ଏବଂ ସେମାନଙ୍କୁ ସଜାଇବା ଏବଂ ଉଦାହରଣ ପାଇଁ ମଧ୍ଯ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ବେନଜେନ ନାଫଥାଲିନ ଆନ୍ଥ୍ରାସିନ ସାଇକ୍ଲୋପେଣ୍ଟାଡିଏନ ଆନିଅନ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାଟ୍ରିଆଲ କ୍ୟାସନ ଏଗୁଡ଼ିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ଯ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ହୋଇପାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଟୋଲୁଏନ୍ କିମ୍ବା ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନ ଏହା ଏକ ସରଳ ବେନଜେନ ଏବଂ ଏହାର ଏକ ବଦଳକାରୀ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ କରାଯାଇଛି ଏବଂ ଏହି ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସେମାନଙ୍କର କେବଳ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ବ୍ୟାପକ ଭାବରେ ଦୁଇ ଗୋଷ୍ଠୀରେ ବିଭକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ ଯେଉଁଥିରେ ବେନୋଜିନ ଏବଂ ଏହାର ଉତ୍ପାଦକ ବେନଜେନ ନାଫଥାଲିନ ଥାଏ | ଆନ୍ଥ୍ରୋସାଇନ୍ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ କିପରି six ଜଣ ସଦସ୍ୟ ଅଛନ୍ତି | ରିଙ୍ଗ ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ଦୁଇଟି ଛଅ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ ଏବଂ ତିନୋଟି ଛଅ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗକୁ ଫ୍ୟୁଜ୍ କରାଯାଇଛି, ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ଯରୁ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇଛି ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକୁ ବେନଜେନଏଡ୍ କୁହାଯାଏ ଏହି ଯ ounds ଗିକକୁ ଯ comp ଗିକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ କୁହାଯାଏ ଯେଉଁଥିରେ ବେନଜେନ ଏବଂ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଥାଏ | ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଯ ounds ଗିକକୁ ବେନଜେନଏଡ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ଡୋବେଲ ବଣ୍ଡ ସୁଗନ୍ଧିତ ହରାଉଛି କିନ୍ତୁ ସେଗୁଡ଼ିକରେ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ନାହିଁ ଏହାକୁ ବେନଜେନଏଡ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଅଣ ବେନଜେନଏଡ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନକୁ ଦୁଇ ଗୋଷ୍ଠୀ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ | ବେନଜେନ ଏବଂ ଡେରିଭେଟିଭ୍ସ ଧାରଣ କରନ୍ତୁ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ କିନ୍ତୁ ସେଗୁଡ଼ିକ ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ six ଟି ସଦସ୍ୟ କିମ୍ବା ସାତୋଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ବେନଜିନର ଗଠନକୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଦେଖିବା
ତେଣୁ ବେନଜେନ ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ଅଣୁ ଅଟେ ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏଥିରେ six ଟି କାର୍ବନ୍ ଅଛି | ପରମାଣୁ ଛଅଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକର ସମାନ ବନ୍ଧନ ଲମ୍ବ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ସଂରଚନାକୁ ଦେଖନ୍ତି | ପୁନ so
ତେଣୁ ବଣ୍ଡର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ହେଉଛି 1.39 ବାହୁବଳୀ
ତେଣୁ ସମସ୍ତ କାର୍ବନ ସିସି ବଣ୍ଡର ସମାନ ବୋର୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି 3.1.39 ବାହୁବଳୀ ଯାହାକି ଯଦି ଆପଣ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି ଯାହା 1.54 ବାହୁବଳୀ ଅଟେ
