ଆମର ହାଲୁକା ଶକ୍ତି ଉତ୍ତର ଅଛି ଆମ ଭିତରେ କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ ନାହିଁ

ତେଣୁ କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡକୁ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ଚମତ୍କାର କରିଥାଏ ଏବଂ ଏଥିରେ ଥିବା ବାୟୋକାଟାଲାଇଷ୍ଟ | ସିଷ୍ଟମ୍

ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ସ beaut ନ୍ଦର୍ଯ୍ୟକରଣ ପାଇଁ ନୁହେଁ ବରଂ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଥିବା ରାସାୟନିକ ରୂପାନ୍ତର ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ପୁନର୍ବାର କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଯ ound ଗିକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଯ ound ଗିକର ଏକ ଅଂଶ ଅଟେ ଯାହାକୁ ମୁଁ ମିଥାଇଲାମାଇନ୍ ଭାବରେ ଅତି ସରଳ ଯ ound ଗିକରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲି, ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ସାଧାରଣ ଭାବରେ ସବିଶେଷ ତଥ୍ୟରେ କିଛି ଅଧିକ ଆମିନ୍ ନେଉଛି | ଜ organic ବିକ ଆମିନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ବନ୍ଧନ ରହିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ ଆମିନ ଅଟେ ତେବେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ଦୁଇଟି ସହିତ ବଦଳାଇବା ଉଚିତ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଯଦି r nh2 ର ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅନ୍ୟ r ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଏ ତେବେ ତାହା ହେଉଛି ପ୍ରାଥମିକ କିମ୍ବା ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆମିନ ଯାହା ଦୁଇଟି ବଦଳ ହେତୁ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଚାଲିଯାଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆମିନ ହେବ | ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ସେହିଭଳି ତୃତୀୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନଷ୍ଟ ହେବା ସହିତ ପ୍ରବେଶ କରୁଛି ତେଣୁ ଏହା ତୃତୀୟ ଆମିନ ହେବ

ତେଣୁ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ପରି ଆମିନଗୁଡିକ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ୍ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆମିନ ଏବଂ ତୃତୀୟ କାର୍ ଆମିନ ଭାବରେ ବର୍ଗୀକୃତ ହୋଇପାରେ | ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ତିନି ପ୍ରକାରର ଆମିନ ଯାହା ପ୍ରାଥମିକ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଏବଂ ତୃତୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ r ଗ୍ରୁପ୍ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଆଲକିଲ୍ ହେବ ନାହିଁ ଏହା ଆଲକେନ୍ ହୋଇପାରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏହି ଯ ounds ଗିକର ନାମକରଣ ହୋଇପାରେ | ସରଳ ଆଲିଫାର ସାଧାରଣ ନାମ ପାଇଁ ଆମିନ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଉପାଦାନ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆମିନ କିମ୍ବା ତୃତୀୟ ଆମିନ ଭାବରେ କରାଯାଏ | tic amine ଆସନ୍ତୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଉପରେ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ କିଛି ବ୍ୟାୟାମ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଶେଷରେ ଆମିନ ଶବ୍ଦକୁ ସଂଲଗ୍ନ କରିବାକୁ ପଡିବ ଦୁଇଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ତାପରେ ତୁମେ ମରିବ କିମ୍ବା ଉପସର୍ଗ ରଖିବ ଯାହା ଆମିନ ସହିତ ଶେଷ ହେବା ଉଚିତ ତିନୋଟି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି | ତାପରେ ଚାରୋଟି ଆଲ୍କିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଚେଷ୍ଟା କର ତାପରେ ସେହି ଉପାୟରେ ଟେଟ୍ରା

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ପଚାରିବି ତୁମେ ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମ ଲେଖି ପାରିବ ଯେତେବେଳେ ch ତିନି ch ଦୁଇଟି nh ch3 ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଟିଏ ଇଥାଇଲ୍ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରେ ଏହାକୁ କୁହାଯାଇପାରେ କାରଣ ଏହା ହୋଇପାରେ | ପୁନର୍ବାର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କେବଳ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ଡିଗ୍ରୀ ହେବା ଉଚିତ ପ୍ରାଥମିକ ନୁହେଁ ଅର୍ଥାତ୍ ଦ୍ secondary ିତୀୟତ so

ତେଣୁ ଲୋକମାନେ ଏହାକୁ ଇଥିଲ ମିଥାଇଲ ଆମିନ ବୋଲି କହିପାରନ୍ତି ନାହିଁ କାରଣ ବର୍ଣ୍ଣମାଳାରେ ଇ ପ୍ରଥମ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଆସିଥାଏ ଯାହା ହେଉଛି ଇଥିଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ଡାହାଣ ହାତ ଯାହା ଏହା ହେଉଛି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ସାମଗ୍ରିକ ଭାବରେ ଏହା ଆମିନ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଏହା କହି ନଥାଏ ଯେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଉପରେ କିମ୍ବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଅଛି ଯଦି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଉପରେ ଥାଆନ୍ତି

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ମୋ ଭିତରେ ଭଲ n- ମିଥାଇଲ ଇଥାନାମାଇନ୍ ବୋଲି କହିବା ଉଚିତ | ଥାଇଲ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ମିଥାଇଲ୍ ଇଥରର ନାମିନ୍ ହେଉଛି ch 3 ch2 nh2 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଏ

ତେଣୁ n ମିଥାଇଲ୍ ଇଥାନାମାଇନ୍ ହେଉଛି ଏହି ଯ ound ଗିକର ଉତ୍ତମ ପ୍ରଣାଳୀ କିମ୍ବା ନାମକରଣ ଯେତେବେଳେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ତିନୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହୁଏ ସେଠାରେ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ କାର୍ବନର କିଛି ନାହିଁ | କାର୍ବନ କାର୍ବନ

ତେଣୁ ଲୋକମାନେ ସାଧାରଣତ this ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକକୁ ଟ୍ରାଇ ମିଥାଇଲ ଆମିନ ବୋଲି ଡାକନ୍ତି ଏଥିରେ କ doubt ଣସି ସନ୍ଦେହ ନାହିଁ ଯେ ଏହା ଠିକ ଅଛି କିନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ଯଦି ଆପଣ ସେହି ସ୍ଥିତିକୁ କୁହନ୍ତି ଯେ ମିଥାଇଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରେ ଅଛି ତେବେ ଏହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଅଛି କିମ୍ବା ଏହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଉପରେ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଡାଇମେଥାଇଲ ମିଥାନାମିନରେ ଡାକିବା ଉଚିତ | କାରଣ ମିଥାନୋଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଛି ଯେ h2 ରେ ch3 ଅଟେ

ତେଣୁ ସେହି nh2 ସହିତ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ମିଥାନୋମାଇନ୍ ରେ n କୁହାଯିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଆଗ ଧାଡିରେ ଆଉ ଥରେ ପ read ନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଆମିନରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ସେହି ମୋନୋ ପୂର୍ବରୁ | ରଙ୍ଗ ପ୍ରଣାଳୀ ଆପଣଙ୍କୁ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ହେଉଛି ଉପସର୍ଗ ଯାହା ବ୍ୟବସ୍ଥିତ ନାମ ହେଉଛି ଲମ୍ବା ଆଲକେନ୍ ନାମରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା ଅସ୍ପଷ୍ଟ ଜର୍ନାଲ୍ ନିୟମ ଅଟେ ଯାହା ଚୂଡ଼ାନ୍ତ ଇ ଡ୍ରପ୍ କରି ଏହାର ନାମ ଖୋଜିଥାଏ | ତାହା ହେଉଛି ଆମିନସ୍ ଇ ଏବଂ ସଫିକ୍ସ ଆମିନ୍ ଯୋଡିବା ଦ୍ then ାରା ଇଟାଲାଇଜଡ୍ ଲୋକାଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରି ଦେଖାଯାଇଥିବା ପରି ଛୋଟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ କିପରି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କରାଯାଏ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ it ାରା n କୁ ଇଟାଲାଇଜଡ୍ ଫର୍ମ ଇଟାଲିକ୍ ଫର୍ମରେ ଲେଖିବା ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ n- ମିଥାଇଲ୍ ଇଥାନାମାଇନ୍ ଅଟେ | ଏହା n-in dimethyl methanomine ଅଟେ

