uh hello ମୁଁ am dr ramesh ramapanikar ମୁଁ ଇଣ୍ଡିଆନ୍ ଇନଷ୍ଟିଚ୍ୟୁଟ୍ ଅଫ୍ ଟେକ୍ନୋଲୋଜି କାନପୁରର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ବିଭାଗର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ସହଯୋଗୀ ପ୍ରଫେସର
ତେଣୁ ଆଜି ମୁଁ ଦ୍ୱାଦଶ ଶ୍ରେଣୀର ଛାତ୍ରମାନଙ୍କ ପାଇଁ ncrt ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ୟୁନିଟ୍ 10 ରେ ଆବୃତ ହୋଇଥିବା ଅଂଶଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି ଏବଂ ଆହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଧ୍ୟାୟ ଯେପରି ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ ଏବଂ ହାଲୋ ଆରେନ୍ସ୍ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ଏବଂ ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ଜଣାଶୁଣା, ସେମାନେ ଏକ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକର ଏକ ଶ୍ରେଣୀ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇଥାଏ | ଏକାଧିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁକୁ ଏକାଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱାରା ମଧ୍ୟ ବଦଳାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ସମାନ ବର୍ଗରେ ପଡ଼ନ୍ତି ତଥାପି ସେମାନଙ୍କର ଆଦର୍ଶ ନାମଗୁଡ଼ିକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ ଏବଂ ହାଲୋ ଆରେନ୍ କିନ୍ତୁ ଆପଣ ପାଇବେ ଯେ ସାଧାରଣତ available ଉପଲବ୍ଧ ଏବଂ ଅଧିକାଂଶ ସାଧାରଣ ଯ ounds ଗିକକୁ ସାଧାରଣତ referred ରେଫର୍ କରାଯାଏ | ଯେହେତୁ ହାଲ୍କାଲାନ୍ସ ଅପେକ୍ଷା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସ କିନ୍ତୁ ଏକ ବ୍ୟବସ୍ଥିତ ନାମକରଣ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଯେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ୍ ଭାବରେ ଡାକିବା ଯାହାକୁ ଆମେ ନାମରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା | ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ହାଲୋଜେନର
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ନାମକରଣ ଏବଂ ଏହି ଅଣୁଗୁଡିକ କିପରି ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଏ ତାହା ସହିତ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବୁ ତା’ ହେଲେ ସରଳ ପ୍ରାରମ୍ଭ ସାମଗ୍ରୀରୁ ସେଗୁଡିକ କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଶେଷରେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କ ଗୁଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଏବଂ ତାପରେ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର କିଛି ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଯାହା ମାନବଜାତି ପାଇଁ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ପାଇଁ ଉପଯୋଗୀ କିମ୍ବା ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରାକୃତିକ ଭାବରେ ଉପଲବ୍ଧ ହେଉଛି ମୁଁ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ଯାହା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଦେଖାଇବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି | ହାଇଲାଇଟ୍ କରନ୍ତୁ ଯାହା ଏକ ସରଳ ଉପସ୍ଥାପନା ଦ୍ୱାରା ଏକ ହୋଲ୍ ଆଲ୍କାଇନ୍ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ ସାଧାରଣତ use ବ୍ୟବହାର କରୁ rx ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ r ଆପଣ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପାଇଁ ଛିଡା ହୋଇଥିବେ ଏବଂ ଆପଣ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ପାଇଁ ଅଟନ୍ତି ଯାହାକି ଆଲକିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଜ organic ବିକ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ଅତି ସାଧାରଣ | ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଯାହାକୁ ଆପଣ ପାଇବେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ଏବଂ ଆମେ ପଞ୍ଚମ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ପଞ୍ଚମ ପରମାଣୁ ଦେଖିବା ନାହିଁ ଯାହା ଗ୍ରୁପ୍ 17 ଉପାଦାନ ଆଷ୍ଟାଟିନ୍ରେ ଅଛି | ସାଧାରଣତ organic ଜ organic ବ ଅଣୁରେ ମିଳୁ ନାହିଁ
ତେଣୁ ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ସ ଦ୍ we ାରା ଆମେ କେବଳ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ର ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ସମାନ ଭାବରେ ହାଲୋ ଆରେନ୍ସ୍ ଆର୍କ୍ସ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ where ହୁଏ ଯେଉଁଠାରେ ଆର୍ ଆରିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ କିମ୍ବା ସୁଗନ୍ଧିତ ଗୋଷ୍ଠୀ ପାଇଁ ଛିଡା ହୁଏ ଏବଂ x ହେଉଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ | ଏଠାରେ x ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ହୋଇପାରେ ଯେପରି ପୂର୍ବ ପରି ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଦେଖିବା, ଯଦି ଆମେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ମଧ୍ୟରେ ସରଳ ଉପାୟକୁ ପୃଥକ କରିବାକୁ ଚାହୁଁ , ସର୍ବୋତ୍ତମ ଉପାୟ ହେଉଛି ଅନୁମାନ କରିବା | ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡରେ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏକ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ପରିପୂର୍ଣ୍ଣ ହେବ ଏହା କ double ଣସି ଡବଲ୍ କିମ୍ବା ଏକାଧିକ କିମ୍ବା ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡର ଅଂଶ ହେବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏକ ସନ୍ତୁଳିତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା p3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ସହିତ ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏହାକୁ ପ୍ରାୟତ an ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ ତାପରେ ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସରେ ସେଗୁଡିକ କାର୍ବନକୁ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ସ୍ପ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କରାଯିବା ଉଚିତ କିନ୍ତୁ ଅଧିକାଂଶ ସମୟରେ ଏକ ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ ହାଲୋ ଆରା | n ଆମେ ମାନେ କହିବୁ ଯେ ସେଗୁଡ଼ିକ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ କିମ୍ବା ଏକ ଉଚ୍ଚ କ୍ରମର ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ବର୍ଗୀକରଣ ଏବଂ ନାମଗୁଡ଼ିକୁ ଓହ ଆସୁଥିବା ସ୍ଲାଇଡ୍ ଗୁଡିକରେ ଦେଖିବା ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ମୁଁ ଆଗକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ମୁଁ ମଧ୍ୟ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ | ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀମାନଙ୍କ ଦ୍ widely ାରା ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଅଣ-ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀମାନଙ୍କ ଦ୍ these ାରା ମଧ୍ୟ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ କ’ଣ ଜାଣନ୍ତି ନାହିଁ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଅନ୍ୟତମ ସାଧାରଣ ପ୍ରୟୋଗ ହେଉଛି ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକର ନିମ୍ନ ସଦସ୍ୟମାନେ ତରଳ
ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ସେମାନେ ତରଳି ଯାଇପାରନ୍ତି | ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ ଅଧିକାଂଶ ଜ organ ବିକ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଅଧିକାଂଶ ଅଜ ic ବିକ ଯ ounds ଗିକ ପରି ଭିନ୍ନ ନୁହେଁ ଯାହା ପାଇଁ ଆମେ ସାମ୍ନାକୁ ଆସିଥାଉ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରାୟତ non ଅଣ ପୋଲାର ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ଆୟନିକ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଏହିପରି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଉପଯୁକ୍ତ ଦ୍ରବଣ ଏବଂ ହାଲୋଲକାନରେ ଦ୍ରବଣ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ | ସାଧାରଣତ these ଏହି ଅଣ ପୋଲାର ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଦ୍ରବଣ ପାଇଁ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ସେଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀ ଭାବରେ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ | ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ଯେଉଁଥିରେ ଏକାଧିକ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକ ତିଆରି ପାଇଁ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଏଣ୍ଟ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଅର୍ଗାନୋ ହାଲୋଜେନ ଯ ounds ଗିକ କିମ୍ବା ହାଲୋଲକାନ୍ସ କିମ୍ବା ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥା
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହା ମଧ୍ୟ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯେ ସାଧାରଣତ these ଏହି କମ୍ପ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକରେ ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ରହିଥାଏ | ଯ ounds ଗିକ କିମ୍ବା ଅର୍ଗାନହାଲୋ ଯ ounds ଗିକ ଇତ୍ୟାଦି
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ଷ୍ଟେମଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରେ ଅଦଳବଦଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା କିମ୍ବା କେବଳ କହିବାକୁ ଗଲେ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଧାରଣ କରିଥିବା ହାଲୋଜେନ୍ ଇତ୍ୟାଦି ମୋର ଏଠାରେ କିଛି ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ପାଇପାରିବେ ଯେ ଏହା ମଧ୍ୟ କିଛି ଉଦାହରଣ ଅଟେ | ଯାହା ତୁମେ ତୁମର ପୁସ୍ତକରେ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଭାବରେ ଉଲ୍ଲେଖ କରାଯାଇଛି ଯେଉଁଥିରେ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଥାଏ
ତେଣୁ ସେଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ପ୍ରଥମେ ଏଠାରେ କ୍ଲୋରାମଫେନିକୋଲ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଅଟେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣୁଟି ଏକ ଆଣ୍ଟିବାୟୋଟିକ୍ ଯାହା ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ଏଥିରେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ଏହା ଏପରି ଏକ ଜିନିଷ ଯେଉଁଥିରେ ଆଣ୍ଟିବ୍ୟାକ୍ଟେରିଆଲ୍ ଗୁଣ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଜୀବାଣୁ ସଂକ୍ରମଣ ବିରୁଦ୍ଧରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଯାହା ଭାରିଓ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରେ | ଆମ ରୋଗ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକ କ୍ଲୋରାମଫେନିକୋଲ ଟାଇଫଏଡ ବିରୁଦ୍ଧରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏହା ମଧ୍ୟ ମହାମାରୀ ବିରୁଦ୍ଧରେ ଭଲ କିନ୍ତୁ ଏହା ଟାଇଫଏଡ ବିରୁଦ୍ଧରେ ସାଧାରଣତ used ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏଥିରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଥାଏ ଯାହାର ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ ଏବଂ ଆପଣ ମଧ୍ୟ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ | ଏକ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ର ଦ୍ୱିତୀୟ ଉଦାହରଣ ଯାହା ମୋର ଥାଇରକ୍ସାଇନ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଥାଇରକ୍ସାଇନ୍ ଏକ ପ୍ରୋ ହରମୋନ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଠିକ୍ ହରମୋନ୍ ନୁହେଁ ଯାହା କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ହେବ ତୁମେ ଜାଣିବ ଯେ ଏଥିରେ ଚାରୋଟି ଆୟୋଡିନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି | ଏବଂ ସମସ୍ତ ଚାରିଟି ଆୟୋଡିନ୍ ପରମାଣୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ସକ୍ରିୟ ରୂପରେ ଗୋଟିଏ ଆୟୋଡିନ୍ ପରମାଣୁ ଏଥିରୁ ହଜିଯାଇଛି ଏବଂ ଏହା ଏକ ଟ୍ରାଇ ଆୟୋଡ୍ ଯ ound ଗିକ ହେବ ଯାହା ସକ୍ରିୟ ଏବଂ ସମାନ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଏନଜାଇମ୍ ଆମ ଶରୀରରେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହାର ଅଭାବ ଅଛି ଏହା ଏକ medicine ଷଧ ଭାବରେ ନିଆଯାଏ ଯାହା ଏହାକୁ ମ ally ଖିକ ଭାବରେ ନିଆଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯେ ଏହି ପଲି ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ound ଗିକ ଯ ound ଗିକ ଯାହା ହାତରେ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଚାରିଟି ଆୟୋଡିନ୍ ପରମାଣୁ ଧାରଣ କରିଥାଏ | ic ରିଙ୍ଗ ହେଉଛି ଏକ ଜ olog ବଗତ ଭାବରେ ସକ୍ରିୟ ଯ ound ଗିକ ଏବଂ ଆମେ ଯାହା ଆମ ଶରୀରରେ ଉତ୍ପାଦନ କରୁ, ତୃତୀୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି କ୍ଲୋରୋକାଇନ୍ ଏହା ମ୍ୟାଲେରିଆ ବିରୁଦ୍ଧରେ ଏକ ication ଷଧ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏହା ମ୍ୟାଲେରିଆ ଦ୍ from ାରା ପ୍ରଭାବିତ

ନହେବା ପାଇଁ ଏହାକୁ ଆଗରୁ ନିଆଯାଏ କିମ୍ବା ଏହା ମଧ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରେ | ଏକ drug ଷଧ ଭାବରେ ଏହାର ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯଦିଓ ଏହା ଆପଣ ଦେଖୁଥିବା ଏକ ଯ ound ଗିକ ଯେଉଁଥିରେ ଦୁଇଟି ରିଙ୍ଗ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ହାଲୋ ଆରେର ଏକ ଉଦାହରଣ |

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ତିନୋଟି ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ମୁଁ ଦେଖାଇଥିଲି ତୁମକୁ ଅଧିକ ଜଟିଳ ସଂରଚନା ଅଛି ଯାହା ବୁ to ିବା କଷ୍ଟକର କିନ୍ତୁ ତୁମର ଚତୁର୍ଥ ସଂରଚନାକୁ ଦେଖ, ମୋର ଏଠାରେ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ପ୍ରଥମ କାର୍ବନ ତିନୋଟି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ଦ୍ୱିତୀୟଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏହାକୁ ହାଲୋଥେନ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍

ତେଣୁ ରୋଗୀଙ୍କୁ ଅସ୍ତ୍ରୋପଚାର କରାଯିବା ପୂର୍ବରୁ ଦିଆଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକ ସକ୍ଷମ ହେବ | ତୁମକୁ ଯନ୍ତ୍ରଣା କିମ୍ବା ଚିକିତ୍ସା ପ୍ରକ୍ରିୟା ଅନୁଭବ କର ନାହିଁ ଯାହା ଦ୍ person ାରା ଜଣେ ବ୍ୟକ୍ତି ଅତିକ୍ରମ କରିବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକର ଶ୍ରେଣୀ ଆପଣଙ୍କୁ କେବଳ ଏକ ଧାରଣା ଦେଇଥାଏ ଯେ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକର ଗଠନମୂଳକ ବିବିଧତା ଯଥେଷ୍ଟ ଅଧିକ ଏବଂ ଆମେ ପ୍ରୟୋଗ କରୁଥିବା ସମୟରେ ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରୟୋଗଗୁଡ଼ିକ ମଧ ବହୁତ ଅଧିକ | ଅର୍ଗାନୋ ହାଲୋଜେନ ଯ ounds ଗିକ ବ୍ୟବହାର କରିବା ପାଇଁ ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସତ୍ୟ ବିଷୟରେ ସଚେତନ ହେବା ଉଚିତ ଯେ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ପ୍ରାକୃତିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଅତି ଧୀରେ ଧୀରେ ଖରାପ ହୋଇଯାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ଏହା ମାଟି ଭିତରକୁ ଯାଏ ଯଦି ଏହା ପରିବେଶକୁ ଯାଏ ତେବେ ସେମାନେ ସାଧାରଣତ get ପାଇବାକୁ ବହୁତ ସମୟ ନେଇଥା’ନ୍ତି | ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କିମ୍ବା ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ପରିଣାମ ସ୍ୱରୂପ ସେମାନେ ପରିବେଶରେ ରହିବାକୁ ଜାରି ରଖନ୍ତି ଏବଂ ବେଳେବେଳେ ସେମାନେ ଜୀବଜନ୍ତୁମାନଙ୍କରେ ରହିବାକୁ ଜାରି ରଖନ୍ତି ଏବଂ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ ଅଧିକାଂଶ ସମସ୍ୟା ସୃଷ୍ଟି କରିପାରେ | ସେମାନଙ୍କର ବ୍ୟବହାରକୁ ସୀମିତ କରିବାକୁ ପସନ୍ଦ କରନ୍ତି କାରଣ ସେମାନେ ପରିବେଶରେ ସମସ୍ୟା ସୃଷ୍ଟି କରିପାରନ୍ତି | ଧୀରେ ଧୀରେ ଗ୍ରେଡ୍ ହେଉଛି କାରଣ ମୃତ୍ତିକାରେ ଥିବା ଜୀବାଣୁ ସାଧାରଣତ organic ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକକୁ କ୍ଷୟ କରିବାର ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ them ାରା ସେଗୁଡିକ କ୍ଷୟ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ନୁହଁନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକୁ ଅଧିକ ସମୟ ମାଟିରେ ରଖେ ଠିକ୍

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ଯ୍ୟ ଯାହା ଆମେ କରିପାରିବା | ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକର ଅତି ସରଳ ଉଦାହରଣକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଏବଂ ତା’ପରେ ଦେଖିବା ପାଇଁ ଚେଷ୍ଟା କରନ୍ତୁ ଯେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ କିପରି ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିପାରିବା ଯାହା ଦ୍ ever ାରା ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ସାମ୍ନାକୁ ଆସିବା ସେତେବେଳେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ଚିହ୍ନିବାରେ ସକ୍ଷମ ହୋଇ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଶ୍ରେଣୀରେ ରଖିବା ଏବଂ ତା’ପରେ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ବୁ to ିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା | ଆମର ଦୃଷ୍ଟିକୋଣରୁ ଭଲ ଆହା

ତେଣୁ ସବୁଠାରୁ ସରଳ ବର୍ଗୀକରଣ ଯାହା ଆମର ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁର ଆଧାରରେ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖିବେ ଯେଉଁଥିରେ ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଥାଏ ତେବେ ଆମେ ସେଗୁଡିକୁ ଦେଖିପାରିବା | ଦେଖନ୍ତୁ କେତେ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ମୋର ଇଥାନ ଅଣୁ ଅଛି ଯାହା ଏଠାରେ ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମୋନୋ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଅଟେ ଯାହା ମୁଁ କହିଛି ଯେ ମୁଁ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କିମ୍ବା ଆୟୋଡିନ୍ ଅଟେ | ତାଙ୍କର ହେଉଛି ଏକ ମୋନୋ ହାଲୋଲକେନ୍ ଗୋଟିଏ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏହା ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ହେଉଛି ଏକ ଡିହାଲୋଲକାନେ ମୁଁ ଇଥାନର ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଗୋଟିଏ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ରଖିଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଡିହାଲୋ ଆଲକେନ୍

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କୁ ସାଧାରଣତ d ରଙ୍ଗ ଏବଂ ନାମ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ | ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ତାପରେ ଆଲକେନ୍ ଯାହା ଏହାର ଅନୁରୂପ ଅଟେ ଏବଂ ତୃତୀୟଟି ହେଉଛି ଟ୍ରାଇହାଲୋଲକାନେ ଯେଉଁଠାରେ ମୋର ତିନୋଟି ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏକ ପ୍ରୋପାନ ଆଧାରିତ ଅଣୁର ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି, ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ମଧ ବର୍ଗୀକରଣ ସମାନ ହୋଇ ରହିଥାଏ | ହାଲୋ ଆରେନ୍ ଏକ ଯ ound ଗିକ ଯେଉଁଥିରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଥାଏ , ଏହା ଟ୍ରାଇହାଲୋରାଇନ୍ରେ ଦୁଇଟି ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଥିବାବେଳେ ଏହା ଡିହାଇଲୋରିଙ୍ଗ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଉପରେ ଧ୍ୟାନ ଦେବାକୁ ହେବ ଯେ ଏହି ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ ସମାନ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ମୁଁ ଗୋଟିଏ x ଲେଖିବି | ଗୋଟିଏ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅନ୍ୟଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ହୋଇପାରେ ତୃତୀୟଟି ଆୟୋଡିନ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ସେହି ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକ ତିଆରି କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ସେହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଅଧିକାଂଶ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଜଣାଶୁଣା ଆମେ ଆଗକୁ ଯାଇପାରିବା ଏବଂ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ତା’ପରେ ଆମେ o କରିବା ଉଚିତ | nce ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଥରେ ଆମେ ଏକ ଅଣୁରେ ଉପସ୍ଥିତ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁର ସଂଖ୍ୟା ଚିହ୍ନଟ କରିସାରିବା ପରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ଯ୍ୟଟି ହେଉଛି ଅଣୁକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ଏହି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଣୁ ସହିତ କେଉଁଠାରେ ସଂଯୁକ୍ତ ତାହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ଆମେ ଏହାକୁ ଯ ounds ଗିକ ଭାବରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିପାରିବା | ଯେଉଁଥିରେ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥାଏ ଯାହାକି ସେଗୁଡ଼ିକ ଏକ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡରେ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ all ସମସ୍ତ ସରଳ ଆଲକିଲ ହାଲାଇଡସ୍ କିମ୍ବା ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ସ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଅଧିକାଂଶ ଏହି ବର୍ଗରେ ରହିଥାଏ ଏବଂ ସେମାନେ ଯେପରି ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ କହିସାରିଛି | rx ଭାବରେ ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ପାଇଁ ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିନିଧୀତା ଅଛି ଯଦି ଅଣୁ ମଧ୍ୟରେ କ uns ଣସି ଅସନ୍ତୁଳିତ ବନ୍ଧନ ନଥାଏ c nh 2 n plus 1 x ଯାହା ଦ୍ so ାରା ଏହା ଏକ ସନ୍ତୁଳିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ପାଇଁ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇଥାଏ ଯାହାକି cnh ହେବ | 2 n ପ୍ଲସ୍ 2

ତେଣୁ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ହଟାଇ ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ରଖିଛୁ ଏହାର ସରଳ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ମିଥାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ହାଲୋମେଟେନ୍

ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି | n x ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ନୀଳ ରଙ୍ଗରେ ଦେଖାଇଛି ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ମୁଁ ଚାହେଁ ଯେ ତୁମେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଧ୍ୟାନ ଦିଅ, ଯାହା ଏଠାରେ ହାଲୋଜେନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ଏହି c ପରମାଣୁ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ଆମେ ଏହାକୁ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ହାଲୋମେଟେନ୍ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଉଦାହରଣରେ ମୋର ପ୍ରାୟ ସମାନ ସଂରଚନା ଅଛି, ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବଦଳାଯାଏ ଏବଂ ତୃତୀୟ ସଂରଚନାରେ ମୁଁ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଦୁଇଟି ସହିତ ବଦଳାଇଲି | ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ ମୁଁ ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ବଦଳାଇ ଦେଇଛି

ତେଣୁ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସଂଖ୍ୟା ଉପରେ ଆଧାର କରି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହାକୁ ପ୍ରାଥମିକ ଦଳୀୟ କିମ୍ବା ତୃତୀୟ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ହେଲୋ ଆଲକାନ୍ସ କୁହାଯାଇପାରେ |

ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଏହି ବର୍ଗୀକରଣଗୁଡ଼ିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଉପଲବ୍ଧ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସଂଖ୍ୟା ଉପରେ ଆଧାରିତ, ଯେଉଁଥିରେ ହାଲୋଜେନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ହୋଲ୍ ଆଲକେନ୍ ହେଉଛି ଯେଉଁଥିରେ କାର୍ବନ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ହାଲୋଜେନ କେବଳ ଗୋଟିଏ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ, ସେତେବେଳେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକ ଦଳୀୟ ବୋଲି କହିଥାଉ ଯେତେବେଳେ ଦୁଇଟି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଏବଂ ତୃତୀୟଟି ଯେତେବେଳେ ତିନୋଟି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଆନ୍ତି ସାଧାରଣ ନୋଟିସନ୍ ସରଳ ନୋଟିସ୍ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ପ୍ରାଥମିକ ମାଧ୍ୟମିକ ଲେଖିବାକୁ ପସନ୍ଦ କରନ୍ତି ନାହିଁ | ଏବଂ ସମସ୍ତ କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୃତୀୟଟି ଡିଗ୍ରୀ ଚିହ୍ନ ସହିତ ଗୋଟିଏ ବ୍ୟବହାର କରିବା ହେବ କିନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଭାବରେ ପ

read ିବା ଉଚିତ୍ ନୁହେଁ ଏବଂ ଏହା ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ତିନି ଡିଗ୍ରୀ ଭାବରେ ପ read ିବା ଉଚିତ୍ ନୁହେଁ ଏବଂ ଏହା ବଦଳରେ ଯଦିଓ ଆପଣ ଏହାକୁ ଡିଗ୍ରୀ ସହିତ ଗୋଟିଏ ଲେଖନ୍ତି | ସେମାନଙ୍କୁ ପ୍ରାଥମିକ ମାଧ୍ୟମିକ ଏବଂ ତୃତୀୟ ଭାବରେ ପ read ିବାକୁ ପଡିବ ମୁଁ ପ୍ରାୟତ people ସେହି ଲୋକମାନଙ୍କ ସାମ୍ନାକୁ ଆସିଥାଏ ଯେଉଁମାନେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଭାବରେ ଉଲ୍ଲେଖ କରିଥିଲେ ଏବଂ ଯାହା ଦ୍ them ାରା ମୁଁ ସେମାନଙ୍କୁ ଡାକିବାର ସଠିକ୍ ଉପାୟ ନୁହେଁ | ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଯ ounds ଗିକ, ଯେଉଁଥିରେ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ଅସନ୍ତୁଳିତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ନାହିଁ, ଆମର ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକ ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ ଯାହାକୁ ଆଲେଲେ ହାଲାଇଡସ୍ କୁହାଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏକ c ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | h2

ତେଣୁ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଦେଖାଇବି ଯାହା ମୁଁ ଜାଣେ ମୁଁ ହାଇଲାଇଟ୍ କରିଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ch2 ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଟେ ଯାହା ଏହାକୁ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ଏକ x ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କରାଯାଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଶ୍ରେଣୀ ଅଧୀନରେ ଆସେ କିମ୍ବା ଏହା ଏକ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ଏଠାରେ ପୁଣି | ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏକ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ସମାନ କାର୍ବନ ମଧ୍ୟ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ଏହାକୁ ଆଲେଲିକ୍ ହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଅଲିଲ୍ କୁହାଯାଏ | ସାଧାରଣତ hal ହାଲାଇଡସ୍

ତେଣୁ ମୋର ତିନୋଟି ଉଦାହରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆପଣ ଏହା ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଖୋଲା ଚେନ୍ ଯ ound ଗିକ ଏକ ର ar ଖିକ ଯ ound ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ମୋର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇଟି ଏବଂ x ଅଛି ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଯେଉଁଠାରେ ମୋର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ସେହିପରି ଅଟେ | ଏକ ଛଅ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ରିଙ୍ଗ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ରିଙ୍ଗ୍

ତେଣୁ ଏହି ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ରେ ମୋର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାର ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଉପରେ ଯାହା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ତୁରନ୍ତ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ପୁଣି ଏକ ଆଲେଲିକ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏବଂ ତୃତୀୟ ଉଦାହରଣରେ | ମୋର ଗୋଟିଏ ଅଛି ସାଇକ୍ଲୋପେଣ୍ଟେନ୍ ରିଙ୍ଗ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ch2 ରିଙ୍ଗରୁ ବାହାରକୁ ଯାଉଛି କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ପୁଣି ଏକ ଆଲେଲିକ୍ ହାଲାଇଡ୍

ତେଣୁ ଆଲେଲିକ୍ ହାଲାଇଡ୍ ହେଉଛି ସେହି ଯ ounds ଗିକର ଶ୍ରେଣୀ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି | ଅନ୍ୟ ଏକ ch2 ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ପରେ ଏହି ତିନୋଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଗୋଟିଏ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ହୋଇଥିବାବେଳେ ଏହି କାର୍ବନ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଗୋଟିଏ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ଏହା ଏବଂ ଏଥିରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଅଲିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଯେତେବେଳେ କି ଏହା ପୁଣି ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆଲିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍

ତେଣୁ ଏଲେଲ୍ ହାଇଲାଇଟ୍ ପାଇଁ ବର୍ଗୀକରଣ ହେଉଛି ସେଗୁଡ଼ିକ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସ କାରଣ ହାଲୋଜେନ୍ ଏକ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ନୁହେଁ | ଏହା ପରିବର୍ତ୍ତେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏହା ଏକ ସନ୍ତୁଳିତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଶ୍ରେଣୀଟି ବେନସିଲି ହାଲାଇଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ହାଲୋଜେନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏକ ଫେନିଲ୍ ରିଙ୍ଗକୁ ଦେଖନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ବେନଜିଲିକ୍ ହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ ବେନଜିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଯେଉଁଠାରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଏକ ch2 ଏବଂ x ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ ଉଦାହରଣରେ ଏହି କାର୍ବନ ଅନ୍ୟ ଏକ r ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା r ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ୍ୟ ସୁଗନ୍ଧିତ ହୋଇପାରେ | ରିଙ୍ଗ୍ ଏହା ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ଦୁଇଟି ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଦ୍ୱିତୀୟ ରିବନ୍ ସେଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଭାବରେ ଡାକିବା ଏବଂ ଯଦି ଦୁଇଟି r ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଫେନିଲ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ଅଛି ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ତୃତୀୟ ବେନଜିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ | ସେଥିମଧ୍ୟରୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ matter ାରା ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ବେନଜାଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ନାହିଁ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ତୃତୀୟ ହେବ କାରଣ କାର୍ବନ ସହିତ କ hyd ଣସି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇ ନାହିଁ ଯେଉଁଥିରେ ହାଲୋଜେନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଆମେ ଆଗକୁ ଯାଇ ତା’ ପରେ ଯ ound ଗିକ ଯ ounds ଗିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | sp2 cx ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ହାଲୋଜେନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ହୋଇ ଆମେ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକ କିମ୍ବା ହାଲୋ ଆରେନ୍ସ୍ କିମ୍ବା ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସେହି କାର୍ବନ୍ ଯେଉଁଠାରେ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଆଟାକ୍ ଅଟେ | କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ଏକ sp କୁ ହେଡ୍ କରନ୍ତୁ କିନ୍ତୁ ଆପଣ ଆଗରୁ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯେ ସମସ୍ତ sp ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ନୁହେଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ଏଠାରେ ଭିନିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୋର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ କାର୍ବନ୍ ଅଛି | ଯାହା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଜଡିତ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଭିନିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସର ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯାହା ସେମାନେ ଖୋଲା ଚେନ୍ ଯ ounds ଗିକ ହୋଇପାରନ୍ତି କିମ୍ବା ସେମାନେ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ounds ଗିକ ହୋଇପାରନ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ କେବଳ ସେହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକୁ ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ହାଲୋଜେନ୍ ଥାଏ | ଅବଶ୍ୟ ଏକ sp2 ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ସବୁ କ୍ଷେତ୍ରରେ ବେନଜେନ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ନୁହେଁ ଏହା ନାଫଥାଲିନ୍ ହୋଇପାରେ ଏହା ଅନ୍ୟ କ higher ଣସି ଉଚ୍ଚ କ୍ରମର ଆହା ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସେମାନେ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବେ | ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ ସେମାନଙ୍କୁ ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକୁ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିବାର ଏହା ଏକ ସରଳ ଉପାୟ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ କିପରି ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ ହୋଇପାରିବ ସେ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ

ତେଣୁ ଆମେ ସେମାନଙ୍କ ନାମକରଣକୁ ଦେଖିବୁ | ପୂର୍ବରୁ ଜାଣିଛ ଯେ ଥରେ ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକ ବିଷୟରେ ଜାଣିବା ପରେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ନାମ ଦେବାକୁ ଚାହିଁବୁ ଯାହା ଦ୍ when ାରା ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ ନାମ ଡାକିବାକୁ ଚାହିଁବୁ ତୁରନ୍ତ ନାମ ସହିତ ଜଡିତ ଏକ ଗଠନ ଆପଣଙ୍କ ମନକୁ ଆସେ

ତେଣୁ ଏହା ନାମକରଣର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ କାର୍ଯ୍ୟ ଅଟେ | ନାମକରଣ ଶବ୍ଦ iupsc ଦ୍ given ାରା ଦିଆଯାଇଛି ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଶୁଦ୍ଧ ଏବଂ ପ୍ରୟୋଗ ହୋଇଥିବା ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପାଇଁ ଆନ୍ତର୍ଜାତୀୟ ୟୁନିଅନ୍

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ iupac ୟୁନିଅନ୍ ଯାହା କରେ ତାହା ହେଉଛି ନିୟମର ଏକ ସେଟ୍ ସେଟ୍ କରେ ଯାହା ଉପରେ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ କିପରି ଦେଖାଯିବ ଏବଂ ଆଲୋଚନା ହେବ | ଯେଉଁ ଲୋକମାନେ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ଏକ ମୁଖ୍ୟ ମାନଦଣ୍ଡ ହେଉଛି ନିୟମ ସ୍ଥିର କରିବା ଯାହା ଦ୍ comp ାରା ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଅତି ବ୍ୟବସ୍ଥିତ ଭାବରେ ନାମିତ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ I ାରା ମୁଁ ଯେଉଁ ପରାମର୍ଶ ଦେଉଛି କିମ୍ବା ମୁଁ କହୁଛି ସେହି ନାମଟି ହେଉଛି ଯାହା ତୁରନ୍ତ ନାମ ଶୁଣୁଥିବା ବ୍ୟକ୍ତି ଅଟେ | ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରାସାୟନିକ ଗଠନ ସହିତ ଜଡିତ ହେବାକୁ ସକ୍ଷମ

ତେଣୁ ଆଜି ଆମେ ଦେଖୁଥିବା ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକର ଏକ iupac ନାମ ଥାଇପାରେ କିନ୍ତୁ କିଛି ଯ ounds ଗିକ ଭଲ ଭାବରେ ପ୍ରତିଷ୍ଠିତ ହୋଇଥିଲା ଯାହାକି

iu ପୂର୍ବରୁ ମଧ୍ୟ ଜଣାଶୁଣା | ps ଏହାର ଭୂମିକା ନିର୍ଧାରଣ କରିବା ଆରମ୍ଭ କଲା
ତେଣୁ ଏହିପରି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ସାଧାରଣତ their ସେମାନଙ୍କର ସାଧାରଣ ନାମ ଦ୍ known ାରା ଅଧିକ ଜଣାଶୁଣା କାରଣ ରାସାୟନିକ ପଦାର୍ଥ ଏତେ ସାଧାରଣ ଯେ ଲୋକମାନେ ତୁରନ୍ତ ସେମାନଙ୍କୁ ସାଧାରଣ ନାମ ସହିତ ଚିହ୍ନଟ କରିବେ ଯାହା ଦଶନ୍ଧି ଧରି ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିଲା
ତେଣୁ ଏହା ଉପରେ ଆଧାର କରି କିଛି ଯ ounds ଗିକ ରହିବ | ଏକ iupac ନାମ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କ ସହିତ ସେମାନଙ୍କର ଏକ ସାଧାରଣ ନାମ ରହିବ ଯଦି ଆପଣ ସାଧାରଣ ନାମ ଜାଣି ନାହାଁନ୍ତି ଯାହା ଠିକ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଆପଣ ଏକ ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ ଏକ iupac ନାମ ଲେଖିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ କିନ୍ତୁ ଆମେ ସାଧାରଣ ନାମଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ସାଧାରଣ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଅଧିକାଂଶ ଯ ounds ଗିକ ପାଇଁ iupac ନାମ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କର ଯାହାକୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖିବା
ତେଣୁ ଏଠାରେ ତୁମ ସହିତ ପଏଣ୍ଟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ପାଇଁ ମୋର ଉଦାହରଣ ଅଛି
ତେଣୁ ମୋର ପ୍ରଥମ ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଯାହା ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଏହା ଏକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ by ରେ ପରମାଣୁ ଯେପରି ନାମକରଣ ପରି ତୁମେ iupac ରେ ପ studied ିଛି ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଏକ ଯ ound ଗିକ ଦେଖିବା ଆମେ ପ୍ରଥମେ କଣ କରିବୁ ଆମେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ଚିହ୍ନଟ କରୁ ଯାହାର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି ତାପରେ ଆମେ ଦେଖିବା | ଲମ୍ବା କାର୍ବନ ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ଯ ound ଗିକ ଏବଂ ଚିହ୍ନଟ କର
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଏକ ସିଧା ଶୃଙ୍ଖଳା ଯାହା ସହିତ ଆମର କ issues ଣସି ସମସ୍ୟା ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହି ଶୃଙ୍ଖଳରେ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଗୋଟିଏ ମୁଣ୍ଡରେ ବ୍ରୋମିନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ
ତେଣୁ କାର୍ବନ ଯାହା ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଯାହାକୁ ଆମେ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ୱାନ୍ ବୋଲି କହିବୁ
ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକରେ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରୋପାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ବ୍ରୋମୋ-ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ପ୍ରୋପାନ ଭାବରେ ଡାକିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଏବଂ ସେହି ଯ ound ଗିକର ନାମ iops ହେବ | ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମୋପ୍ରୋପେନ୍ ହୁଅନ୍ତୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମର ଏକ ପ୍ରୋପାନ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ପ୍ରଥମ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଶୃଙ୍ଖଳାର ଶେଷରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଯ ound ଗିକ ପ୍ରୋପାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ସାଧାରଣ ଉପାୟରେ ସାଧାରଣ ପ୍ରୋପିଲ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହାର ଅଛି | ଏକ ଛୋଟ ନାମ ଯାହା ସାଧାରଣ ପ୍ରୋପେଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କିମ୍ବା n- ପ୍ରୋପିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ନାମକୁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ଦେଖିବେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଯାହା କରିଛି ତାହା ହେଉଛି ଲାଲ ରଙ୍ଗ ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଅଙ୍କନ କରିଛି ସମସ୍ତ iupac ନାମ ଏବଂ ନୀଳ ନାମଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସାଧାରଣ ନାମ |
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସର୍ବଦା ଗୁରୁତ୍ that ପୂର୍ଣ ଯେ ଆପଣ ଅପ୍ ନାମଗୁଡିକ ଜାଣିଛନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ iups ନାମଗୁଡିକ ସାଧାରଣ ନାମ ଲେଖିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି ଯାହା ଆମମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ କେହି ଦେବା ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବେ ନାହିଁ କାରଣ ସେହି ନାମଗୁଡିକ ପୂର୍ବରୁ ସ୍ଥାପିତ ହୋଇସାରିଛି ଯଦି ଆପଣ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ଜାଣି ନାହାଁନ୍ତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଅର୍ଥ | ତୁମେ ସେମାନଙ୍କ ବିଷୟରେ ଶୁଣୁନାହିଁ କିନ୍ତୁ iupac ନାମଗୁଡିକ ଏପରି ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକୁ ଆମେ ପ୍ରଥମ ଥର ପାଇଁ ଏକ ଅଣୁ ଦେଖୁଥିଲେ ମଧ୍ୟ ଏକ ଅଣୁକୁ ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟୁ
ତେଣୁ ସେହି ନାମଗୁଡିକ ଯାହାକୁ ଅଭ୍ୟାସ କରିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ ଅଣୁରେ ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା |
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଦ୍ୱିତୀୟ ଯ ound ଗିକ
ତେଣୁ ଏହା ପୁନର୍ବାର ଏକ ପ୍ରୋପାନ କିନ୍ତୁ ଏଥର ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବଦଳରେ ମୋର କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଛି ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହା ଶୃଙ୍ଖଳାର ଶେଷରେ ନୁହେଁ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟଭାଗରେ | ଆମେ କଣ ଗୋଟିଏ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ସଂଖ୍ୟା କରିବା ଆରମ୍ଭ କରୁ
ତେଣୁ ଆମର ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଏବଂ ତିନୋଟି ଅଛି ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଅବଶ୍ୟ ପ୍ରୋପାନ ବୋଲି କହିଥାଉ କାରଣ ସେଠାରେ କେବଳ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି | ଶିକୁଳିରେ ଏହା ପାଇଁ iupac ନାମ ହେଉଛି ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋପ୍ରୋପେନ୍ ସାଧାରଣ ନାମ ଅଧିକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ପ୍ରୋପାନ ଚେନ୍ ଥାଏ ଯାହା ତିନୋଟି କାର୍ବନ ଚେନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ମଧ୍ୟମ କାର୍ବନ ଉପରେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହାକୁ ସାଧାରଣତ is ଏକ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ କୁହାଯାଏ କିମ୍ବା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକ କୁହାଯାଏ | ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯେପରି ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏକ ପ୍ରୋପିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ମଧ୍ୟମ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଥାଏ, ତେବେ ତୃତୀୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଆଇସୋବୁଟିଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍
ତେଣୁ ତୁମେ ତୁରନ୍ତ କହିବ ଯେ ଏହାର ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ କିଛି ସମାନତା ଅଛି କାରଣ ମୁଁ ତୁମକୁ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଦେଖାଇବି ଯାହା ପ୍ରକୃତରେ | ଏକ ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ପରି ଦେଖାଯାଏ ଏବଂ ଦୁଇଟିର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ମଧ୍ୟମ କାର୍ବନରୁ ଯାଏ
ତେଣୁ ସାଧାରଣ ନାମରେ ଏହାକୁ ଏକ ଆଇସୋବୁଟିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଆୟୋଡିଡ୍
ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଆଇସୋବୁଟିଲ୍ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ତେବେ ପୁନର୍ବାର ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଏହା ବହୁତ କଷ୍ଟକର | ସର୍ବଭାରତୀୟ ଦ୍ this ାରା ଏହି ସାଧାରଣ ନାମ ଦେବା ପାଇଁ ଏଠାରେ କ rules ଣସି ନିୟମ ଅନୁସରଣ କରାଯାଇ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ iupac ନାମ ହେଉଛି କିଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ସବୁବେଳେ ଅଣୁକୁ ଦେଇପାରିବା
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା | ଇ ଅଣୁ ପୁଣି ଥରେ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଅଣୁ ଯେଉଁଥିରେ ଚାରୋଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଆୟୋଡିଡ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ତୁମେ ଯାହା କରିବା ଆବଶ୍ୟକ ତାହା ହେଉଛି ଆମକୁ କାର୍ବନକୁ ଚିହ୍ନିବା ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଲମ୍ବା କାର୍ବନ ଚେନ୍ ତିଆରି କରିବା ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ କେଉଁ ପଥରେ ଯାଅ ନା କାହିଁକି | ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଆପଣ ଏଥିରେ କେବଳ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ଚେନ୍ ତିଆରି କରିପାରିବେ
ତେଣୁ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଏହାକୁ କିମ୍ବା ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଭାବରେ ଦେଖାଯିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମ ଗୋଟିଏ ଆୟୋଡୋ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ହେବ କାରଣ ଏହା ମଧ୍ୟରେ | ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଅନୁମାନ କରୁଛି ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଶୃଙ୍ଖଳା ଯାହା ମୁଁ ଯିବାକୁ ଚାହୁଁଛି
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ମୁଁ i ch2 ch ch3 ରୁ ଆରମ୍ଭ କରେ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଏକ ch3 ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଏବଂ ମୁଁ ଏହାକୁ କିପରି ଦେବି ମୁଁ ଏହାକୁ ଦେବି | ନାମକୁ ଏପରି ଭାବରେ ନାମ ଦିଅନ୍ତୁ ଯେ ଯେଉଁ ନାମର ବର୍ଣ୍ଣମାଳା କ୍ରମରେ ପ୍ରଥମ ବର୍ଣ୍ଣମାଳା ଅଛି, ସେହି ନାମକୁ ପ୍ରଥମେ ନାମକରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହାର ଆୟୋଡିନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଏକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଗୋଟିଏ ଆୟୋଡ୍ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ପ୍ରୋପାନ କାରଣ ସେଠାରେ କେବଳ ଅଛି | ତିନୋଟି ଶୃଙ୍ଖଳା
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସରଳ ନିୟମ କିନ୍ତୁ | ଥରେ ଆମେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା ପରେ ଆମେ ଏହାକୁ ଭଲ ଭାବରେ ନାମିତ କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବୁ ମୋର ଏଠାରେ ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଛି , ଏହା ସିଧା ସଳଖ ହେବା ଉଚିତ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଚାରିଟି କାର୍ବନ ଚେନ୍ ଅଟେ ଯାହା ଶେଷରେ ଏହାକୁ ଏକ କ୍ଲୋରୋବୁଟାନ କୁହାଯାଏ ଏହା କେଉଁ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ନୁହେଁ | ତୁମେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଲେଖୁଛ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ କିମ୍ବା ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଲେଖାଯାଇପାରିବ କିନ୍ତୁ ତୁମେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଚେନ୍ ସହିତ ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହେବା ମାତ୍ରେ ତୁମେ କାର୍ବନକୁ ନମ୍ବର କର ଯେଉଁଥିରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯଦି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମ middle ିରେ ଥାଏ ତେବେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ | ଯଥାସମ୍ଭବ ସର୍ବନିମ୍ନ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସଂଖ୍ୟା ପ୍ରାପ୍ତ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଆମେ ସେହି ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏହି ଯ ound ଗିକଟି ହେଉଛି ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ଏବଂ ଏହାର ତ୍ରୁଟିପୂର୍ଣ୍ଣ ନାମ ହେଉଛି n- ବଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସାଧାରଣ ବଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏହି ନାମଗୁଡିକ ଉପରେ ଯତ୍ନର ସହ ଦେଖିବା ଦ୍ୱାରା ପରାମର୍ଶ ଦିଆଯିବ | iupac ନାମଗୁଡିକ ହାଲ୍ ଆଲ୍କାଇନ୍ସ ପରି କ୍ଷୁଦ୍ର ନାମଗୁଡିକ ପରି ଦେଖାଯାଏ କିମ୍ବା ସାଧାରଣ ନାମଗୁଡିକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେମାନେ ପ୍ରଥମେ ଆଲ୍କିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ନାମ ରଖନ୍ତି ଯାହା ପରେ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ନାମଗୁଡ଼ିକର ମଧ୍ୟ ମୋର୍ ଅଛି | ଇ ଅଜ organ ବିକ ଯ ounds ଗିକ ସହିତ ସମାନତା ଯାହାକୁ ଆମେ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେଉଁଠାରେ ସୋଡିୟମ୍ ଏକ n- ବଟିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବଦଳାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହାର ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠାରୁ ଏକ ବଂଶ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆପଣ ପ୍ରକୃତି ଏବଂ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ବ୍ୟବହାର କରିବେ | କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀ ସେମାନଙ୍କୁ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ବୋଲି କହିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଯାହା ଦ୍ everyone ାରା ସେମାନଙ୍କ ନାମ ଠିକ୍ ଭାବରେ ଶୁଣେ