ତେଣୁ ପାଠ୍ୟ ପୁସ୍ତକ କିମ୍ବା ଯେକ literature ଣସି ସାହିତ୍ୟରୁ ଏହିପରି ଅନେକ ଉଦାହରଣ ସହିତ ଅଭ୍ୟାସ କର ଯଦି ତୁମେ ଆଲ୍କିଲାମାଇନ୍ ଠାରୁ ଆରିଲ୍ ଆମିନକୁ ଆରିଲ୍ ଆମିନକୁ ଏକ ପଦକ୍ଷେପ ନେବା ତେବେ ଆମେ ଗତକାଲି ସୁଗନ୍ଧିତ ଆମିନସ୍ ଦେଖୁ | ଏକ ଅନିଲାଇନ୍ ଏବଂ ଏହାର ଉତ୍ପତ୍ତି ବିଷୟରେ ଏବଂ ଏହାର ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ସଂରଚନାରେ ଭିନ୍ନ ରୂପରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେତୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ଆମିନଗୁଡିକ ପ୍ରାୟତ an ଅନିଲାଇନ୍ ଆନାଲିନ୍ର ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଭାବରେ ନାମିତ ହୁଏ, ହ୍ରାସ ଉପରେ ମ basic ଳିକ ଯ ound ଗିକ ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଆନାଲିନ୍ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି ଅନିଲାଇନ୍କୁ ବେନଜେନ ଆମିନ ବେନଜେନ ଆମିନ ବେନଜେନ ଆମିନ ବୋଲି କୁହାଯିବା ଉଚିତ | ଯାହା ଦ୍ e ାରା ଇ ଅପସାରିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଆମିନକୁ ମିଥାଇଲ ଆନାଲିନରେ ବେନଜେନ ଆମିନ ବେନଜେନ ଆମିନ ରଖାଯାଇଛି ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଏ ତେବେ ମୁଁ କଣ କରିବି? ମିଥାଇଲ୍ ଅନିଲାଇନ୍ରେ ଏହି ଯ ound ଗିକ ଅତି ସାଧାରଣ ଶବ୍ଦଗୁଡ଼ିକ ଆଇୟୁପ୍ୟାକ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ଅନୁଯାୟୀ n- ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନ୍ ଆମାଇନ୍ ହେବ କାରଣ ବେନଜିଲାମାଇନ୍ ହେଉଛି ପ୍ୟାରେଣ୍ଟ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ମିଥାଇଲ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ଅତିରିକ୍ତ ଅନନ୍ୟ ସାଧାରଣ ନାମଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ବଦଳାଯାଏ | ch3 ତାପରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ra ch3 ବୋଲି କହିପାରିବେ

ତେଣୁ ଲୋକମାନେ ଏହାକୁ ପାରା ଟୋଲୁଏନ୍ ଅତି ସାଧାରଣ ଶବ୍ଦ ବୋଲି କହନ୍ତି ଯେ ଟୋଲୁଏନ୍ ହେଉଛି ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଏକ ଆମିନ ଗ୍ରୁପ୍ ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ପାରା ଟୋଲୁଏନ୍ ବୋଲି କହିବା ଉଚିତ | ସିଷ୍ଟମ୍ କିନ୍ତୁ ବହୁତ ଲୋକପ୍ରିୟ ବିଶେଷ୍ୟ ଯଦି r ହେଉଛି ଏକ ମିଥୋକ୍ସି ଗ୍ରୁପ୍ och3 ତେବେ ଏହାକୁ ପାରା ଆନିସିଡିନ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ସାଧାରଣତ comp ଯ comp ଗିକର ନାମକରଣରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ କେବଳ କଠିନ iupsa ସିଷ୍ଟମ ନୁହେଁ ବରଂ ଅତି ସାଧାରଣ ଏବଂ ତ୍ରୁଟିପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ସାହାଯ୍ୟକାରୀ ଆହା ଶବ୍ଦଗୁଡ଼ିକ ପାରାଟୋଲୁଡାଇନ୍ ପାରାନିକାଇଡାଇନ୍ ପରି ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ସେହି ଉପାୟରେ ଆମିନଗୁଡିକ କେବଳ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ଭାବରେ ସୀମିତ ନୁହେଁ ଆମିନ ଏକ ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ସିଷ୍ଟମର ଏକ ଅଂଶ ହୋଇପାରେ ଯେହେତୁ ମୁଁ କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ ଗଠନକୁ ଦେଖାଇଥିଲି | ଇଣ୍ଡିଗୋର ଯେଉଁଠାରେ ବେନୋଜୋପିରୋଲ କିମ୍ବା ସରଳ ପଲିପେରୋଲ ୟୁନିଟ୍ ମଧ୍ୟ ସେହିଠାରେ ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଆମିନ ଯେଉଁଠାରେ ହେଟେରୋଟମ୍ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକର ଏକ ଅଂଶ ଅଟେ, କିଛି ସରଳ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ପିରାଇଡାଇନ୍ ପାଇରୋଲ୍ ପାଇପାଇରିଡାଇନ୍ ଏବଂ ପିରୋଲାଇଡାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ କ’ଣ ହ୍ରାସ ପାଇପିଡାଇନ୍ ଅଟେ | six ଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଦ୍ three ାରା ତିନୋଟି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅପସାରିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ପିରାଇଡାଇନ୍ ପାଇଁ ପାଇପଲାଇନ ତିଆରି କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପାଇଁ ଏକ ସୁନ୍ଦର କ techni ଶଳକୁ ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେଟ୍ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପାଇଁ ସାଧାରଣତ s ସଲଫର୍ ସେଲେନିୟମ୍ ଗରମ କିମ୍ବା ପାଲାଡିୟମ୍ ଅଙ୍ଗାର ଗରମ ଭଲ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ପାଲାଡିୟମ୍ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅତି ସହଜରେ ଗ୍ରହଣ କରିପାରେ ଯାହା ଅମ୍ଳଜାନକୁ ହ୍ରାସ କରିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ

ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହ୍ରାସ ଘଟଣା ପିରାଇଡାଇନ୍ କୁ ପାଇପେରାଇଡାଇନ୍ରେ ପରିଣତ କରେ ଏବଂ ବିପରୀତରେ ଏହା ହେଉଛି ରେଡକ୍ସ ସିଷ୍ଟମ୍ ମଧ୍ୟ ପାଇରୋଲ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହା ଏକ ମିଳିତ ବୁଟାଡିଏନ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ଏବଂ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ | ସେଠାରେ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ t କୁ ହ୍ରାସ କରନ୍ତି | ଟୋପି p ରୋଲ୍ ଯାହା nhch ଡବଲ୍ 1 c h ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ chw 1 ch ତା’ପରେ ପୁନର୍ବାର nh ଜିନିଷକୁ ଫେରିଯାଅ ଯଦି ପିରୋଲାଇମଏଡ୍ ଉପରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ରହିବା ଉଚିତ ଯଦି ତୁମେ ପୁଣି ଥରେ ହ୍ରାସ କର ତେବେ ତୁମେ ଏକ ପାଇରୋଲିଡାଇନ୍ ପାଇବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନେଡ୍ ପାଇରୋଲ୍

ତେଣୁ ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଉପରେ ପିରୋଲାଇଟିନ୍ | ତାପରେ ସମାନ ପଥ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇରୋଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ସାଧାରଣତ in ଆମିନଗୁଡିକର ଗୁଣ କ’ଣ ମୁଁ କହିଲି ଯେ ଆମିନଗୁଡିକ ବହୁତ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ କାରଣ ଏହା ରଙ୍ଗ କରିବା ପାଇଁ ରଙ୍ଗ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ପରିବର୍ତ୍ତନ

ତେଣୁ ଏହାର ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ମଧ୍ୟ ତୁମେ | ଜାଣିବା ଉଚିତ ଯେ ଆମିନଗୁଡିକ ମଧ୍ୟମ ପୋଲାର ଅଟେ କାରଣ rn h2 ଗ୍ରୁପ୍ nh2 ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ r କେବଳ ମୁଖ୍ୟତ al ଆଲ୍କାଇଲ୍ କିମ୍ବା ଆରିଲ୍

ତେଣୁ କାର୍ବନ୍

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟମ ପୋଲାର ଅଟେ କାରଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ରେ ବନ୍ଧନ ହୋଇନଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ଥିବାରୁ ଏହା କାର୍ବନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟାଣିପାରେ | ନିଜେ

ତେଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଜଡିତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ହେତୁ କ’ଣ ଘଟେ, ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ ପରଠାରୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଘଟଣା ଘଟେ | d ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆମିନ ଯାହା ଏକ ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଅର୍ଥାତ୍ n h ବନ୍ଧନ ରହିବା ସେମାନେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟରେ ଅଂଶଗ୍ରହଣ କରିପାରିବେ ଯାହା ହେଉଛି ଯେ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ବୋଲି କହିଥାଉ ଯାହାକୁ ଆମେ ମୁଖ୍ୟତ flu ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଜାଣୁ କିନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଉପାୟରେ ମନେ ରଖୁ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡିଂରେ ଅଂଶ ଗ୍ରହଣ କରିବା ଯାହାକି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କିନ୍ତୁ ଅତି ମୃଦୁ

ତେଣୁ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡିଂରେ ଅଂଶ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଥାଏ ଏବଂ ନିକଟସ୍ଥ ଦାତା ଜିନିଷ ସେଠାରେ ଥାଏ

ତେଣୁ ସେହି ସମ୍ପର୍କକୁ ସାହାଯ୍ୟ କରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ କଣ ହେବ? ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ପାଣି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ସେତେବେଳେ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବାନ୍ଧୁଥିବା nh ଜିନିଷଟି ଜଳ ସହିତ ଇଣ୍ଟ୍ରା ମଲିକୁଲାର ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ମଲିକୁଲାର | ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏହାର ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ବ increasing ିବାରେ ଲାଗିଛି ଏବଂ ସେହି କାରଣରୁ ଆସୋସିଏସନ ଅଧିକ ମ the ଳିକ ଓଜନକୁ ଅଧିକ ଆସୋସିଏସନ କରୁଛି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ସେହି ଉପାୟରେ ସାହାଯ୍ୟ କରୁଛି ଅଜ organ ବିକ ରସାୟନ ପାଇଁ ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଏକ ସାଧାରଣ ଅବସ୍ଥା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ଗ୍ୟାସ୍ କିନ୍ତୁ ଜଳ ତରଳ ଅଟେ ଏହାର ଉତ୍ତର ହେଉଛି ଏହି ଆସୋସିଏସନ ପାଣିରେ ଅତି ସହଜରେ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ h ଦୁଇଟି s ଏଥିରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ନାହିଁ | ସେହି ପ୍ରକାରର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ସମାନ ଅଣୁ ଏବଂ ଇଣ୍ଟ୍ରା ମଲିକୁଲାର ସହିତ ଇଣ୍ଟର ମଲିକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନର ଏକ ମାମଲା ଏକ ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ ହେବ ଯାହା ପରେ ଆସିବ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ତଥ୍ୟକୁ ଦେଖିବ ତୃତୀୟଟି ହେଉଛି ପ୍ରାଥମିକ ଅପେକ୍ଷା କମ୍ ତାପମାତ୍ରାରେ ଫୁଟିବା | ଏବଂ ଦ୍ secondary ିତୀୟ କିନ୍ତୁ ସମସ୍ତ ଆମିନ ଜଳରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ରଖିପାରେ କିମ୍ବା ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ପାର୍ଥକ୍ୟ କାହିଁକି କମ୍ ମଲିକୁଲାର୍ ଓଜନ ତିଆରି କରେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜଳ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଏହି ଟେବୁଲ୍କୁ କିପରି ଦେଖାଯାଏ ମିଥାଇଲ୍ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ସେଠାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସିଲାମିନରେ ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଅଛି କିନ୍ତୁ ବେନଜେନ ବଦଳରେ | ମ middle ି ରିଙ୍ଗ ହେଉଛି ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାନଲ୍ ମଧ୍ୟ ଏଠାରେ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧଗୁଡ଼ିକ ସେଠାରେ ସେମାନଙ୍କର ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ଅତି ନିକଟ ଅଟେ | s ୨୪ କ୍ୟାପସନ୍ ନାହିଁ ଏବଂ ଉପଲବ୍ଧ ହେଉଛି 161.5 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କାହିଁକି ଏହି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଏବଂ ଜଳ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେପରି ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ସେହି ଦ୍ରବଣ ପାଇଁ ସାଧାରଣ ନିୟମ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ମିଥାଇଲ୍ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ କାର୍ବନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ ଏହା ଜ organic ବିକ ଯ ounds ଗିକ | ଯ ounds ଗିକ ଜ organic ବ ଦ୍ରବଣକୁ ପସନ୍ଦ କରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାନୋଲରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଜିନିଷ ଅଛି କିନ୍ତୁ ସେଠାରେ ଏକ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ କିମ୍ବା ମଦ୍ୟପାନକାରୀ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଯାହା ଏକ ପୋଲାର ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହାକି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନରେ ଅଂଶଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ କିନ୍ତୁ ମିଥାଇଲ୍ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଏହାର ଦ୍ରବଣୀୟତା 3.6 g ଅଟେ | 100 ମିଲିଲିଟର ପ୍ରତି ଗ୍ରାମ ଥିବାବେଳେ ଅନିଲାଇନ୍ କିମ୍ବା ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ମୁଁ କହୁଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସାମାନ୍ୟ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବାର କାରଣ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ମଲିକୁଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ଯାହା ଏହାକୁ ଦ୍ରବୀଭୂତ କରିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସେଲ ଆମିନରେ କିଛି ପୋଲାର ଚରିତ୍ର ଆସୁଛି | କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଆମିନସ୍ ବନାମ ଆମାଇଡ୍ ଯଦି ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମାଇଡ୍ ତୁଳନା କରୁ, ଆମିନ ତୁଳନାରେ ବହୁତ କମ୍ ଅଟେ | ଉଭୟ ରକ୍ଟୁରାଲ୍ ଫର୍ମୁଲା

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଲୁକ୍ ଉପରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଲୁକ୍ ଉପରେ ଆମିଡ୍ rco ଏବଂ h2 ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏକାକୀ ଯୋଡିକୁ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ଏସିଡ୍ ର pka ଦେଖାଯାଉଛି ଯାହା କେଉଁଟି ଅଧିକ ମ basic ଳିକ ତାହା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଅଟେ | କିମ୍ବା ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ କିମ୍ବା ଏହି ସମସ୍ତ ଜିନିଷ ଯେଉଁଠାରେ ଆମାଇଡ୍ ଶୂନ୍ୟ କିମ୍ବା ଆମିନ ପ୍ରାୟ 10 ରେ ବନ୍ଧା ହୋଇଥିବାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି କ୍ଷାରୀୟ ପାର୍ଶ୍ୱ ଯେତେବେଳେ r ଆଲ୍କାଇଲ୍ ମିଥାଇଲାମାଇନ୍ କିମ୍ବା ଇଥାଇଲାମାଇନ୍ କାହିଁକି କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ଏସିଡ୍ର ଏହି pka ଏହାର ଉତ୍ତର ପାଖାପାଖି 10 ଅଟେ | ଆମାଇଡ୍ ର ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ମୂଳ ଶକ୍ତି ହେଉଛି ଯଦିଓ ଏଥିରେ ଏକ nh2 ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି, ଆମିନରେ ଏକ nh2 ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ୍ୟ ଅଛି କିନ୍ତୁ nh2 ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଯାହା କାର୍ବନିଲ୍ ଏବଂ ଆମିନକୁ ଏକତ୍ର କରେ ଯାହାକୁ ଆମାଇଡ୍ କାର୍ବାମାଇଡ୍ ବିଟା କୁହାଯାଏ ଏବଂ ସେହି କାରଣରୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏକାକୀ ଘଟୁଛି | ଏକ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଯୁଗଳ ଆସୁଛି ଏବଂ ସେହି ସମୟରେ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏକକ ବଣ୍ଡରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିମ୍ବା ରିଜୋନାନ୍ସର ଏକ ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ | ଏହା ହେଉଛି ଉତ୍ତର ହେଉଛି ଆମିଡ୍ସର ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ବେସ୍ ଶକ୍ତି ଉଭୟ ରିଜୋନାନ୍ସ ଏବଂ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଦ୍ୱାରା ଆରିଲ୍ ଆମିନ ପରି ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଛି

ତେଣୁ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଅର୍ଥ ଯେତେବେଳେ r ଗ୍ରୁପ୍ ସେଠାରେ ଥାଏ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ବ push ାଇଥାଏ ଏବଂ ମୁଁ କହିଥିବା ପରି ରିଜୋନାନ୍ସ ପ୍ରଭାବ | ତୁମେ ଯେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଏକାକୀ ଯୋଡି ବର୍ତ୍ତମାନ ଅମ୍ଳଜାନରେ ନାହିଁ, ଏହା କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ସାହାଯ୍ୟରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ ଦ୍ୱାରା ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡ ଦୁଇଗୁଣ ଏବଂ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ଡବଲ ବଣ୍ଡ ସିଙ୍ଗଲ ହେବା ଏବଂ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଚାଲିଛି ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜକୁ ରଖିବ ଯାହା ଦ୍ am ାରା ଆମାଇଡ୍ ବହୁତ ଦୁର୍ବଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟ କିମ୍ବା ଆମିନ ହୋଫମ୍ୟାନ୍ ପୁନର୍ଗଠନ ଅପେକ୍ଷା ଏହା ହେଉଛି ଏକ କାରଣ ଯାହା ତୁମେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛ କାରଣ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଆମିଡ୍ ଏବଂ ଆମିନ କହୁଛି ତେବେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରଶ୍ନ ଆସିବ ତୁମେ ଏକ ଆମିନକୁ ମାଇଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବ | କିମ୍ବା ଆପଣ ଆରମ୍ଭ ହୋଇଥିବା ଆମିନରେ ଏକ ଆମିଡ୍କୁ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବେ ଏବଂ ସେଠାରେ ଅନେକ ପଦ୍ଧତି ଅଛି କାରଣ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଆମିଡ୍କୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସି ମିଳିବ | d ଆମୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ତିଆରି କର ତୁମେ ଜିନିଷ ପାଇବ ଯାହା ତୁମେ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ am ାରା ଆମାଇଡ୍ ପାଇବ ତୁମେ ମଧ୍ୟ ସେହିପରି କରିପାରିବ ଯଦି ଏହା ଏକ ଆମିଡ୍ ଅଟେ ତୁମେ କିପରି ଏକ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧକୁ ବାହାର କରିପାରିବ ଏବଂ rr ଏବଂ n କୁ ଏକତ୍ର କରି ପାରିବ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆବିଷ୍କାରକାରୀଙ୍କ ନାମରୁ ବହୁତ ପ୍ରସିଦ୍ଧ | ହୋଫମ୍ୟାନ୍ ପୁନର୍ଗଠନ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଲୋକପ୍ରିୟ ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରାଥମିକ ଆମିଡ୍ସରୁ ଆମିନଗୁଡିକ ପ୍ରାଥମିକ ଆମାଇଡ୍ ଗୁଡିକ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହରାଇବା ଦ୍ୱାରା ଆମିନରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଯେପରି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥିଲି ଯେ x ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ମଧ୍ୟମ କୋକୁ r ଏବଂ nh ଦୁଇ ମଧ୍ୟରେ ହଟାଇବା ଉଚିତ | x ଦୁଇଟି ହେଉଛି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ହାଲୋଜେନଗୁଡିକ କରିପାରନ୍ତି କିନ୍ତୁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଭଲ ଫଳାଫଳ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ r ାରା ଏହା rnh2 ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଏବଂ ମଧ୍ୟମ କାର୍ବନ ଯାହା ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଅତିରିକ୍ତ ସାହାଯ୍ୟରେ ସୋଡିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ | ବ୍ରୋମାଇନ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯାହା ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ତିଆରି କରେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକୃତ ଉପାଦାନକୁ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆମାଇଡ୍ ର ହୋପମ୍ୟାନ୍ ପୁନର୍ଗଠନ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆମିନ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହା ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ ଅଟେ | d ଦ୍ degree ିତୀୟ ଡିଗ୍ରୀରୁ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା ତିନି ଡିଗ୍ରୀରୁ କ am ଣସି ପ୍ରଦୂଷଣ ବିନା ଯାହା ମୋର ପ୍ରାଥମିକ ଆମାଇଡ୍ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନକୁ କ any ଣସି ରୂପାନ୍ତର କିମ୍ବା ଦ୍ secondary ିତୀୟ କିମ୍ବା ତୃତୀୟ ସ୍ଥାନକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କିମ୍ବା ପୁନ ang ସଜାଇବା ଉପରେ କ question ଣସି ପ୍ରଶ୍ନ ପ୍ରଦାନ କରେ ନାହିଁ ଯାହା ଏକ କାର୍ବନ ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ଛୋଟ କରିବା ପାଇଁ ଉପଯୋଗୀ ହୋଇପାରେ | ହୋମୋଲୋଜିଜ୍ ସିରିଜ୍ ଯଦି ଆମେ ବ to ାଇବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ଯେ rnh2 କୁ ଆମକୁ କିଛି ସରଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ରଖିବାକୁ ପଡିବ ତାହା ହେଉଛି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ କୋ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିବି ଅତି ସରଳ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଏସିଟୋନ୍ ପାଇଁ ଅନିଲିନ୍ | ହାଲୁକା ତୁମେ କିପରି ଏକ ବେସ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ସଂପୃକ୍ତ ch 3 c o ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ n ମାଇନସ୍ ଟ୍ରିଟ୍ ସହିତ ଅନିଲାଇନ୍ ତିଆରି କରିପାରିବ h 3 ସାମାଜିକ ଭାବରେ ଏତେ ସରଳ sn 2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବ ତୁମେ n hcoch 3 ପାଇବ

ତେଣୁ ଏସିଟୋନ୍ ଗ୍ଲାଇଡ୍ ପାଇଁ ଆନାଲିନ୍ | ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯାହାକି ଆମିନରେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ସଂଖ୍ୟାକୁ କମ୍ କରିବା ପାଇଁ ଏହାକୁ ଆମିନରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ମୁଁ କହିଥିଲି ଯେ ଆମିନର ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଶେଷତ a ଏକ | ଡେଲାମାଇନ୍ ହେଉଛି ଆରିଲାମାଇନ୍ ର ଡିଆଜୋ ଯ ound ଗିକରେ ରୂପାନ୍ତର ଏବଂ ମୁଁ ଏହା ମଧ୍ୟ କହିଛି ଯେ ନିମ୍ନ ତାପମାତ୍ରାରେ ସୋଡିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଶୂନରୁ ପାଞ୍ଚ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଆରିଲ୍ ଆମିନକୁ ଆରିଲ୍ ଡିଗୋନିୟମ୍ ଯ ound ଗିକରେ ପରିଣତ କରେ ଏବଂ କପ୍ରସ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ii ସହିତ ଏହି ଆରିଲ୍ ଡାଇଗୋନିୟମ୍ ଯ ound ଗିକ ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବୋଲି କହିଲା | c ox ଏବଂ hx ଯାହାକୁ ବାଲି ମାଇଜର୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ କପ୍ରସ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା କପ୍ରିକ୍ ଆୟନକୁ ଟିକିଏ ପାଣି ଉପସ୍ଥିତିରେ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଫେନୋଲ୍ କପ୍ରେସ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇଥା ’ନ୍ତି, ଆପଣ ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆୟୋଡିନ୍ ଏସେଟେରା q ପ୍ଲସ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଆପଣ ଆରିଲ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ପାଇପାରିବେ | ଏହି ସବୁ ଜିନିଷଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଆୟୋଡାଇଡ୍, କାରଣ ଏହି ତରଙ୍ଗ ଆରିଲାମାଇନ୍ ଡିଜିଟାଇଜଡ୍ ଦ୍ୱାରା ଫ୍ଲୋରୋବୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଡିଜିୟମ୍ ଲୁଣକୁ ତୁମେ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଶେଷ କରିବା ପାଇଁ ଫସଫରସ୍ ଏସିଡ୍ h3 po2 ସହିତ ସଂଖ୍ୟା କିମ୍ବା ପ୍ରତୀକ ସହିତ ଅକ୍ଷର ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରି। ସରଳ ବେନଜିନ ପାଆନ୍ତୁ ଯାହା ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହା ପଚରାଯାଉଛି ଯେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ କିପରି ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ବାହାର କରିପାରିବେ | ଏର ହେଉଛି ହାଇପୋଫୋସଫରସ୍ ଏସିଡ୍ h3po2 ଯାହାକି ଏହାକୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଆରିଲ୍ ଡାଇଗୋନାଲ୍ ଲୁଣକୁ ସଂପୃକ୍ତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଯ ounds ଗିକରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ଏହା କିଛି ସାଧାରଣ କ techni ଶଳ ଯାହାକି କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଫେନୋଲିକ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ ହୋଇଥାଏ ଯାହା ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଟେଟେରାକୁ କିଛି ଜ bi ବିକ ଗୁରୁତ୍ୱ ଦେଇଥାଏ | ଆମେ ଜ what ବିକ ପ୍ରଣାଳୀରେ କେବଳ ଦ everyday ନନ୍ଦିନ ଜୀବନରେ କେବଳ ମହତ୍ତ୍ୱ କ ’ଣ ନୁହେଁ, ଯଦି କ you ଣସି ବ୍ୟକ୍ତି ଆପଣଙ୍କୁ ପଚାରନ୍ତି ତେବେ ଜ the ବିକ କ୍ଷେତ୍ରର ଉତ୍ତରରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କିମ୍ବା ଆଲିଫାଟିକ୍ ଆମିନସ୍ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବୋଲି ଆମେ ଅଧ୍ୟୟନ କରୁଛୁ, ତାହା ଦେଖିବା ପାଇଁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଥର କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ | ଅନେକ କାରଣ ଆପଣ ସକାଳରୁ ସନ୍ଧ୍ୟା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଚିନ୍ତାଧାରାର ନାମ କହିପାରିବେ କେତେ ଆହିଲ୍ ଆମିନ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଛି କିମ୍ବା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଗୋଟିଏ ସରଳ ଉତ୍ତର ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଫେନିଲ୍ ଇଥାଇଲ୍ ଆମିନ ଯାହାକୁ ଆପଣ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗକୁ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ଦେଖୁଛନ୍ତି ଏହାକୁ ଦୁଇଟି କୁହାଯିବା ଉଚିତ | ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ପାଖରେ ଦୁଇଟି ଅବସ୍ଥାନ ହେଉଛି ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ବନ ଯାହାକି ଏକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ଫେନିଲ ଇଥିଲ ଆମିନ ଅଟେ | ଟାଣ୍ଟ ଯ ound ଗିକ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ଫେନିଲେଥାଇଲାମାଇନ୍ ଗୋଟିଏ ସ୍ଥିତିକୁ ମିଥାଇଲ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଏ ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ମିଥାଇଲ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ରଖିଥାଉ ତେବେ ଆପଣ ଅତି ଯତ୍ନର ସହିତ ମିଥାଇଲ୍ ଭଙ୍ଗା ବନ୍ଧ ସହିତ ଦେଖନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆଲଫା ବଣ୍ଡ କୁହାଯାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ନିମ୍ନରେ | ପ୍ଲେନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ହେଉଛି ଏକ ମୋଟା ବଣ୍ଡ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ବିଟା ବଣ୍ଡର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ବିମାନ ଉପରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ବଣ୍ଡ ଯାହା ପ୍ଲେନ ବଣ୍ଡରେ ଅଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାର୍ବନ ଏବଂ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ

ତେଣୁ ଏକ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜରେ ଏହା ନିୟମିତ ଟେଟ୍ରାଡ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଭଳି ଦେଖାଯିବ | ଅନ୍ୟଟି ତଳକୁ ଖସିଯିବ ଏବଂ ଦୁଇଟି ବିମାନ ବଣ୍ଡରେ ବିମାନରେ ରହିବ ମୋଟା ରେଖା ସହିତ ବିମାନର ସାଧାରଣ ଧାଡିରେ ଏବଂ ଭଙ୍ଗା ରେଖା ସହିତ ବିମାନ ତଳେ ଲେଖାଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଟେକ୍ନୋଲୋଜି ଏବଂ ଆମ୍ଫେଟାମାଇନ୍ ହେଉଛି ଏକ ବାଇଙ୍ଗ୍ ପ reading ଼ିବା ଡେରିଭେଟିଭ୍ ବେଞ୍ଚ ମୁକ୍ତି | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ound ଗିକ ମଧ୍ୟ medic ଷଧୀୟ ମୂଲ୍ୟ ପାଇବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଚିରାଲ୍ ଚିରାଲାଇଟି ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେତେବେଳେ ଏକ ସାଧାରଣ ଶବ୍ଦ ଯେତେବେଳେ ଲୋକମାନେ କହନ୍ତି | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଏକ ଦର୍ପଣ ରଖେ ତେବେ ମୁଁ ଏହାର ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ପାଇଥାଏ ଏବଂ ସେହି ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ଏବଂ ସୁପରପୋଜ୍ ଆଣିଥାଏ ଯାହା ଏକ ସୁପର ଇମ୍ପୋଜ୍ ନୁହେଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହି ଦୁଇଟି ଆଇସୋମର୍ କୁ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟିଓମର୍ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ସୁପରପୋଜେବଲ୍ ଦର୍ପଣ ପ୍ରତିଛବି ସମ୍ପର୍କ | enantiomer କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଏହି ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିବନ୍ଧିତ ଅବସ୍ଥା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହୁଛି ଯେ ଏହା ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ହେବା ଉଚିତ ଏବଂ ଏହି ଆଲଫା ବିଟା ଜିନିଷର ବନ୍ଧନକୁ ଠିକ୍ କରିବା ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ଗୋଷ୍ଠୀ ବିମାନ ତଳେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ବିମାନରେ ଅଛି | ସେହି ଉପାୟରେ ଲିଖିତ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣ ଆଡ୍ରେନାଲିନ୍ ଯାହା ହର୍ମୋନ୍ ସିକ୍ରେସନ୍ କିମ୍ବା ଆଡ୍ରେନାଲିନ୍ ଅଟେ ଯାହା ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି

ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ୍ଯ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଆମିନ ଅଛି ଯାହା nhr ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ many ାରା ଅନେକ ହରମୋନ୍ ଷ୍ଟେରଏଡ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ହିଷ୍ଟାମାଇନ୍ ଡୋପାମାଇନ୍ ଏହି ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକ ଆମିନ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଅଟେ |

ତେଣୁ ହଁ ଉତ୍ତର ହେଉଛି ଜ am ବିକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଥିବା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଆମିନ ଏବଂ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ସେରୋଟୋନିନ୍ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ନାହିଁ | ଭିଟାମିନ୍ରେ ଏହା ହେଉଛି ଜୀବନର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ହେଉଛି ପିରାଇଡକ୍ସାଇନ୍ ହେଉଛି ଏକ ଭିଟାମିନ୍ b6 ଯେଉଁଠାରେ ଆମର ଏକ ଗଠନ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ଯ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି କିମ୍ବା ନିକୋଟିନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯେଉଁଠାରେ ପିରାଇଡାଇନ୍ ମୋୟାଇଟିରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଥାଏ ଏବଂ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ତିନୋଟି ସ୍ଥାନରେ ଅଛି | ତିନୋଟି କାର୍ବୋକ୍ସି ପିରାଇଡାଇନ୍ ଆଣ୍ଟି ହିଷ୍ଟାମାଇନ୍ ଯାହା ଆଲର୍ଜି ଲୋକମାନେ ହିଷ୍ଟାମାଇନ୍ ର ସିକ୍ରେସନ୍ ହେତୁ ଆଲର୍ଜି ପାଆନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଆଣ୍ଟି ହିଷ୍ଟାମାଇନ୍ସକୁ କିପରି ରୋକାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଆଣ୍ଟିହାଇଷ୍ଟାମାଇନ୍ ମଧ୍ଯ ଉପଲବ୍ଧ ଏବଂ ହିଷ୍ଟାମାଇନ୍ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆମିନ ch2 h2 nh2 ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ପିରୋଲ ୟୁନିଟରେ ଅଛି | ରିଙ୍ଗରେ ଆଉ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ଗଠନମୂଳକ ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଏବଂ ଜ ological ବିକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଅନେକ ଉଦାହରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଏକ ଲମ୍ବା କାହାଣୀକୁ ଛୋଟ କରିବା ପାଇଁ ମୁଁ କହିପାରେ ହଁ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ଆମିନ କେବଳ ଜ bi ବ ପ୍ରଣାଳୀ ପାଇଁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ଏହା କେବଳ କିଛି ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯେଉଁଥିରେ ଅନେକ ଯ ounds ଗିକ ଜଣାଶୁଣା ଅଛି ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ medic ଷଧୀୟ ମୂଲ୍ୟ ଅଟେ ଯାହା ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଛି

ତେଣୁ ଆମିନଗୁଡିକ ଜ organic ବ c ର ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶ୍ରେଣୀ ଅଟେ | ଅମ୍ପାଉଣ୍ଡସ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି, ଯାହା ମୁଁ ଆରମ୍ଭ କରିଥିବା ଆମିନକୁ କିପରି ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରାଯାଏ କାରଣ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଅନ୍ୟ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଅମ୍ଳଜାନ ଇଟେଟେରା ତିଆରି କରିବାର ସରଳ ଉପାୟ ହେଉଛି ଆମ୍ମୋନିଆ କିମ୍ବା ଆମାଇଡ୍ rnh ଦୁଇଟି ସହିତ nh ତିନି ପ୍ଲସ୍ | rx କ'ଣ ହେବ ତୁମେ ଏକ ଲୁଣ ପାଇବ ଯାହା ଆମୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ଅଟେ rn ହେଉଛି ଏକ ବେସ୍ ସହିତ ପ୍ଲସ୍ x ମାଇନସ୍ ଟ୍ରିଟ୍ ତୁମେ ସେହି ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନ ତିଆରି କରିବାର ଏକ ଉପାୟ ପାଇବ

ତେଣୁ ଆମ୍ମୋନିଆ ସହିତ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏକ ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି | ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଆମୋନିୟା ବଦଳରେ ଆପଣ rnh2 ନେଇପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଆମିନକୁ ମଧ୍ଯ ଜଳୀୟ କିମ୍ବା ମଦ୍ୟପାନ ଦ୍ରବଣରେ କରି ପାରିବେ କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉତ୍ତାପକୁ କମ୍ କରିବା ପାଇଁ ଏବଂ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକୁ ଏକ ମିଶ୍ରଣରେ ମିଶ୍ରଣ କରିବା ପାଇଁ ଦ୍ରବଣ ଆବଶ୍ୟକ | କେବଳ ଉପଯୁକ୍ତ ତାପମାତ୍ରାକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବା ନୁହେଁ ବରଂ ଉପାଦାନକୁ ସଠିକ୍ ଉପାୟରେ ମିଶ୍ରଣ କରିବା ଏବଂ ତା’ପରେ ଜଳ କିମ୍ବା ଇଥାନଲ ଅତି ସାଧାରଣ ସୋଲଭ୍ ମିଶ୍ରଣ କରିବା ପାଇଁ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅତୁଳନୀୟ ଭାବରେ କୁହାଯାଇଛି | ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଥିବା ଆମୋନିଆର ସମାଧାନ ମଧ୍ଯ ଉପଲବ୍ଧ ଅଟେ