ତେଣୁ ଏହା ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଦ୍ୱିତୀୟ ଉଦାହରଣ ଅଧିକ ଆକର୍ଷଣୀୟ କାରଣ ଏଠାରେ ମୋର ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି କିନ୍ତୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ନୁହେଁ | ପ୍ରଥମଟି ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଏହାକୁ ଅବତରଣ କିମ୍ବା ଏହାର ଶେଷରୁ ନାମକରଣ ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବି

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ନାମକରଣ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବି ତେବେ ମୁଁ ଦେଖିବି ଯେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏଠାରେ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରେ | ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ I ରେ ମୁଁ ପାଇବି ଯେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ତୃତୀୟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ସର୍ବଦା ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା ଉଚିତ୍ ଯେପରି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ସର୍ବନିମ୍ନ ସଂଖ୍ୟା ପାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା tw ଅଟେ | o କ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ଏବଂ ତିନୋଟି କ୍ଲୋରୋବୁଟାନ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଆମେ ସବୁବେଳେ ଏଠାରୁ ବୁଟାନେ ନାମକରଣ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବୁ କାରଣ ସେଠାରେ ଚାରୋଟି ଶୃଙ୍ଖଳା ଦୁଇଟି ଅଛି କାରଣ ସେଠାରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରୋ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି କାରଣ ଏହା ଏକ କ୍ଲୋରୋ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଦଳାଇବି ତେବେ ଏହା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ହେବ | ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମୋବୁଟାନ ଇତ୍ୟାଦି ଏବଂ ଏହି ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି ଏହାର ସାଧାରଣ ନାମ ହେଉଛି ସେକେଣ୍ଡାରୀ ବଟିଲ କ୍ଲୋରାଇଡ ଏବଂ ବେଳେବେଳେ s ବଟାଇଲ କ୍ଲୋରାଇଡ ଭାବରେ ଫେରିଯାଏ କାରଣ ବଟାନରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଦ୍ secondary ିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଯାହା ଦୁଇଟି ଆଲକିଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏହାର ସାଧାରଣ ନାମରେ ଏକ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ବଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ତୃତୀୟଟି ହେଉଛି କିଛି ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖି ସାରିଛୁ ଏହା ଏଠାରେ ଏହି ଯ ound ଗିକ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଯେ ମୋର ଆଇସୋବୁଟିଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଅଛି ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖିସାରିଛୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆଇସୋବୁଟିଲ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ | ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରୋ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ଭାବରେ ଯାହା ହେଉଛି iupac ନାମ

ତେଣୁ ଅନୁମାନ କରନ୍ତୁ ଯେ ଆପଣଙ୍କର ଏଥିରେ କ issues ଣସି ସମସ୍ୟା ନାହିଁ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ସ୍ଲାଇଡ୍ ରେ ଥିବା ଶେଷ ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ com ପାଉଣ୍ଡର ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଗଠନ ଅଛି ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯାହା ତିନୋଟି ch3 ଏବଂ ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହା ଏକ ତୃତୀୟ ଆହା ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ କାରଣ ଏଠାରେ ଥିବା କାର୍ବନ ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇସାରିଛି କିନ୍ତୁ ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମକରଣ କରିବାକୁ | ଅପ୍ସ୍କ ନିୟମକୁ ଅନୁସରଣ କରି ଆମେ ଯାହା କରିବା ଆବଶ୍ୟକ ତାହା ହେଉଛି ଲମ୍ବା ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଚେନ୍ ଉପରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ cl ାରା ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ cl ଏବଂ ch3 ସହିତ ଏକ ch3 ac ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଥରେ ଆପଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଚେନ୍ ବିଷୟରେ ବିଚାର କଲେ | ଏହା ପାଇବ ଯେ ଏଥିରେ କାର୍ବନ ସହିତ ଏକ ch3 ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ

ତେଣୁ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା କେବଳ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟମ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ

ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋ ଏବଂ ସମାନ କାର୍ବନ | ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ମଧ୍ୟ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆମେ ଏହାକୁ ନାମିତ କରିବୁ

ତେଣୁ ଦୀର୍ଘତମ ଶୃଙ୍ଖଳା ପ୍ରୋପାନ ସହିତ ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମକରଣ କରିବୁ ଯାହାକୁ ଆମେ କ୍ଲୋରୋ ଏବଂ ମି ସହିତ ପ୍ରୋପାନ ବୋଲି କହିବୁ | ଇଟାଲ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ବର୍ତ୍ତମାନ କେଉଁଟିର ନାମ ରଖିବା ପାଇଁ ଆମେ ସର୍ବଦା ମିଥାଇଲ୍ ପୂର୍ବରୁ କ୍ଲୋରୋ ନାମକରଣ କରିବୁ କାରଣ କ୍ଲୋରୋ c ରୁ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ଯାହା ବର୍ଣ୍ଣାନୁକ୍ରମିକ କ୍ରମରେ ପ୍ରଥମେ ଆସେ ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ଦ୍ comes ିତୀୟରେ ଆସେ କାରଣ ଏହାର ଏକ ମି ଅଛି ଏବଂ ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକର ନାମ ଏପରି ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀମାନେ | ସର୍ବନିମ୍ନ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସଂଖ୍ୟାଗୁଡିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୋର ଅନ୍ୟ ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ସେଠାରେ ସରଳ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ ଛାଡିଛୁ ଏବଂ ଆମେ ଆଗକୁ ବ and ୁଛୁ ଏବଂ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକୁ ଦେଖୁଛୁ ଯାହାର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଆପଣ ଯାହା ଦେଖୁଛନ୍ତି ତାହା ଏକ ଇଥାଇନ୍ ଅଣୁ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ସମସ୍ତେ ଜାଣନ୍ତି | ଜାଣନ୍ତୁ ଇଥିନ ଖାଇବା ହେଉଛି ch2 ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch2 ବର୍ତ୍ତମାନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ବଦଳାଯାଇଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ କ୍ଲୋରୋ ଇଥେନ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହାର ସାଧାରଣ ନାମ ହେଉଛି ଭିନିଲ କ୍ଲୋରାଇଡ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ଭିନିଲ କ୍ଲୋରାଇଡ ବୋଲି କ particular ଣସି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାରଣ ନାହିଁ | ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଏକ ସରଳ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଭିନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ଭିନିଲ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ନାମ ଯାହାକି ଆପଣ ସମସ୍ତେ pvc ପଲିଭିନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଇଥିବେ | h ହେଉଛି ଏକ ପଲିମର ଯାହା ପ୍ରକୃତରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସାଧାରଣକୁ ପଲିମେରାଇଜ୍ କରି ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ କିନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ ଏକ ସାଧାରଣ ନାମ iupac ନାମ ହେଉଛି କ୍ଲୋରୋ ୧୫

ତେଣୁ ଏହା ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ଏକ ଆଲିଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି ଏକ ଆଲିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କିନ୍ତୁ iupac ନାମ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହାକୁ ଏକ ଆଲିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ବୋଲି କହିବାକୁ ଅନୁମତି ଦିଏ ନାହିଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହାକୁ ପ୍ରୋପେନ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ବୋଲି କହିବୁ କାରଣ ସେଠାରେ ତିନୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ସେହି ପ୍ରୋପେନ | ଏଠାରେ ପ୍ୟାରେଣ୍ଟ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ହେଉଛି ଏହା ସାଧାରଣ ପ୍ରୋପାନ କାରଣ ସେଠାରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ପ୍ରୋପାଇନ୍ ହେଉଛି ପ୍ୟାରେଣ୍ଟ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ନୁହେଁ ବରଂ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପରେ ଆସୁଥିବା କାର୍ବନ ଉପରେ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଅଣୁକୁ ସଂଖ୍ୟା କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା | ଏକ ଉପାୟ ଯାହା ଦ୍ double ାରା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସର୍ବନିମ୍ନ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସଂଖ୍ୟା ପାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ ନମ୍ବରରୁ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ଏହା କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଦୁଇକୁ ଯାଏ ଏବଂ ତୃତୀୟ କାର୍ବନରେ ଆମର ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା କଲ୍ ଅଟେ | d ତିନୋଟି ପ୍ରୋମୋ ପ୍ରୋପେନ୍ କିମ୍ବା ଆମେ ମ one ିରେ ଗୋଟିଏ ରଖିଥାଉ କେବଳ ଆପଣଙ୍କୁ କହିବାକୁ ଯେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ରକୃତରେ ଆହା ଉପରେ ଅଛି ଯାହା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଥରେ ଆପଣ ତିନୋଟି ବ୍ରୋମୋପ୍ରୋପେନ୍ ମାପିବା ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ଜଣାପଡେ ଯେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଠିକ୍ ନୁହେଁ | ବ୍ରୋମିନ ପରମାଣୁ

ଥିବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କିନ୍ତୁ ଏହାକୁ ସଂଖ୍ୟା କରିବାର ଏକ ଉପଯୁକ୍ତ ଉପାୟ ହେଉଛି 3 ବ୍ରୋମୋ ପ୍ରୋପାନରେ ତିନିଟି ବମ୍ ପ୍ରପୋଜ୍ 1 ମଧ ବର୍ତ୍ତମାନ ଠିକ ଅଛି ଏହି ଯ ound ଗିକ ଏହା ପୁଣି କିଛି ଯାହା ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଏହା ଏକ ବେନଜିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ଏହା ବେନଜିଲ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ କାରଣ ବେନଜିଲ୍ | ଗୋଷ୍ଠୀ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଆଇପ୍ୟାକ୍ ନାମ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଆକର୍ଷଣୀୟ କାରଣ ଏହାକୁ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଭାବରେ ଦେଖାଯିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଏକ ଫେନିଲ୍ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଆମେ ଫ୍ଲୋରୋଫେନିଲ୍ ମିଥେନ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏହା ଫେନିଲ୍ ଫ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ନୁହେଁ ଏହାକୁ ଏକ ଭିନ୍ନ ମଧ ଦିଆଯାଇପାରେ | ନାମକୁ ଏହାକୁ ଏକ ବେନଜେନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ମିଥାଇଲ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଭାବରେ ମଧ୍ କୁହାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହା ଫ୍ଲୋରୋ ମିଥେନ ବେନଜେନ ହେଉଛି ମିଥାଇଲ ବେନଜେନ ଏହା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ନାମ କିନ୍ତୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ସର୍ବଦା ଏକ ମିଥାଇଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ଭାବରେ ସଂଲଗ୍ନ କରି ଦେଖିପାରିବେ | ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ଫେନିଲ୍ ରିଙ୍ଗ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଆଇୟୁପ୍ୟାକ୍ରେ ଫ୍ଲୋରୋଫେନିଲ୍ ମିଥେନ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଆଗକୁ ବ and ଼ିବା ଏବଂ ପଲିହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ କିମ୍ବା ଡାଇହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକକୁ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ଏଠାରେ ମୋର ଇଥାନ ଅଣୁ ଅଛି ଯାହା ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ

ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ଥିବା ଉଦାହରଣ ବିଷୟରେ କହୁଛି | ପ୍ରଥମ କ୍ରମର ମଧ୍ୟମ କ୍ରମ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଇଥାନ୍ ଅଣୁ ଯାହା ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ଡିକ୍ଲୋରୋ ଇଥାନ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି କାରଣ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସମାନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଇଥାଉ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ | ସମାନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ସଂଖ୍ୟା ଦେଇଥାଉ

ତେଣୁ ଆମେ ଦୁଇଥର ସଂଖ୍ୟା ଦେଇଥାଉ

ତେଣୁ ଆମେ ଗୋଟିଏ କମା ଗୋଟିଏ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଏହା ଗୋଟିଏ ଡିକ୍ଲୋରୋ ଇଥାନ ଏବଂ ଏହାର ତ୍ରୁଟିପୂର୍ଣ୍ଣ ନାମ ହେଉଛି ଇଥିଲିଡେନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍

ତେଣୁ ଏହା ଇଥିଲିନେଡାଇନ୍ ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ଧାରଣାରୁ ଆସିଥାଏ ଯେ ଏହା ଏକ ସମାନ ଅଟେ | ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କାରଣ ଏଠାରେ ଆମେ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇଛୁ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକୁ ସାଧାରଣ ନାମରେ ଇଥିଲିନେଡାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ କେବଳ ଜାଣିଥିବେ ଯଦି ଆପଣ ନାମଗୁଡ଼ିକୁ ହୃଦୟ ଦ୍ୱାରା ଜାଣିଥିବେ କିନ୍ତୁ ଚକ reas ଅସ୍ପଷ୍ଟ ନାମଗୁଡ଼ିକ ସର୍ବଦା କିଛି ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଇପାରିବା

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଦ୍ୱିତୀୟ କମ୍ପାଉଣ୍ଡର୍ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋ ଇଥାନ | କୁହନ୍ତୁ ଯେ ଏହାର ଗୋଟିଏ କମା ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନ ଅଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହା ଏକ ଇ ତାପରେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋ ଇଥାନ ଅଟେ ଏବଂ ଏହାକୁ ସାଧାରଣତ eth ଇଥାଇଲନ୍ ଡିକ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ ତୁମେ ଜାଣିଛ ଯେ ଇଥିଲିନ୍ ଇଥାଇଲନ୍ କ’ଣ ଇଥାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଯେପରି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏକ ଯୋଗ କରିଛି | ଇଥାଇଲନ୍ ର ପ୍ରତ୍ୟେକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଇଥେନ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଇଥାଇଲନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ ପରମାଣୁ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ସାଧାରଣ ନାମରେ ଇଥାଇଲନ୍ ଡିକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ | ଗୋଟିଏ ଜରମିନାଲ୍ ଡାଇହାଲାଇଡ୍ ଭାବରେ

ତେଣୁ ଜରମିନାଲ୍ ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଯାହା କହିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଉଭୟ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସମାନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଜର୍ମିନଲ୍ ଡିହଲାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଯଦି ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ c ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ | ଆର୍ବନ୍ ପରମାଣୁ ପରସ୍ପରର ନିକଟବର୍ତ୍ତୀ ତାପରେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଉଭୟ କାର୍ବ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ପରସ୍ପରର ଆଖପାଖରେ ଅଛନ୍ତି ତାପରେ ସେମାନଙ୍କୁ ବିସୋନାଲ୍ ଡିହାଇଲାଇଟ୍ ଭାବରେ କୁହାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଦୁଇଟି ନାମ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ରତ୍ନଭଣ୍ଡାର ଡିହାଲାଇଡ୍ ଏହା ଏକ ଭିସିନାଲ୍ ଡିହାନାଇଡ୍

ତେଣୁ ଆପଣ ସାମ୍ନାକୁ ଆସିପାରନ୍ତି | ଏହି ନାମଗୁଡିକ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେବେବି ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ସମୟ ଶୁଣନ୍ତି ଯାହା କ୍ଷୁଦ୍ର ରୂପ ହେଉଛି ରତ୍ନ ରତ୍ନ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଉଭୟ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସମାନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଅଛନ୍ତି ଏବଂ ଭିସିନାଲ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ସେମାନେ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ମଧ ନାହାଁନ୍ତି | ପରସ୍ପରଠାରୁ ବହୁତ ଦୂରରେ କିନ୍ତୁ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ତୃତୀୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ମିଥେନ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଦୁଇଟି ହାଲୋଜେନ୍ ମିଥେନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏହାକୁ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ iupac ନାମ ଅତି ସରଳ ଯାହାକୁ ଆମେ କ୍ଲୋରୋ ମିଥେନ କହିଥାଉ ଏବଂ ଯଦି ଗୋଟିଏରୁ ଅଧିକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆମେ ଏକ ଯୋଗ କରୁ | ଏହାର ଉପସର୍ଗ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମର, କାରଣ ସେଠାରେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଏବଂ ଶେଷଟି ହେଉଛି ଟ୍ରାଇ ବ୍ରୋମୋମେଟେନ୍ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି କମ୍ପୋ ପାଇଁ ତିନୋଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ନାମ ଅଛି | nds dichloromethane ହେଉଛି ମିଥାଇଲିନ କ୍ଲୋରାଇଡ୍

ତେଣୁ ଏହା ଇଥିଲିନ ସହିତ ସମାନ କାରଣ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ବଦଳାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଶେଷଟିର ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ନାମ ବ୍ରୋମୋଫର୍ମ ଅଛି ଏବଂ ସଂପୃକ୍ତ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆନାଗ ହେଉଛି କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଯାହା ଆପଣ ପୂର୍ବରୁ ଜାଣିଛନ୍ତି ବ୍ରୋମୋ ଫୋମ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ମଧ ଆପଣଙ୍କ ଅସ୍ପଷ୍ଟ ଦ୍ୱାରା ଗ୍ରହଣୀୟ | ଯଦିଓ ସେମାନେ iupac ନାମକରଣର କଠୋର ନିୟମ ଅନୁଯାୟୀ ନୁହଁନ୍ତି, ସେମାନେ ବେନଜେନ ଟୋଲୁଏନ ପରି ଶବ୍ଦ ଅଟନ୍ତି ଏବଂ ଯାହା ଠିକ୍ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରାଯାଇପାରିବ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚୂଡ଼ାନ୍ତ ଉଦାହରଣ ଦେଇଛି ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଆଲୋଚନା କରୁଥିବା ସମସ୍ତ ପଏଣ୍ଟକୁ ସଂକ୍ଷେପରେ କରିପାରିବା | ମୋର ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ପ୍ରତ୍ୟେକଟି ପେଣ୍ଟାଇନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେଗୁଡ଼ିକରେ ପାଞ୍ଚଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି କିନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କର ଆଇପ୍ୟାକ୍ ନାମଗୁଡ଼ିକ ଭିନ୍ନ ହୋଇଥାଏ ଯଦି ଆପଣ ନିୟମକୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ସେଗୁଡିକର ନାମକରଣ କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବୁ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ସାଧାରଣ ନାମ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ | ଯଥେଷ୍ଟ ଜଟିଳ ଯେ ସେଗୁଡିକ ସାଧାରଣତ named ନାମିତ ହୋଇନଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକ ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଚାହୁଁଥିବା ବ୍ୟକ୍ତିଙ୍କର ଏପରି ଏକ ନାମ ରହିବ ନାହିଁ ଯାହାକୁ ସେ ତୁରନ୍ତ ମନେ ରଖିପାରିବେ ଏବଂ କହିବେ | iupac ନାମ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁ କିନ୍ତୁ ନାମରେ iups ଯଦିଓ ଆପଣ ଜାଣି ନାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ କିଛି ଦେଇପାରିବେ ଯାହା ହେଉଛି ଏହାର ସୁବିଧା

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଅଣୁକୁ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ଏହି ଅଣୁର ଏକ ଡବଲ୍ ବନ୍ଧନ ଅଛି ଏବଂ ଏହାର ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି | କାରଣ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଯ ound ଗିକର ନାମ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରେ ପ୍ୟାରେଣ୍ଟ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ପେଣ୍ଟାଇନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହା ଏକ ଏନ୍ ସହିତ ଶେଷ ହୁଏ ଯାହା ଆଲକାନ୍ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଲକେନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସର୍ବନିମ୍ନ ସଂଖ୍ୟାକୁ ସର୍ବନିମ୍ନ ସଂଖ୍ୟା ପାଇବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ଆମେ ch3 ରୁ ଏହି ଶେଷରୁ ନାମକରଣ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତୁ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକ ଦୁଇ ନମ୍ବର ପାଇବ ତାପରେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ତିନି