ତେଣୁ ସମସ୍ତ ସାଧାରଣ ସଂରଚନା ସୀମିତତା ଏକ ସରଳ sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ୱାରା ସମାଧାନ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଆମୋନିୟା ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ହେଉଥିବା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଯାହା ଏକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବଦଳାଯାଉଛି | nh3 ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ବ୍ର ମାଇନସ୍ ଦ୍ uted ାରା ବଦଳାଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ବଟିଲ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଯେତେବେଳେ ତୃତୀୟଟି ହେଉଛି ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରଶ୍ନ କାହିଁକି ଆମୋନିୟା ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ହେଲେ ତୃତୀୟ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ତୁମେ ଆଇସୋ ସ beauty ନ୍ଦର୍ଯ୍ୟ ସହିତ ଶେଷ ହୁଏ ନାହିଁ କାହିଁକି ମୁଁ ଏହାକୁ ରଖିବା ପାଇଁ ଦେଉଛି | ତୁମେ ଭାବିବାକୁ ହେବ ଯେତେବେଳେ ଆମୋନିଆ ସହିତ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ତୁମେ ବଟାଇଲ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପାଇବ ଯେଉଁଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବାବେଳେ ତିନି ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆମୋନିୟା ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ତୁମେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ଆମୋନିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଭାବରେ ବାହାର କରିଦିଆଯାଏ ଏବଂ ତୁମେ ଆଇସୋବୁଟେନକୁ ଏକ ସରଳ କାର୍ବନ ପାଇବ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯ ound ଗିକ କ nit ଣସି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ନାହିଁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କାହିଁକି ଏହା ଘଟୁଛି କାରଣ ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ଷ୍ଟେରିକ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ହେଉଛି ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟ | ସେହି ପ୍ରକାରର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟେରିକ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଏକ ଭୂମିକା ଗ୍ରହଣ କରୁଛି ଯେ ଷ୍ଟେରିକ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ତିନୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କରିଛନ୍ତି ଯାହା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ସହିତ ଷ୍ଟେରିକ୍ ବଲ୍କ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେଉଛି | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଆଭିମୁଖ୍ୟ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁର ବିପରୀତକୁ ଆସିବା ପାଇଁ ଆମୋନିୟା ଦ୍ so ାରା ଏହା କଣ କରେ ଏହା କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଉଠାଇପାରେ ଯାହା ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଟେ କାରଣ ଏହା ସ୍ଥିର ଭାବରେ ଅବରୋଧ ହୋଇନଥାଏ ଏବଂ ସେହି ସମୟରେ ଫୋପାଡିଥାଏ | ବ୍ରୋମାଇନ୍

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ କିମ୍ବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ ସମୟରେ ସିଷ୍ଟମ ଛାଡନ୍ତି ଆମେ ସେହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବୋଲି କହିଥାଉ ଯଦି ସେଗୁଡିକ ସମାନ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ଯାହାକୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କରାଯାଏ | ଦ୍ one ିତୀୟରୁ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ସେକେଣ୍ଡ ତାପରେ ଆମେ ସେହି ପ୍ରକାରକୁ ଏକ ବିଟା ଏଲିମିନେସନ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ସେହି ଉପାୟରେ ଗାମା ଡେଲ୍ଟା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଳିପାରିବ | o ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଦ୍ sub ିତୀୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଟେ, ଏହା ହେଉଛି ତୃତୀୟଟି ବଟିଲରୁ ଏହାକୁ ତିଆରି କରିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଅତି ସୁନ୍ଦର ଉପାୟ ଯାହା ମୁଁ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯଦି ଆପଣ ଆମୋନିୟା ସହିତ ଏହାର ଅର୍ଥ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହା କାହିଁକି ପାଇବେ ନାହିଁ | ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି, ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶବ୍ଦର ଆମାଇଡ୍ ର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ବନ୍ଦ କରିବା ପାଇଁ ବିଲୋପ ବହୁତ ତୀବ୍ର ଅଟେ ଯାହା କାର୍ବକ୍ସାମାଇଡ୍ ଆମାଇଡ୍ କାର୍ବକ୍ସାଇଲିକ୍ ଏସିଡରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇଛି ଯଦି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ପଚାରିବି ଆପଣ କିପରି ବେନଜାମିନାଇଟ୍ c ଛଅ ଘଣ୍ଟା ପାଞ୍ଚଟି କରିପାରିବେ ଏହାର ଉତ୍ତର ମୁଁ ହେବ | ବ୍ୟବସାୟିକ ଭାବରେ ଉପଲବ୍ଧ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏହାକୁ ଫସଫରସ୍ ପେଣ୍ଟାକ୍ଲୋରିଡ୍ କିମ୍ବା ଥର୍ମାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ ben ାରା ବେନୋଜୋଏଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରିବ ଏବଂ ଆମୋନିୟା ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବ କିମ୍ବା ଆପଣ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ କରିପାରିବେ ଯଦି ଫେନିଲ୍ ବେନଜେମାଇଡ୍ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦୁଇ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ନେଇଥିବେ | ଦୁଇଟି ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ ସହିତ hcl ସହିତ ଅବଶ୍ୟ ଜଳ ସେଠାରେ ରହିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଏହାକୁ ଗରମ କରିବା ଦ୍ୱାରା ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆରିଲ୍ ଆମିନ ଲୁଣ ପାଇବ ଯାହା ହେଉଛି c ଛଅ ଘଣ୍ଟା ପାଞ୍ଚ nh3 ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ | ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥରୁ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି nh3 ପ୍ଲସ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ମାଗଣା କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ବେସ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ଏସିଡ୍ ବଦଳରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କରନ୍ତି ଯାହା ଜଳର ଉପସ୍ଥିତିରେ ମାଇନସ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ଜିନିଷକୁ ଗରମ କରନ୍ତୁ | ଯେକ light ଣସି ଆଲୋକକୁ ବେଞ୍ଚ କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଯେକ link ଣସି ଲିଙ୍କରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ କାରଣ ଏହା ମ basic ଳିକ ମାଧ୍ୟମରେ ଲୁଣ ଉତ୍ପାଦନ ହେବ ନାହିଁ ଯେତେବେଳେ ବେଞ୍ଜୋଏକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ବେଞ୍ଜୋଏଏଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ କାରଣ ବେସ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ପ୍ରୋଟନ୍ କୋକୁ ଉଠାଇବ | ଅମ୍ଳୀୟ ପ୍ରୋଟନ୍ ମଧ୍ଯ ସେହିପରି ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଆହା ମୁଁ କହିବା ଉଚିତ ଯେ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଏହି ଆଲଫୋନାମାଇଡ୍ ଜିନିଷରୁ ଆସିଛି

ତେଣୁ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ସଲଫୋନାମାଇଡ୍ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯାହା କାର୍ବକ୍ସାମାଇଡ୍ ଅପେକ୍ଷା ସଲଫୋନାମାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କାର୍ଯ୍ୟ କରିଥାଏ କିନ୍ତୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ ଘଟଣା କିନ୍ତୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ତଳେ କାହିଁକି ଘଟେ | ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥା ଏହା କାର୍ବକ୍ସାମାଇଡ୍ ତୁଳନାରେ ଧୀରେ ଧୀରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କରେ କିନ୍ତୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଘଟେ, ଏହା ମ basic ଳିକ c ଅଧୀନରେ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରଶ୍ନ | ଅକ୍ସିଡେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନରୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଆକ୍ରମଣକୁ ପ୍ରତିରୋଧ କରି ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ର ଦୁଇଟି ଆର୍ପକା ଦଶ ପାଖାପାଖି ଥାଏ | hcl ଜଳ ଉତ୍ତାପ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ତୁମେ rnh ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଆର୍ସୋ ତିନି ଘଣ୍ଟା ପାଇବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆର୍ସୋ 3 ଘଣ୍ଟା ସେହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ରଖୁନାହିଁ କିନ୍ତୁ r ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ଉଠାଉଛି ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହାକୁ କ୍ଷାର ମାଧ୍ୟମରେ କରୁଛ

ତେଣୁ ଅମ୍ଳର ବେସ୍ କିମ୍ବା ବେସ୍ 2 କୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କର | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ hcl ରେ କରୁଛନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏସିଡ୍ ଉତ୍ପାଦରେ ଏକ ବଡ଼ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଆଣେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ rn ପାଇଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ପୂର୍ବ ପ୍ଲସ୍ ପରି ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ଆର୍ସ ତିନି ଘଣ୍ଟା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହା କରୁଛନ୍ତି ଯେଉଁଥିରେ ପାଣିରେ ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଛନ୍ତି ତାହା ଗରମ କରନ୍ତୁ | rn soar କାହିଁକି ଏହି ପ୍ରକାରର so2 ବାୟୁ କାହିଁକି ଏହି ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ୱତନ୍ତ୍ର ଉତ୍ତର ହେଉଛି ସଲଫୋନିଲ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ o ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡିକୁ ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରିପାରିବ କେବଳ ଗୋଟିଏ ଅମ୍ଳଜାନ ନୁହେଁ ଉପରେ

ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ଅଛି | କିମ୍ବା ତଳ ଏବଂ ଆମେ ଏହି ଉପାୟରେ ଅନେକ ରିଜୋନେଟିଂ structure ାଞ୍ଚା ଲେଖିପାରିବା

ତେଣୁ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପ୍ରତିରୋଧ କରେ କାରଣ ରିଜୋନାନ୍ସ ଅଧିକ ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ଅଧିକ ସ୍ଥିରତା ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ସ୍ଥିରତା ଯ ounds ଗିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା କମ୍ ହେବ

ତେଣୁ ରିଜୋନାନ୍ସ ସ୍ଥିରତା ହେତୁ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପ୍ରତିରୋଧ କରେ | ଅତ୍ୟନ୍ତ ସୁନ୍ଦର ପ୍ରଶ୍ନ ସଲଫୋନାମାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କାର୍ବକ୍ସାମାଇଡ୍ ଅପେକ୍ଷା ଧୀରେ ଧୀରେ କାହିଁକି କିନ୍ତୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପୁନର୍ବାର ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ସମ୍ଭବ କାହିଁକି ଉତ୍ତରଟି ଅତି ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ଦିଆଯାଏ ଯେ ଯଦି ଆପଣ h ମାଇନସ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ସେହି ଅନୁରୂପ ଆୟନ ପାଇବେ ଯେଉଁଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଉପରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜର ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟନ | ସଲଫୋନିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହେବା ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଯଦି ଆମର ଏକ ସମୃଦ୍ଧ ଫଳାଫଳ ଗଠନ ଏହାର ଅବଦାନ ସର୍ବାଧିକ ଅଟେ କାରଣ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଦୁଇଟି ସମୃଦ୍ଧ ରିଜୋନେସନ୍ structure ାଞ୍ଚା ରିଜୋନାନ୍ସ ପ୍ରତି ଅବଦାନ ରଖିଥାଉ ସେତେବେଳେ ଆମେ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହୋଇପାରିବା | ହାଇବ୍ରିଡ୍ ପାଞ୍ଚ କିମ୍ବା ଛଅ କହିବା ଅପେକ୍ଷା ବହୁତ ବଡ | ଚାର୍ଜ ପୃଥକ ରିଜୋନେଟିଂ structure ାଞ୍ଚା କାହିଁକି କାରଣ ସମୃଦ୍ଧତା ଅଣୁକୁ ସ୍ଥିର କରିଥାଏ

ତେଣୁ ମୋତେ ଏକ ରଙ୍ଗୀନ ଜିନିଷ ଆଗକୁ ନେବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯଦି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ପଚାରିବି ଆପଣ ଏହାକୁ କ ewhere ଣସି ସ୍ଥାନରେ ଦେଖିଥିବେ କିମ୍ବା ନାମର ଉତ୍ତର ହଁ ଏହା ହେଉଛି କୋକା ପତ୍ର ଯାହା ପ୍ରଥମେ ଥିଲା | ଅପରେସନ୍ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ ଏକ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଲୋକମାନେ ଏହାକୁ ଏକ ନାର୍କୋଟିକ୍ସ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯାହା ଏକ ଖରାପ ବ୍ୟବହାର କିନ୍ତୁ ଏହା ଟେଟ୍ରାଡକ୍ସିନ୍ ଅପେକ୍ଷା ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଚ୍ୟାନେଲଗୁଡ଼ିକୁ ମଧ୍ୟ ନିମ୍ନ ସ୍ନେହ ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟତା ସହିତ ଅବରୋଧ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଅନ୍ୟ medicine ଷଧର ଏକ ବିକଳ୍ପ ଯାହା ଏକ ପ୍ଲସ୍ ପଏଣ୍ଟ ଏବଂ ଏହା | କିଛି ଫୁଲରୁ ଆସୁଛି ଏବଂ structure ାଞ୍ଚାକୁ ଦେଖନ୍ତୁ କାହିଁକି ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ound ଗିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ମୁଁ କାହିଁକି ଏହି ଜିନିଷ ଉଠାଇଲି, ମୁଁ କହିବି ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ound ଗିକର କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଥିବା medic ଷଧୀୟ ମୂଲ୍ୟ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅତି ସୁନ୍ଦର ଗଠନ ହେଉଛି ତିନୋଟି | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଏଷ୍ଟର୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ococ ଛଅ ଘଣ୍ଟା ଯାହା ଓଲଟା ଦିଗରେ ମଧ୍ୟ ଏଷ୍ଟର୍ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ nit ାରା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ସାତୋଟି ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ଏବଂ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବ୍ରିଜ୍ ରହିଥାଏ | ତୃତୀୟ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେଉଛି ମିଥାଇଲ୍ ହେଉଛି କୋକେନ୍ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକାର ଯ ound ଗିକକୁ ଏକ ଆଲକାଲଏଡ୍ ଭାବରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯିବା ଉଚିତ କାରଣ ପ୍ରକୃତିର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରି କ୍ଷାରରେ ଉଦ୍ଭିଦରୁ medic ଷଧୀୟ ମୂଲ୍ୟ ଥିବା ଯ ound ଗିକ ଧାରଣ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ ହୁଏ

ତେଣୁ ଯ ound ଗିକକୁ ଆଲକାଲଏଡ୍ କୁହାଯିବ | କିଛି medic ଷଧୀୟ ମୂଲ୍ୟ ଅଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଯାହା ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀ ମଧ୍ୟ ଜୀବବିଜ୍ଞାନୀମାନଙ୍କ ସହ ସହଯୋଗ କରନ୍ତି ଆଜିକାଲି ଲୋକମାନେ ଅସୁସ୍ଥ କିମ୍ବା ଅସୁସ୍ଥ ହେଲେ ସେମାନେ ବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆ କିମ୍ବା ଭାଇରାଲ୍ ସଂକ୍ରମଣ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରନ୍ତି ଯାହା ମୁଁ ସାହିତ୍ୟରୁ କିଛି ଚିତ୍ର ନେଇଛି ଏବଂ ଆମେ ଦେଖୁ | ଡାକ୍ତରମାନେ ପରାମର୍ଶ ଦେଇଛନ୍ତି ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଭାଇରାଲ୍ ସଂକ୍ରମଣ ପାଆନ୍ତି ତେବେ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ନିଅନ୍ତୁ ନାହିଁ କାରଣ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ସାହାଯ୍ୟ କରିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହା କେବଳ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ସୁରକ୍ଷା ଦେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ଦୁର୍ବଳତା କିମ୍ବା ଭାଇରାଲ୍ ସଂକ୍ରମଣ ହେତୁ ଆପଣ ଦୁର୍ବଳ ହୋଇଯାଆନ୍ତି ଏବଂ ଜୀବାଣୁ ସଂକ୍ରମଣ ହୁଏ ତେବେ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଦ୍ stopped ାରା ବନ୍ଦ କର