ନମ୍ବରକୁ ଚାଲିବ ଏବଂ ଶେଷରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଚତୁର୍ଥ କାର୍ବନ ସହିତ ch3 ଦ୍ୱାରା ସଂଲଗ୍ନ ହେବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏକ ଲମ୍ବା ଆଲିଫାଟିକ୍ ଶୃଙ୍ଖଳା ଅଛି ଏବଂ ସେହି ଶୃଙ୍ଖଳାର କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଦୁଇ ଏବଂ ତିନୋଟି ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ବ୍ରୋମିନ ଚତୁର୍ଥ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଚାରୋଟି ବ୍ରୋମୋ ପେଣ୍ଟେନ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ କାରଣ ଏଥିରେ ପାଞ୍ଚଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି କାରଣ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅନ୍ ଅଛି | ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଚାରୋଟି ବ୍ରୋମୋପେଣ୍ଟେନ୍ କୁହାଯାଏ , ଆସନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଦ୍ୱିତୀୟ ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖିବା ପାଇଁ ଏଠାରେ ପାଞ୍ଚଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆମେ କେବଳ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ଚେନ୍ ଆଙ୍କିବାରେ ସକ୍ଷମ ହୋଇଥାଉ ଏବଂ ଏହି ch3 ଏଠାରେ ସର୍ବଦା ଦେଖାଯିବା ଆବଶ୍ୟକ | ଏକ ବଦଳକାରୀ ଏବଂ ଆମେ ଏହାକୁ ଏପରି ଭାବରେ ନାମିତ କରିବୁ ଯେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଯେପରି ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲି ସର୍ବନିମ୍ନ ସଂଖ୍ୟା ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ n ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏରୁ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ
ତେଣୁ ଆମେ ch2 ରେ ଏକ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବୁ ଯେଉଁଥିରେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch2 ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି | ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ତୃତୀୟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଅଛି ଏବଂ ତାହା ହେଉଛି ଏକ ch3
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଥିବା ch3 ଏହାକୁ ଏକ ବଦଳକାରୀ ଭାବରେ ଦେଖାଯିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହି ch3 ଏଠାରେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହାର ନାମ ଦେବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବୁ ଆମେ କହିବୁ ଯେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ତୃତୀୟରେ ଅଛି | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନୋଟି ତୃତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ତାପରେ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଦ୍ୱିତୀୟରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ତିନୋଟି ବ୍ରୋମୋ ଦୁଇଟି ଧାତୁ ଏବଂ ଏହା ଏକ ବୁଟେନ୍ କାରଣ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳରେ କେବଳ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ତିନୋଟି ବ୍ରୋମୋ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ କିନ୍ତୁ ଗୋଟିଏରେ ଗୋଟିଏ | ତୁରନ୍ତ ତୁମକୁ କହିବ ଯେ d ଓବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ରଥମ କାର୍ବନ୍ ଉପରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହି iupac ନାମଗୁଡିକ ସହିତ ଭଲ କଥା ହେଉଛି ଯଦି ଏହି ଯ ound ଗିକ କାହାକୁ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଯଦି କେହି ଅସ୍ୱକୁ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ସମସ୍ତେ ସମାନ ନାମ ସହିତ ଆସିବେ, ଯ comp ଗିକଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ନାହିଁ | ପ୍ରଥମ ଥର ପାଇଁ ଦେଖାଯାଉଛି ସେମାନେ ଏହି ନିୟମ ଅନୁସରଣ କରି ଏକ ଅନନ୍ୟ ନାମ ଲେଖିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯଦି ଏହି ନାମ ଆପଣଙ୍କୁ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କୁ iupsa ଭୂମିକା ଜାଣିଥିବେ ତେବେ ଆପଣ କେବଳ ଗୋଟିଏ ସଂରଚନା ଆଙ୍କିବେ ଯାହା ଅନୁରୂପ ଅଟେ | ଏହି ଅଣୁ
ତେଣୁ ଏହା ବିଷୟରେ କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ ତଥ୍ୟ ଯାହା ହେଉଛି ନିର୍ମଳ ଏବଂ ପ୍ରୟୋଗିତ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପାଇଁ ଆନ୍ତର୍ଜାତୀୟ ୟୁନିଅନ୍ ଯାହା ଏହି ନିୟମ ସେଟ୍ ସହିତ ଆସେ ଯାହା ଦ୍ every ାରା ପ୍ରତ୍ୟେକ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକକୁ ଆମେ ସ୍ୱତନ୍ତ୍ର ଭାବରେ ନାମିତ କରି ପାରିବା | ଆଣ୍ଠୁ ଉପରେ ଆଧାର କରି ପୃଥକ କରାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଶେଷ କରିବା ପାଇଁ ଶେଷ ଉପାଦାନକୁ ଦେଖିବା
ତେଣୁ ଏହାର ଚାରିଟି କାର୍ବନ ଶୃଙ୍ଖଳରେ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଯାହା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଶେଷ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ ଆମେ a ସର୍ବଦା ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଏପରି ଭାବରେ ନାମିତ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କ୍ଷୁଦ୍ରତମ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସଂଖ୍ୟା ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏଠାରୁ କିମ୍ବା ଏଠାରୁ ଏକ ନମ୍ବର ସର୍ବଦା ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନରୁ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ତେବେ ଏହା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ନୁହେଁ | ବ୍ରୋମିନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା କାର୍ବନ କାରଣ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ମଧ୍ୟ ଏକ କମ୍ ସଂଖ୍ୟା ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମୋ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ଉପରେ ଏକ ମେଡିଆଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ନାମରେ ନାମିତ ହେବାକୁ ପଡିବ କିନ୍ତୁ ଦୁଇଟିରେ
ତେଣୁ ଏହା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ଯଦି ଆମେ ଅନ୍ୟ ପ୍ରାନ୍ତରୁ ନାମକରଣ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଯାହାକୁ ଆମେ ଏକ ଚାରୋଟି ବ୍ରୋମୋ ତିନୋଟି ମିଥାଇଲ ବଟାଇନ୍ ଭାବରେ ନାମିତ କରିବୁ
ତେଣୁ ଯଦିଓ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଦୁଇରେ ରହିଥାଏ, ମିଥାଇଲ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ତିନି ଏବଂ ଚାରିକୁ ଯାଏ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଅନୁମତି ଦେବା ଉଚିତ୍ ନୁହେଁ | ଘଟେ ଆମେ ଏହାକୁ ସର୍ବଦା ଏପରି ଭାବରେ ନାମିତ କରିବା ଉଚିତ ଯେ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ମଧ୍ୟ ଯଥାସମ୍ଭବ ସର୍ବନିମ୍ନ ସଂଖ୍ୟା ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମୋ ଦୁଇଟି ଧାତୁ ବଟାନ ଭାବରେ ନାମିତ କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହା ସହିତ ମୁଁ ଆଲିଫାଟିକ୍ ନାମକରଣ ବନ୍ଦ କରିବି | ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସକୁ ବାଣିଜ୍ୟ କର ଏବଂ ମୁଁ ଆଗକୁ ବ hy ଼ିବି ଏବଂ ହାୟାଲୁରୋନିନ୍ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା ଆରମ୍ଭ କରିବି
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ all ବ୍ୟବହୃତ ସମସ୍ତ ହାଲୋର ସମାନ ନାମ ଏବଂ iupc ନାମ ରହିଥାଏ
ତେଣୁ କ reason ଣସି କାରଣରୁ ସେମାନେ ଅପ୍ସ iupac ନିୟମକୁ ସ୍ଥିର କରିବା ପୂର୍ବରୁ ସେମାନଙ୍କୁ ସର୍ବଦା କୁହାଯାଉଥିଲା | ଯେହେତୁ ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥା ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏଠାରେ ସବୁଠାରୁ ସରଳ ମୋର ଏଠାରେ ବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହାକୁ iupsc ରେ ସାଧାରଣ ବ୍ୟକ୍ତିଙ୍କ ଭଳି ବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ବେନଜେଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କୁହାଯାଏ ନାହିଁ କାରଣ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ବେନଜାଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକୁ ଫେନିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ ନାହିଁ | କିମ୍ବା ଯେକ anything ଣସି ଜିନିଷକୁ ସାଧାରଣତ the iupac nomenclature ରେ ବ୍ରହ୍ମା ବେନଜେନ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକୁ ଡାକିବାର ସାଧାରଣ ଉପାୟରେ ଯଦି ମୋର ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ତେବେ ଏହା iupac ରେ ଅତି ସରଳ ଅଟେ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ରେ ଗଣନା କର | ପରମାଣୁଗୁଡିକ ସର୍ବନିମ୍ନ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସଂଖ୍ୟା ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା 1 2 ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ସାଧାରଣ ନାମକରଣର ଏକମାତ୍ର ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେଉଛି
ତେଣୁ ଆପଣ ଷ୍ଟେମ୍ ଅର୍ଥୋମେଟା ଏବଂ ପାରା ଶିଖିଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଯଦି ବଦଳକାରୀ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଥାଏ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ଅର୍ଥୋଡାଇବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ ବୋଲି କୁହନ୍ତୁ ଯଦି ଏହା ପରସ୍ପରଠାରୁ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଦୂରରେ ଥାଏ ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ ମେଟାଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ଯଦି ସେମାନେ ଏକ ଚତୁର୍ଥ ସ୍ଥାନରେ ଥାଆନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ ପିରୋଡାଇବ୍ରୋମୋବିନ୍ଜିଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ
ତେଣୁ ଅର୍ଥୋ ମେଟା ଏବଂ ପାରା ସାଧାରଣ ସହିତ ଜଡିତ ସାଧାରଣ ସହିତ ଜଡିତ | ନାମକରଣ ପ୍ୟାଟର୍ନ ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତିନି ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଚାରିଟି ହେଉଛି iupsc ରେ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ନାମକରଣ କରିବାର ଉପାୟ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଏଠାରେ ଅଛି
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟମୂଳକ ଭାବରେ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେଇଛି
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି | ଆମେ ସେଗୁଡିକୁ କିପରି ନାମକରଣ କରିବା, ଆମେ ସେଗୁଡ଼ିକର ନାମକରଣ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା | ମୁଁ ଦେଖିବି ଯେ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ୱାନ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପାଇଥାଏ ତାପରେ ତିନି ଏବଂ ଚାରିଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦିଓ ଉଭୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରଥମ କାର୍ବନ୍ ଏହାକୁ ଦ୍ୱିତୀୟ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ କରେ
ତେଣୁ ii ଏଠାରେ ଏହି ସଂଖ୍ୟା ଲେଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବ | ମୁଁ ଆଶା କରେ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ତାହା କରେ ସେତେବେଳେ ତୁମେ ସେମାନଙ୍କୁ ଭଲ ଭାବରେ ଦେଖିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ
ତେଣୁ ମୁଁ ଯାହା ନମ୍ବର କରିବି ମୁଁ ଏହାକୁ 1 2 3 ଏବଂ 4 ଭାବରେ ଡାକିବି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ତାହା କରିବି ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀମାନେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ଏବଂ ଚତୁର୍ଥରେ ଅଛନ୍ତି | ଅନ୍ୟ ପଟେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଆଗକୁ ଯାଏ ଏବଂ ବ୍ରୋମିନକୁ ଏକ ଭାବରେ ନମ୍ବର କରିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ତେବେ ମୁଁ ମଧ୍ୟ ଏହି ସଂଖ୍ୟାକୁ ଏଠାରେ ଦେଇପାରେ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ଦୁଇଟି ବୋଲି କହିବି ତେବେ ଏହା ତିନିଟି ଏବଂ ଏହା ଚାରିଟି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ନାମକରଣ କରିବାର ଅନ୍ୟ ଏକ ଉପାୟ | ତାପରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ପ୍ରଥମ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଅଛି ତାପରେ ମୋର ଦ୍ୱିତୀୟ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ତିନି ଏବଂ ତୃତୀୟ ଏବଂ ଚତୁର୍ଥ କାର୍ବନରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଜିନିଷ ଯାହା ମୁଁ ଚାହେଁ ନାହିଁ କାରଣ ତା’ ପରେ ମୋ ସଂଖ୍ୟା ଅଧିକ ବ so ୁଛି

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ସର୍ବଦା ଏପରି ଭାବରେ ନାମିତ କରିବା ଉଚିତ | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ସଂଖ୍ୟାକୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ଦେଖିବ ତୁମେ ସର୍ବନିମ୍ନ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସଂଖ୍ୟା ପାଇବ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଚାରିଟି ବଦଳାଯାଇଥିବା ଯ ound ଗିକ ଭାବରେ ନାମିତ କରିବୁ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ପ୍ରଥମେ କ’ଣ ଲେଖିବା ପ୍ରଥମେ କ୍ଲୋରୋ କିମ୍ବା ପ୍ରଥମେ ବ୍ରୋମୋ ଲେଖିବା | ଅବଶ୍ୟ ଆମେ ପ୍ରଥମେ ଲେଖିଥାଉ ଯଦିଓ ବ୍ରୋମନ୍ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଉପରେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଟେ | ଚାରିଟି ଆମେ ସଂଖ୍ୟା କରୁନାହୁଁ ଯାହା ପ୍ରଥମେ ଆମେ uh ସହିତ ଜଡିତ ନମ୍ବରକୁ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ଯୋଡିଥାଉ ନାହିଁ ଆମେ କେବଳ ବର୍ଣ୍ଣମାଳା ଖୋଜୁ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦିଓ ବ୍ରୋମୋ ଚତୁର୍ଥ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଅଛି ତେବେ ଏହା ବର୍ଣ୍ଣାନୁକ୍ରମିକ କ୍ରମରେ ପ୍ରଥମ ଅଟେ |

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ 4 ବ୍ରୋମୋ 1 2 ଡିକ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଏହାର ନାମ ଅନ୍ୟ କ name ଣସି ନାମ ହେବା ଉଚିତ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଅପ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଅନୁଯାୟୀ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଦେବେ ଠିକ୍ ହେବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଶେଷ ଉପାଦାନକୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଯାହା ମୋର ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଯ ound ଗିକ | ତାହା ହେଉଛି ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଏକ ch3

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏକ ଧାତୁ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ଏକ ch3 ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଏକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଟୋଲୁଏନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଟୋଲୁଏନ୍ ମଧ୍ୟ ଏକ ଗ୍ରହଣୀୟ iupac ନାମ ଅଟେ

ତେଣୁ ବେନଜେନ ଟୋଲୁଏନ୍ ଉଭୟ ଗ୍ରହଣ କରାଯାଏ ଅନ୍ୟଥା ଆପଣ ଏହାକୁ ମଧ୍ୟ ଡାକନ୍ତି | ମିଥାଇଲ୍ ବେଞ୍ଜେନ କାରଣ iupsu ମଧ୍ୟ ଏହି ନାମକୁ ଗ୍ରହଣ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକରେ ତୁମେ ଦେଖ ଯେ ତୁମର ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରୋ 2 ମିଥାଇଲ ବେନଜେନ ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କୁ ଗୋଟିଏ ଭାବରେ ନାମିତ କରିବ କାରଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ବର୍ଣ୍ଣମାଳା ଯାହା ସର୍ବଦା ଆସେ | ସେଗୁଡିକୁ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରୋ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନ ବୋଲି କହିଥାଉ କିମ୍ବା ଏହାକୁ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋଟୋଲୁଏନ୍ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଦୁଇ ସହିତ ଟୋଲୁଏନ୍ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ସାଧାରଣ ବ୍ୟବସ୍ଥାରେ ଏହି ଅଣୁଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଟୋଲୁଏନ୍ ଅଣୁ ଅଟେ | ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ରେ ଏହାକୁ ଅର୍ଥୋ କ୍ଲୋରୋଟୋଲୁଏନ୍ ଭାବରେ ଡାକିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ the iupac ନାମଗୁଡିକ ବିଷୟରେ ଏବଂ ସାଧାରଣ ନାମଗୁଡିକ ସମସ୍ତ ସାଧାରଣ ନାମକୁ ମନେ ରଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ ଯାହା ତୁମେ ଯଥାସମ୍ଭବ ଅର୍ଥ ଦେଇ ପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଅନେକ ଥର ଦେଖୁଛ ଏବଂ ଯଦି ଲୋକମାନେ ରେଫର୍ କରନ୍ତି | ସାଧାରଣ ନାମ ଦ୍ them ାରା ସେଗୁଡିକ ଯେତେବେଳେ ବି ତୁମେ ସାମ୍ନାକୁ ଆସିବ ସେଗୁଡିକ ଜାଣିବା ଠିକ୍ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ସେଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କିଛି ମନେ ରଖିବା ଠିକ୍ କିନ୍ତୁ ଯଦିଓ ତୁମେ ଏହା କରିପାରିବ ନାହିଁ ଏହା ଏକ ବଡ ଭୁଲ୍ ନୁହେଁ କାରଣ ତୁମେ ଦେଖୁଥିବା ସମସ୍ତ ନାମ ମନେ ରଖିବା ଉଚିତ୍ ନୁହେଁ | ସେକେଣ୍ଡାରୀ କିନ୍ତୁ ଟେଲ୍ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ଆଇସୋବୁଟିଲ୍ ଇତ୍ୟାଦି ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ ଅଳ୍ପ କିଛି ମନେ ରଖିବାକୁ କିନ୍ତୁ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ ସାଧାରଣ ନାମଗୁଡିକ ଯାହାକି ଆପଣ ଏଡ଼ାଇ ଦେଇପାରନ୍ତି କିନ୍ତୁ ନିଶ୍ଚିତ କରନ୍ତୁ ଯେ ଆପଣ ଯେକ any ଣସି ମଲିକକୁ ଏକ ସଠିକ୍ ଆଇପ୍ୟାକ୍ ନମ୍ବର ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି | ule ଯାହା ତୁମ ପଥରେ ଆସେ

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି ନିୟମଗୁଡିକ ଅନୁସରଣ କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ ଏବଂ ସେଗୁଡିକର ସଠିକ୍ ନାମକରଣ କରିବା ତୁମର ପାଠ୍ୟପୁସ୍ତକରେ ଅନେକ ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯାହା ତୁମର ପାଠ୍ୟପୁସ୍ତକରେ କିଛି ସମସ୍ୟା ଅଛି ଯାହା ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମକରଣ ସହିତ ଜଡିତ

ତେଣୁ ମୁଁ ପରାମର୍ଶ ଦେବି ଯେ ତୁମେ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ଲେଖ | ଏବଂ ନିଶ୍ଚିତ କରନ୍ତୁ ଯେ ଆପଣ ସମସ୍ତ ଅଷ୍ଟ୍ରକ ନାମଗୁଡିକ ଲେଖିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ କିପରି ନାମିତ କରିପାରିବା ସେ ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକୁ ନାମ ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବା ପରେ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ପ୍ରକୃତରେ ଏହି ଯ ound ଗିକର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନକୁ ଦେଖିବା ଆରମ୍ଭ କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ଅର୍ଗାନହୋଲୋଜେନ୍ ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖିପାରିବେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚିହ୍ନିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି ଯଦିଓ ଆପଣ ଚିହ୍ନଟ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ନୁହଁନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଉପଯୁକ୍ତ ନାମ ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି ଯାହା ଦ୍ another ାରା ଅନ୍ୟ ଜଣେ ଶୁଣିବେ | ତୁମ ବିଷୟରେ ଉପାଦାନ ବିଷୟରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ତୁମେ କହୁଛ କିନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ହେଉଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଏବଂ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ ସେ ବିଷୟରେ କହିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା | ଆପଣ ସେଗୁଡିକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ତାହା ଜାଣିବା ପାଇଁ ଏହା ସର୍ବଦା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେ ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ସଂଯୁକ୍ତ ହୋଇଥାଏ ସେତେବେଳେ ଏହା ଜାଣିବା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଆପଣ ଅନୁମାନ କରିଥିବେ ଯେ ହାଲୋ ଆଲକାନର ଭିନ୍ନ ଗୁଣ ଅଛି | ସରଳ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ତୁଳନାରେ ସେମାନେ କାହିଁକି ଭିନ୍ନ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ କେବଳ ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ କହିବା ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ତୁମର କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ତାହା ପରସ୍ପର ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ପରି ନୁହେଁ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଯାହାକି ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ସମସ୍ତ ହାଲୋଜେନ୍ ଗ୍ରୁପ୍ 17 ଉପାଦାନ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେମାନେ କଣ କରନ୍ତି ସେମାନେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍‌ଗୁଡ଼ିକୁ ସେମାନଙ୍କ ଆଡକୁ ଅଧିକ ଟାଣିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏକ କାର୍ବନ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଆହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକୁ ବାନ୍ଧିବାରେ ଜଡିତ ହୁଏ | ବନ୍ଧଟି ହାଲୋଜେନ ଆଡକୁ ଅଧିକ ଟାଣାଯାଏ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ କାର୍ବନ ପରମାଣୁଠାରୁ ଦୂରରେ ମୁଁ ଏହି ସ୍ଲାଇଡରେ ଦେଖାଇବି ତୁମେ ଦେଖିବ ଯେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସର୍ବଦା ସାମାନ୍ୟ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅନୁଭବ କରେ କାରଣ ଏହା ପ read ଼ିଥାଏ | y ବଣ୍ଡ ପାଇଁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଗଦାନ କଲା କିନ୍ତୁ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନ ପସନ୍ଦ କରିବା ଅପେକ୍ଷା ହାଲୋଜେନ ଆଡକୁ ଟିକିଏ ଅଧିକ ଗତି କରିଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନରେ ସାମାନ୍ୟ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଏବଂ ହାଲୋଜେନ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବଜାୟ ରଖିବାରେ ଖୁସି |

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ ଟାଣିବାକୁ ଚାହୁଁ | ସାମାନ୍ୟ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଆଙ୍କିବା ମଧ୍ୟ ଆଦର୍ଶ ହୋଇପାରେ ଯାହା ସାଧାରଣତ a ଏକ ଛୋଟ ଡେଲ୍ଟା ଡେଲ୍ଟା ପାପ ଡେଲଟା ପଜିଟିଭ୍ ଏବଂ ଏକ ଡେଲଟା ନେଗେଟିଭ୍ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ so ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ରହିଥାଏ ଏବଂ ଡେଲଟା ନେଗେଟିଭ୍ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା କହିବାକୁ ହେବ | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବଣ୍ଡ ବର୍ତ୍ତମାନ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ସମସ୍ତ ଅର୍ଗାନୋ ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକ ସାଧାରଣତ pol ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ଏହି ବନ୍ଧଗୁଡିକ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଏକ ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତ ଅଛି ଏବଂ ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତ ଯେପରି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ସାଧାରଣତ d ୟୁନିଟ୍ d ରେ ଡିଭାଇସରେ ମାପ କରାଯାଏ | ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଏଠାରେ ମିଥାଇଲ ହାଲାଇଡସ୍ ତାଲିକାଭୁକ୍ତ କରିଛି

ତେଣୁ ହାଲୋମେଟେନ୍ ଅଣୁ

ତେଣୁ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ମୋର ଫ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ କ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ବ୍ରୋ ଅଛି | ମୋ ଟେବୁଲ ଉପରେ ମୋମେଟେନ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡୋମେଟେନ୍ ଏବଂ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱ ସ୍ତମ୍ଭ
ତେଣୁ ଏହି ସ୍ତମ୍ଭରେ ତୁମେ ସେମାନଙ୍କୁ ପାଇବ ଏବଂ ତୁରନ୍ତ ନିମ୍ନ ସ୍ତମ୍ଭରେ ଯାହା ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ବନ୍ଧର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ
ତେଣୁ ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେତେବେଳେ କାର୍ବନ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କାର୍ବନ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଲମ୍ବ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେବ | ଏଗୁଡିକ ପିକୋମିଟରରେ ଦିଆଯାଏ
ତେଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ 139 ପିକୋମିଟର ଅଟେ
ତେଣୁ uh କିମ୍ବା 1.39 ଆଙ୍ଗଷ୍ଟ୍ରମ୍
ତେଣୁ ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ରୁ ଆୟୋଡିନ୍ କୁ ଯାଆନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ବଣ୍ଡ ଦ s ର୍ଘ୍ୟ ବ increasing ୁଥିବା ଦେଖିବେ | ଠିକ୍ ଆଶା କରାଯାଏ କାରଣ ବଣ୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ହେଉଛି ପରମାଣୁର କେନ୍ଦ୍ର ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଦୂରତା ଯାହା ପ୍ରକୃତରେ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଆୟୋଡିନ୍ ପରି ଏକ ବଡ଼ ପରମାଣୁ ଥାଏ
ତେଣୁ ଆୟୋଡିନ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ତଳକୁ ବହୁତ କମ୍ ଥାଏ
ତେଣୁ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଆୟୋଡିନ୍ ବହୁତ ବଡ ଅଟେ | ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ତୁଳନା କର ମୋର ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଠାରୁ ଲମ୍ବା ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଆୟୋଡିନ୍ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବଣ୍ଡଠାରୁ ଲମ୍ବା ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ expected ାରା ଆଶା କରାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସେହି ଧାରା ଯାହା ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇବ ବଣ୍ଡ ଶକ୍ତି ବିଷୟରେ ଯାହା ବଣ୍ଡ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଦେଖି ପାରିବ | ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ , ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଦୁଇଟି sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଡାହାଣ କାର୍ବନ୍ ଦ୍ period ିତୀୟ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ପଡିଥାଏ
ତେଣୁ ଦ୍ୱିତୀୟ କକ୍ଷପଥରେ ଏହାର ସନ୍ତୁଳନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ
ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ଏହାର ଦୁଇଟି sp3 କକ୍ଷପଥ ଅଛି ଯାହା ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି କରେ | ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟିର ସମାନ ଆକାରର, ସେମାନଙ୍କର କକ୍ଷପଥଗୁଡ଼ିକ ସମାନ ଆକାରର ହୋଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଅକ୍ଷରର ଓଭରଲପ୍ ଦ୍ୱାରା ବନ୍ଧନର ଅତି ଶାସ୍ତ୍ରୀୟ ଧାରଣା ଅନୁଯାୟୀ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଆମର ପ୍ରକୃତରେ ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥ ଅଛି ଯାହା ପ୍ରାୟ ସମାନ ଆକାରର |
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ଓଭରଲପ୍ ଉଭୟ ପରମାଣୁକୁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ କରିବ ଯାହା ସହିତ ଜଡିତ ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମେ ଏକ ବନ୍ଧନ ପାଇବ ଯାହାକି ବହୁତ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏବଂ କକ୍ଷପଥ ଓଭରଲେପ୍ସ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଦୃ strong ବନ୍ଧନରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ଏହା ଏହି ବଣ୍ଡର ଗଠନର ଉତ୍ସାହରେ ପ୍ରତିଫଳିତ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଯେ କାର୍ବନ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ପାଇଁ ମୋଲ ପିଛା 452 କିଲୋଜୁଲ୍ ଥିବାବେଳେ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ଆୟୋଡିନ୍ ବଣ୍ଡ ପାଇଁ 234 କୁ ଓହ୍ଲାଇଥାଏ
ତେଣୁ କଳ୍ପନା କରନ୍ତୁ ଆୟୋଡିନ୍ ଏହାର ବଡ଼ କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଆସୁଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନ୍ | କେବଳ ଏକ ଛୋଟ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପ୍ରଦାନ କରିବାକୁ ଅଛି
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ସେମାନେ ଆୟୋଡିନ୍ ଓଭରଲପ୍ କରନ୍ତି ତାହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ସନ୍ତୋଷଜନକ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଯେ ବନ୍ଧନ ନିଜେ ସାମାନ୍ୟ ଦୁର୍ବଳ ହୋଇଛି ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ସର୍ବଦା ପାଇବେ ଯେ ଏକ କାର୍ବନ ଆୟୋଡିନ୍ ବଣ୍ଡର ବଣ୍ଡ ଶକ୍ତି ଅପେକ୍ଷା ଦୁର୍ବଳ | ଏକ କାର୍ବନ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଯାହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଠାରୁ ବଡ ଏବଂ କାର୍ବନ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ସବୁଠାରୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅଟେ, ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତରେ କ difference ଣସି ପାର୍ଥକ୍ୟ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ସମସ୍ତ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଏବଂ ତା’ ପରେ ସେଠାରେ | ବଣ୍ଡ ଏନର୍ଜିର s ାଞ୍ଚାରେ ବଣ୍ଟିଂ ପାର୍ଥକ୍ୟର s ାଞ୍ଚାରେ ଏହି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପରିଶେଷରେ ଡିପୋଲ ମୁହୂର୍ତ୍ତଟି ଭିନ୍ନ ନୁହେଁ, ସେମାନେ ସମସ୍ତେ ପୂର୍ବର 1.8 ରେ ପଡ଼ନ୍ତି | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଆୟୋଡିନ୍ ବଣ୍ଡ ପାଇଁ ସେପ୍ଟ୍ କାରଣ ଏହା ସମସ୍ତଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଦୁର୍ବଳ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆୟୋଡିନ୍ କମ ହେବା ଆରମ୍ଭ କରେ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ କମିବାକୁ ଲାଗିଲା
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ସାମାନ୍ୟ କମ୍ ହେଲେ ପୁନର୍ବାର ଏହା କମ୍ ନୁହେଁ ଏହା 1.64
ତେଣୁ ସମସ୍ତ | ଏହି କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡଗୁଡିକ ପୋଲାରାଇଜଡ୍ ହୋଇଛି ସେଗୁଡ଼ିକରେ ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତ ଏବଂ ତୁଳନାତ୍ମକ ଡିପୋଲ୍ ମୁହୂର୍ତ୍ତ ଅଛି ଯାହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଆୟୋଡିନ୍ ବଣ୍ଡ ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟମାନଙ୍କ ତୁଳନାରେ ଯଥେଷ୍ଟ କମ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ cx ବଣ୍ଡ କିପରି ଅଛି ସେ ବିଷୟରେ ଏକ ଯଥେଷ୍ଟ ଭଲ ଧାରଣା ଦେଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ a ଏକ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ହାଲୋଜେନ ତୁରନ୍ତ ମନେରଖନ୍ତୁ ଯେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସକରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଛି କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଖୋଜୁଛି ଯେତେବେଳେ ହାଲୋଜେନ୍ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଛାଡିବାକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ, ଏହା ପୂର୍ବରୁ କାର୍ବନରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍‌ଗୁଡ଼ିକୁ ଟିକିଏ ଟାଣି ନେଇଛି | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଛାଡିବାକୁ ଏବଂ କାର୍ବନକୁ ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଛାଡିବାକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ
ତେଣୁ କାର୍ବନ ଥରେ କ ewhere ଣସି ସ୍ଥାନରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଲେ ଏହା ହାଲୋଜେନକୁ ଛାଡିବାକୁ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହାର ଉପାୟ ସହିତ ଏହାର ଅନେକ ସମ୍ପର୍କ ଅଛି | ରଗାନୋ ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକ କିମ୍ବା ହାଲୋଲକାନ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ
ତେଣୁ ଆମେ ସେମାନଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆସିବା
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକୁ ମନେ ରଖିବା ଉଚିତ୍ ଯେହେତୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଠିକ୍ ଚାଲିଯାଉ କାରଣ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବିଷୟ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି ତାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ | ଆଲୋ ଆଲକାନ୍ସ
ତେଣୁ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ହାଲୋ ଆଲକାନର ଅତି ସରଳ ପ୍ରସ୍ତୁତି ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ସର୍ବାଧିକ ଉପଲବ୍ଧ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରୁ ହେବା ଉଚିତ
ତେଣୁ ଅତି ସହଜରେ ଉପଲବ୍ଧ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଠିକ୍ କାରଣ ସେମାନେ ପେଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ସରୁ ଆସିଛନ୍ତି ଯାହା ପରେ ଆଲକୋହଲ୍ | ଅଧିକ ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ଏକ ଭଲ ପ୍ରାରମ୍ଭ କାରଣ କେବଳ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଗୁଡିକ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ହୋଇସାରିଛି ଯାହା ପୂର୍ବରୁ ଏକ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ମଦ୍ୟପାନକୁ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଆମକୁ କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧନ ଭାଙ୍ଗିବା ଏବଂ ନୂତନ ରଖିବା | ବନ୍ଧନ ତାପରେ
ତେଣୁ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସର ଏହି ପ୍ରସ୍ତୁତି ମଧ୍ୟ ଆଲକୋହଲରୁ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ଯାହା ମଧ୍ୟରୁ ମୁଁ ସରଳ ଅଟେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୋର ଏକ ସରଳ re ଅଛି | ଏଠାରେ ଲେଖାଯାଇଥିବା କାର୍ଯ୍ୟ ପ୍ରଥମ ଯଦି ତୁମେ ଦେଖିବ ମୋର ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଛି ଯାହାକି ଏକ ରୋହ ଭାବରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ where ହୋଇଛି ଯେଉଁଠାରେ r ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପାଇଁ ଛିଡା ହୋଇଛି ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପାଇଁ ଯାହା ଆଲକୋହଲ୍ ସଂରଚନାରେ ପରିଣତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏକ ମଦ୍ୟପାନକୁ ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ହାଇଡ୍ରୋଫ୍ଲୋରିକ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ | ହାଇଡ୍ରୋବ୍ରୋମିକ୍ ହାଇଡ୍ରାଟିକ୍ ଇତ୍ୟାଦି
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଆମେ ଏକ ହେଲୋ ଆଲକାନ୍ ପ୍ଲସ୍ ୱାଟର ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଜାଣିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଏହା କିପରି ହୋଇପାରେ ତାହା କାହିଁକି ଭାଙ୍ଗିଗଲା ତାହା ପ୍ରକୃତରେ ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଅଟେ | ଏସିଡ୍ ଠିକ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରେ ଏହା h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ x ମାଇନସ୍ ର ସମାଧାନରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି h ପ୍ଲସ୍ ଯାହା ଯେକ any ଣସି ଏସିଡ୍ ରେ ଅଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମଦ୍ୟପାନର ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଯୋଗାଯୋଗ କରିବାକୁ ଚାହିଁବ ଏବଂ ଏହା ମଦ୍ୟପାନର ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁକୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରିବ | ଏଠାରେ ଥିବା ମଦ୍ୟପାନରେ o ପୂର୍ବରୁ ଏକ r ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଯଦି ଅନ୍ୟ ଏକ h ପ୍ଲସ୍ ଆସେ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନରେ ବାନ୍ଧିଥାଏ ତେବେ ଏହା ଏକ h ପ୍ଲସ୍ ଏଥିରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ ଏବଂ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ବାନ୍ଧେ
ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ | ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପାଇଥାଏ ଏବଂ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ହେତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଓହ 2 ଗୋଷ୍ଠୀ ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ଜଳ ଅଣୁ