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଜୀବାଣୁ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଏକ ଭାଇରାଲ୍ ଜିନିଷ ଭାଇରସ୍ ବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆ ପୋଲିଓଭାଇରସ୍ t | ତାଙ୍କର ଚିତ୍ର ଏବଂ ଷ୍ଟ୍ରେପଟୋକୋକସ୍ ହେଉଛି ଭାଇରାଲ୍ ଜିନିଷ ଯାହା ବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆ ଅଟେ ଓହ ଏହିସବୁ ଜିନିଷଗୁଡିକ ଡାକ୍ତରଙ୍କ ଦ୍ many ାରା ଅନେକ ପତ୍ରିକାରେ ତାଲିକାଭୁକ୍ତ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ vir ାରା ଆପଣ ଜୀବାଣୁ ଦ୍ or ାରା ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା କିମ୍ବା ବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆ ଦ୍ caused ାରା ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା କିଛି ରୋଗ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିପାରିବେ ଅନ୍ତତ least ପକ୍ଷେ ଜୀବାଣୁ ସଂକ୍ରମଣ ପାଇଁ ଷ୍ଟ୍ରେପ୍ ଗଳା ଗ୍ୟାଷ୍ଟ୍ରୋଏଣ୍ଟେରାଇଟିସ୍ କଲେରା ଯକ୍ଷ୍ମା ଖାଦ୍ୟ ବିଷାକ୍ତ ଏହି ସବୁ ବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆ ଜିନିଷ ବାଳକ ନିମୋନିଆ ବ୍ରଣ ଯାହା ଅଲସର ନୁହେଁ ଏବଂ ଭାଇରାଲ୍ ଜିନିଷ ମଧ୍ୟ ସାଧାରଣ ଫ୍ଲୁ ହେଉଛି ଏକ ଭାଇରାଲ୍ ଜିନିଷ ଥଣ୍ଡା ହେପାଟାଇଟିସ୍ ଚିକେନ୍ ପକ୍ସ ଏସବୁ ଭାଇରାଲ୍ ଜିନିଷ ଇବୋଲା | କେତେକ ସାଧାରଣ ଜିନିଷ ମଧ୍ୟ ଉଭୟ ବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆ ଏବଂ ଭାଇରାଲ୍ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଫିଟ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ସେହି ଜିନିଷଗୁଡିକୁ ମାରିବା ପାଇଁ ଭାଇରାଲ୍ ଜିନିଷଗୁଡିକ ଭାଇରାଲ୍ medicines ଷଧ ବଜାରରେ ଅଧିକ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଜୀବାଣୁ medicines ଷଧ ଅତ୍ୟଧିକ ଅଟେ ଯାହା ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଅଟେ ମୁଁ କହିଲି କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯ ound ଗିକ | କେବଳ ସେତିକି ନୁହେଁ ଆମିନୋ ଏସିଡ୍ ପ୍ରୋଟିନ୍ ପେପ୍ଟାଇଡସ୍ ନୁହେଁ ବରଂ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ମଧ୍ୟ ପ୍ରଥମ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଯାହା ବଜାରକୁ ଆସିଥିଲା କିମ୍ବା ଅନେକ ଲୋକଙ୍କ ଜୀବନ ଥିଲା | ସଞ୍ଚୟ ଆବିଷ୍କୃତ ହୋଇଛି ଯେ ସମସ୍ତେ ଜାଣନ୍ତି ଆଲେକ୍ସାଣ୍ଡର୍ ଫ୍ଲେମିଂ ଦ୍ that ାରା ଏହା କିଛି ନୁହେଁ ଯାହା ପେନିସିଲିନ୍ ବ୍ୟତୀତ ମୁଁ ସାହିତ୍ୟରୁ କିଛି ଚିତ୍ର ପାଇଛି ଯାହା ଦର୍ଶାଏ ଯେ ପେନିସିଲିନ୍ 1928 ମସିହାରେ ପେନାସିଲିୟମ୍ ନୋଟୋ ଟର୍ମ୍ର ଫଙ୍ଗସରୁ ଆବିଷ୍କୃତ ହୋଇଥିଲା ଏବଂ ଆଲେକ୍ସାଣ୍ଡର ଫ୍ଲେମିଙ୍ଗ ଫିଜିଓଲୋଜିରେ ନୋବେଲ ପୁରସ୍କାର ପାଇଥିଲେ | 1945 ମସିହାରେ

ତେଣୁ ନୋବେଲ ପୁରସ୍କାର ଗ୍ରହଣ କରିବା ଏବଂ ଏହି ଆବିଷ୍କାର କରିବା ସହିତ ଖେଳୁଥିବା କିଛି ଫଟୋଗ୍ରାଫ୍ ଅଛି କି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କି ଏହି ଆବିଷ୍କାର କିପରି କରାଯାଇଥିଲା ଏବଂ ଜୀବାଣୁକୁ ମାରିବା ପାଇଁ ପେନିସିଲିନ୍‌କୁ କିପରି ଏକ ଭଲ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଭାବରେ ନିଆଁ ଲାଗିଲା | ସ୍ଲାଇଡ୍ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ପଷ୍ଟ ହେବ ଯେ ଏହା 1928 ମସିହା ତୃତୀୟ ସେପ୍ଟେମ୍ବରରେ ଏକ ଦୁର୍ଘଟଣାଜନକ ଆବିଷ୍କାର ଥିଲା, ଫ୍ଲେମିଂ ତାଙ୍କ ଲାବୋରେଟୋରୀକୁ ଫେରି ଆସିଥିଲା ଯାହା ଛୁଟିଦିନ ପୂର୍ବରୁ ତାଙ୍କ ପରିବାର ସହିତ ଛୁଟିରେ ଥିଲା, ଏହା ଏକ ମଜାଦାର ବିଷୟ ଯେ ସେ ଷ୍ଟାଫିଲୋକୋକିର ସଂସ୍କୃତିକୁ ଏକ କୋଣରେ ରଖିଥିଲେ | ଫ୍ଲେମିଂ ଫେରିବା ପରେ ତାଙ୍କ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଲକ୍ଷ୍ୟ କରାଯାଇଥିଲା ଯେ ଗୋଟିଏ ସଂସ୍କୃତି ଏକ ଫଙ୍ଗସ୍ ଦ୍ୱାରା ଦୂଷିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଷ୍ଟାଫାଇଲୋକୋକିର ଉପନିବେଶଗୁଡିକ | ଏହା ତୁରନ୍ତ ଏହାକୁ ଘେରି ରହିଥିଲା ତୁମେ ଏହା ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ସମସ୍ତ ଜିନିଷ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଇଥିବାବେଳେ ଅନ୍ୟ ଉପନିବେଶଗୁଡିକ ଏହି ଉପନିବେଶଗୁଡିକ ସାଧାରଣ ଫ୍ଲେମିଙ୍ଗ୍ ଭାବରେ ଚିହ୍ନିତ ହୋଇଥିଲା ଯାହା ତାଙ୍କ ସଂସ୍କୃତି ପ୍ଲେଟକୁ ପେନିସିଲିୟମ୍ ବଂଶରୁ ଦୂଷିତ କରିଥିଲା ଏବଂ ଏହାର ନାମ ରଖେ | 1929 ମାର୍ଚ୍ଚ 7 ରେ ପେନିସିଲିନ୍ ଭାବରେ ମୁକ୍ତ ହୋଇଥିବା ପଦାର୍ଥ ଅଗର ଅଗର ଜେଲି ଏବଂ ଏହି ଜୀବାଣୁ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆ ଅଭିବୃଦ୍ଧି ପରି କ am ଣସି ପ୍ରଦୂଷଣ ନଥିଲା ଏହାର ଅର୍ଥ କ ant ଣସି ଆଣ୍ଟିବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆଲ୍ ପ୍ରଭାବ ମିଳିନଥିଲା କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପେନିସିଲିୟମ୍ ଫଙ୍ଗସ୍ ବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆର କ growth ଣସି ଅଭିବୃଦ୍ଧି ନଥାଏ

ତେଣୁ ସେ ପ୍ରଦୂଷିତ ଜିନିଷ କ’ଣ ତାହା ବିଶ୍ଳେଷଣ କରିଥିଲେ | ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହା ପେନିସିଲିୟମ୍ ଜିନିଷ ବୋଲି ଜାଣିବାକୁ ପାଇଲେ ଏବଂ ଗଠନକୁ ଅତି ଯତ୍ନର ସହିତ ଦେଖନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି କାର୍ଯ୍ୟ | ual ଛବି ଏହି ସଂରଚନାରେ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନିଲ୍ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନାହିଁ ଯାହା ଏକ ଚାରି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଯାହା ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଯାହାକୁ ବିଟା ଲାକ୍ଟାମ କୁହାଯାଏ ଅବଶ୍ୟ ଅନ୍ୟ ସାଇଟରେ ଏକ ସଲଫର ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ପାଞ୍ଚଟି ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ଅଛି ଏବଂ ବେନଜିଲ ଜିନିଷର ବଦଳ ସହିତ nh ଅଛି | କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଯ ound ଗିକକୁ କହିବା ଅର୍ଥ ମୁଁ କହିବା ଉଚିତ ଯେ ଜ୍ୱଳନ୍ତ ଭାବରେ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଆବିଷ୍କୃତ ହୋଇଥିବାରୁ ସେଠାରେ ବହୁତ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଅଛି ଏବଂ ଆଜିକାଲି ଲୋକମାନେ ପେନିସିଲିନ୍ ସେଫାଲୋସ୍ପୋରିନ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି, ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ବିଟା-ଲାକ୍ଟାମ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍, ଏପରିକି ମୋନୋବ୍ୟାକ୍ଟର ସରଳ ବିଟା-ଲାକ୍ଟାମରେ ସଲଫର ନାହିଁ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ସାଇଟ୍ ନାହିଁ | ସେଠାରେ ସେମାନଙ୍କର ଭଲ ଆଣ୍ଟିବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆଲ୍ ଗୁଣ ମଧ୍ୟ ଅଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଜଡିତ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ବିଷୟ ସହିତ ଜାରି ରଖିବି |