ପରି ଅଟେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ କହିବାକୁ ଚାହୁଁଛି ଯେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ରୋହ 2 ପଜିଟିଭ୍ ହୋଇଯାଏ | କିମ୍ବା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବଜାୟ ରଖିଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଏପରି ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକି ଜଳ ପରି ବାହାରକୁ ଯିବାକୁ ଚାହୁଁଛି ଯାହା ଦ୍ your ାରା ଆପଣଙ୍କର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ ନୂତନ ଗୋଷ୍ଠୀ ଚାହୁଁଛି
ତେଣୁ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ କହିଛୁ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ମୋର ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ x ମାଇନସ୍ ଅଛି | ଯେତେବେଳେ ଜଳ ଛାଡିଦିଏ ଏହି r ର ଆବଶ୍ୟକତା ହେଉଛି ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସହିତ କିଛି,
ତେଣୁ ଏହା ସେଠାରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା x ମାଇନସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ rx ଦେବ
ତେଣୁ ଆଲକୋହଲରୁ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ତିଆରି ହୁଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ମଦ୍ୟପାନ କରି ରଖିବେ | ଏହା ଏକ hx ହାଇଡ୍ରୋହାଇଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଆମେ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ପାଇବୁ ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଜଳର ଅଣୁ ସହିତ ଦେଖାଇଛି
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଜଳ ବାହାରକୁ ଆସୁଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଉପସ୍ଥାପନ କରିବାର ସରଳ ଉପାୟ କିନ୍ତୁ ସମସ୍ତ ଆଲକୋହଲ୍ ଦିଅନ୍ତି ନାହିଁ | ତୁମେ ସମାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତାର ସାଧାରଣ କ୍ରମ ହେଉଛି ପ୍ରାଥମିକ ଅପେକ୍ଷା ତୀବ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବା ଅପେକ୍ଷା ତୃତୀୟ ଏବଂ ଶୀଘ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବା ଅପେକ୍ଷା ପ୍ରାଥମିକ ଏବଂ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଆଲକୋହଲଗୁଡିକ h x ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ଯାହା କେବଳ ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡର ଉପସ୍ଥିତିରେ ହାଇଡ୍ରୋହାଇଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଟେ |
ତେଣୁ ଅନ୍ୟଥା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟେ କିନ୍ତୁ ସେଗୁଡିକ ଅତ୍ୟଧିକ ଧୀର, ଏହାକୁ ତୁମକୁ ଗରମ କରିବାକୁ ପଡିପାରେ ତୁମକୁ ଅଧିକ ସମୟ ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଛାଡିବାକୁ ପଡିବ ଯେତେବେଳେ ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ଚେକ୍ ସହିତ ତୁରନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ
ତେଣୁ ଏହା କାହିଁକି ଭିନ୍ନ
ତେଣୁ ଏହାର କିଛି ସମ୍ପର୍କ ଅଛି | ମୁଁ ଏଠାରେ ଲେଖିଥିବା ସମୀକରଣ ମୁଁ ଦେଖାଇଛି ଯେ os ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏହି r ମଧ୍ୟ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଅନୁଭବ କରିବାକୁ ଲାଗେ
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ one ଯିଏ ଏହି ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜକୁ ଭଲ ଭାବରେ ଧରିପାରେ
ତେଣୁ ଆଲକିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଯାହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜକୁ ଭଲ ଭାବରେ ଧରିପାରେ | ଗୋଟିଏ ଯାହାକି ଭଲ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଆପଣ ପରେ ମଧ୍ୟ ଦେଖିବେ ଯେ ଏକ oh2 ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିବାରେ ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜକୁ ପରିଚାଳନା କରିବାରେ ତୃତୀୟ ଆଲକିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଭଲ | ଏହାଠାରୁ ଦୂରରେ
ତେଣୁ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଏହା ଶୀଘ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ କିନ୍ତୁ ଥରେ ଆପଣ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଏବଂ ପ୍ରାଥମିକତାକୁ ଯିବା ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ହ୍ରାସ ହୁଏ
ତେଣୁ ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯାହା କରେ ତାହା ଜିଙ୍କରେ ଅମ୍ଳଜାନ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ଏକ ସମ୍ପର୍କ ଅଛି
ତେଣୁ ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତି ଯାହା ଏକ ଲେଭିସ୍ ଅଟେ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏହାକୁ ବାନ୍ଧିବା ପୂର୍ବରୁ ଏସିଡ୍ ଏହାକୁ ବାନ୍ଧେ
ତେଣୁ ଏହା କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧନକୁ ଭାଙ୍ଗିବା ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଶୀଘ୍ର ଅପସାରଣ କରିବାକୁ ଅନୁମତି ଦିଏ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଏକ ଅନୁକ୍ରମଣିକା ବ୍ୟବହାର କରୁ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଧୀର ହେଲେ ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସାହାଯ୍ୟ କରିଥାଏ | ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ବେଳେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ବିଷୟରେ ଶୁଣିଥାନ୍ତେ ଆପଣ ନିଜ ଲ୍ୟାବକୁ ଯାଇଥାନ୍ତେ ଏବଂ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ଆପଣଙ୍କ ବିଦ୍ୟାଳୟରେ ଅଧିକାଂଶ ଲ୍ୟାବରେ ଆପଣଙ୍କ ଲ୍ୟାବରେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ କେତେକ ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ନାହିଁ | ସାଧାରଣତ available ଆମକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣରେ ତିଆରି କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହାର ଏକ ସରଳ ଉପାୟ ହେଉଛି ପୂର୍ବ ପରି ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ମଦ୍ୟପାନ କରିବା ଏବଂ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା | r ପୋଟାସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଇତ୍ୟାଦି ଏକ ଏସିଡ୍ ସହିତ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ହାଇଡ୍ରୋ ଆୟୋଡିକ୍ ଏସିଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ନାହିଁ ତେବେ ଆପଣ ଆୟୋଡିନ୍ ର ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ | ଏହା ସହିତ ଏକ ଏସିଡ୍ ରଖ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମିଶ୍ରଣରେ ହାଇଡ୍ରୋହାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଆଲକିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ର ଏକ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଆବଶ୍ୟକ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଆଲକୋହଲ୍ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ h2so4 ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଆଲକିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ଏହାର ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ଏବଂ ଜଳ ପାଇବୁ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ | ଏହି ଅଣୁକୁ ଠିକ କରିବାର ଅତି ସରଳ ଉପାୟ
ତେଣୁ ମୁଁ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ଯାହା କରାଯାଇପାରିବ ତାହା ସହିତ ଜାରି ରଖିବି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏଠାରେ ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେଖାଇବି
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ମଦ୍ୟପାନ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହାକୁ ଫସଫରସ୍ ଟ୍ରାଇହାଲାଇଡ୍ ଫସଫରସ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଅମ୍ଳଜାନ ପାଇଁ ଏକ ସମ୍ପର୍କ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ଟାଣିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ | ଯେକ any ଣସି ଅଣୁ ମଧ୍ୟରୁ n
ତେଣୁ ତିନୋଟି ହାଲୋଜେନ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ତିନୋଟି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏହା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରନ୍ତି ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଫସଫରସ୍ ଏସିଡ୍ h3po3 ସହିତ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଦେଇପାରିବେ
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋହେଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବା ପରିବର୍ତ୍ତେ ଆପଣ px3 ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଏବଂ ବେଳେବେଳେ x ବ୍ରୋମାଇନ୍ | କିମ୍ବା ଆୟୋଡିନ୍ ଆପଣ ଫସଫରସ୍ ଟ୍ରାଇହାଇଡ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରନ୍ତି ନାହିଁ, ଆପଣ ଏହାକୁ ସର୍ବଦା ଲାଲ୍ ଫସଫରସ୍ ଏବଂ ସଂପୃକ୍ତ ହାଲୋଜେନ୍ ରୁ c2 ରେ ତିଆରି କରିପାରିବେ
ତେଣୁ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଲାଲ୍ ଫସଫରସ୍ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ମଦ୍ୟପାନ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି px3 ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ c2 ରେ ସୃଷ୍ଟି କରିବେ | ଏହି ଅଣୁକୁ ତୁମେ pcl5 ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ କରିପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଚାହୁଁଛ , ତେବେ ତୁମେ ପାଇଥିବା ଉତ୍ପାଦଟି hcl ଏବଂ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ସାଇଡ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟ ଭାବରେ pocl3 ଅଟେ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ତୁମେ ପୁଣି ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ଫସଫରସ୍ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନକୁ ବାହାର କରିଦିଏ ଏବଂ hcl ବାହାରକୁ ଯାଏ | ଏବଂ ତାପରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଯାଇ ଏହା ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ଏହାର ଶେଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଥାଇରୋକ୍ଲୋରିଡ୍ ସହିତ ଏବଂ ସବୁଠାରୁ କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ କ୍ଷୁଦ୍ର ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଏକ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ rcl ତାପରେ ସଲଫର୍ ଡାଇଅକ୍ସ ଦେଇଥାଏ | ଆଇଡିଆ ଏବଂ hcl ଏହି ଦୁଇଟି ଉପାଦାନ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ତାହା ହେଉଛି ଗ୍ୟାସ୍ ଯାହାକି ଆପଣ ସର୍ବଦା ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇବାକୁ ଶେଷ କରିବେ ଯାହାକୁ କି ଆପଣ ଚାହାଁନ୍ତି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କାରଣ ଆପଣ ଛୋଟ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଲକାଇନ୍ ସହିତ ଆପଣ ଗନ୍ଧକ ପାଇବେ | ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ hcl ଏହି ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଗ୍ୟାସ୍
ତେଣୁ ସେମାନେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣରୁ ରକ୍ଷା ପାଇଯାଆନ୍ତି ଏବଂ ତୁମେ କେବଳ ସେହି ଉତ୍ପାଦକୁ ତୁମେ ଶେଷ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ ଯାହାକୁ ମୁଁ ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଚାହିଁବି ସଂକ୍ଷେପରେ ସଂକ୍ଷେପରେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସରଳ ମୂର୍ଖ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଯାହା ତୁମେ ସେମାନଙ୍କୁ ଆଲକୋହଲରୁ ତିଆରି କରିପାରିବ | ତୁମେ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ସେହି ଚେକ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବ ତୁମେ ଫସଫରସ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବ କିମ୍ବା ତୁମେ ସେମାନଙ୍କୁ କ୍ଷୁଦ୍ର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବ, ଯାହାକି କାର୍ବନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ତିଆରି କରିବା ସବୁଠାରୁ ସହଜ ଅଟେ କାରଣ ଉପ-ଦ୍ରବ୍ୟ ଗ୍ୟାସ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ବନ୍ଦ କରିବି | ଏହି ଶ୍ରେଣୀ ପାଇଁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ହାଲୋଲକାନ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା ଜାରି ରଖିବୁ ଧନ୍ୟବାଦ |