ତେଣୁ ବେନଜେନରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡର ଦ length ର୍ଘ୍ୟ a ଠାରୁ ଛୋଟ ଅଟେ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏକକ ବନ୍ଧନ ଯଦି ଆପଣ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ଡବଲ ବଣ୍ଡ ଆଲକେନ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି ତେବେ 1.34 ଆର୍ମଷ୍ଟ୍ରଙ୍ଗ ଆଲକେନ କାର୍ବନ ଡବଲ ବଣ୍ଡଠାରୁ ଟିକେ ଲମ୍ବା ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡଠାରୁ ଟିକେ ଛୋଟ ବେନଜିନର ବନ୍ଧର ଲମ୍ବ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ମଧ୍ଯରେ ଅଛି | କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ
ତେଣୁ ମୋତେ ବେନଜେନର ମଲିକୁଲାର ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଗଠନ ଆଙ୍କିବାକୁ ଦିଅ, ତୁମେ ଏହାକୁ ଦେଖ, ଏହା ପ୍ରତ୍ୟେକ କାର୍ବନରେ ତିନୋଟି sp ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏବଂ ଏହି କକ୍ଷପଥରେ ଦୁଇଟି ଏହି sp2 ହାଇବ୍ରିସ୍ କକ୍ଷପଥ ଦୁଇଟି ପଡୋଶୀ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଓଭରଅପ୍ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି sp2 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏହି କାର୍ବନର ଏହି sp2 କକ୍ଷପଥ ସହିତ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଗମା ବଣ୍ଡକୁ ସମାନ ଭାବରେ ଓଭରଲ କରିବା ପାଇଁ | ଏହି ଦୁଇଟି sp ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିସ୍ କକ୍ଷପଥକୁ ପ୍ରୟୋଗ କରିବା ଦ୍ carbon ାରା ଏହି କାର୍ବନ କର୍ମା ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ, ଏହା ବ୍ୟତୀତ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଅନ୍ୟ ଏକ sp2 ହାଇବ୍ରିସ୍ କକ୍ଷପଥ ଅଛି, ଏହାର ତିନୋଟି ସ୍ପ 2 ହାଇବ୍ରିସ୍ କକ୍ଷପଥ ଗୋଟିଏ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ଏବଂ ଏହି sp2 ହାଇବ୍ରିଡ୍ କକ୍ଷପଥର s ସହିତ ଓଭରଲିପ୍ ହୋଇଛି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନର କକ୍ଷପଥ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ch ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରେ
ତେଣୁ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନକୁ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ କରିବାରେ ଏହି sp ର ଜଡିତତା ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ପ୍ଲାନାର ଅଣୁକୁ ତିଆରି କରେ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବନକାର୍ବନ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ମଧ୍ଯରେ ବନ୍ଧ କୋଣ 120 ଡିଗ୍ରୀ ରହିଥାଏ କି ନାହିଁ | କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ କିମ୍ବା ch ବଣ୍ଡର ସମାନ ବଣ୍ଡ ଲମ୍ବ ଅଛି ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ମଧ୍ଯରେ ବଣ୍ଡ କୋଣ 120 ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ପରିବେଶ ଯେପରି ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି sp2 ହାଇବ୍ରିସର ସମ୍ପୃକ୍ତିକୁ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନରେ କୁହାଯାଇଛି | ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ଅଣୁ ଭାବରେ ବେନଜେନ୍ ତିଆରି କରେ ଆହା ଏହା ହେଉଛି ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ବେନଜେନ ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର t ଅଛି | hree sp ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିସ୍ କକ୍ଷପଥ ଯାହା ଏହି ଅର୍ବିଟାଲର ଦୁଇଟି ସହିତ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଓଭରଅପ୍ ହୁଏ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ତିନୋଟି ch ah ତିନୋଟି ସିଗମା ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଏବଂ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଏବଂ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସହିତ ପ୍ରତ୍ୟେକ କାର୍ବନରେ ଗୋଟିଏ ଅଛି | ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ p କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ମୋତେ ତୁମକୁ ଛଅଟି p କକ୍ଷପଥ ଆଙ୍କିବାକୁ ଦିଅ ଏବଂ ଏହି କକ୍ଷପଥଟି ପରସ୍ପର ସହିତ ସମାନ୍ତରାଳ ଏବଂ ପ୍ରତ୍ୟେକରେ ଗୋଟିଏ p ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୋଟିଏ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ପ୍ରତ୍ୟେକ p କକ୍ଷପଥରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ସେମାନେ ହଁ ଏବଂ ତୁମ ପରି ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଓଭରଅପ୍ କରନ୍ତି | ବିମାନର ତଳେ ଏକ ଅଷ୍ଟି ଦେଖିପାରେ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଏବଂ ବିମାନର ତଳେ ତୁମର ବାଇମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର କକ୍ଷପଥ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା p ଛଅଟି କକ୍ଷପଥକୁ ଏକତ୍ର କରି ଏକ ପାଇ ମଲିକୁଲାର କକ୍ଷପଥ ଗଠନ କରେ ଯେଉଁଥିରେ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ | ଏବଂ ଏହି ପାଇ ମଲିକୁଲାର 50 ପ୍ରତିଶତରୁ ଅଧିକ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଉପରେ ଏବଂ ଆହା ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ତଳେ ଥିବା ମଲିକୁଲାର ଅର୍ବିଟାଲର 50 ପ୍ରତିଶତ ଏହି ଅଣୁକୁ ଅଧିକ ସ୍ଥିର କରିଥାଏ | ବେନଜେନର ଲାର୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଗଠନ ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ପାଇଁ ହାଇବ୍ରିସ୍ କକ୍ଷପଥରେ sp କୁ ଜଡିତ କରେ ଏବଂ ଏହା ବ୍ୟତୀତ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମଧ୍ଯ ରହିଥାଏ ଯାହା ଏକ ଓଭରଲପ୍ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ସେମାନେ ଏକ ବାଇମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର୍ କକ୍ଷପଥ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଏବଂ ବିମାନର ଉପର ଏବଂ ତଳେ ଯେପରି ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ | ସେଠାରେ ଏକ ବାଇକ୍ଲାଉଡ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ବାୟୋଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ବେନଜେନ୍ ରିଙ୍ଗକୁ ପ୍ରାୟ 36 କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ ମୋଲ୍ ଆହାକୁ ଅଧିକ ସ୍ଥିର କରିଥାଏ, ଯେତେବେଳେ ତୁମର ତିନୋଟି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଥାଏ, ଯଦି ତୁମର ସ୍ଥିରତା ତୁଳନା କରେ | ବାୟୋଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ହେତୁ ଏହା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଯେପରି ଦେଖିଥିବେ ଏଠାରେ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗର ବିମାନର ଉପର ଏବଂ ତଳେ ଏକ ରିଙ୍ଗ କରେଣ୍ଟ ଅଛି ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ରେଜୋନାନ୍ସ ଏବଂ ସ୍ଥିରତାକୁ ବେନଜେନକୁ ଅଧିକ ସ୍ଥିର କରିଥାଏ | ବେନଜେନର ଗଠନ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଦେଖାଯାଏ କିନ୍ତୁ ତାହା ଠିକ୍ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ବେନଜେନ ମ ical ଲିକ ଅଟେ | ରିଜୋନାନ୍ସ ଷ୍ଟ୍ରକଚରର ଏକ ହାଇବ୍ରିଡ୍ କୁହନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ମୁଖ୍ୟ ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ଯାହାକି ରିଜୋନାନ୍ସ ଷ୍ଟ୍ରକଚରଗୁଡିକର ଏକ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ ସମାନ ସ୍ଥିତି ଯାହାକୁ ରିଜୋନାନ୍ସ ଷ୍ଟ୍ରକଚର୍ସ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ବେନଜେନ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନଗୁଡ଼ିକର ଏକ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଭାବରେ ଲେଖାଯାଇପାରିବ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ସମସ୍ତ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ସମାନ ଭାବରେ ବଣ୍ଟିତ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ବେନଜିନର ଅତିରିକ୍ତ ସ୍ଥିରତାକୁ ନେଇଥାଏ ଏବଂ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଏବଂ ch ବଣ୍ଡ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗକୁ ସମାନ ଭାବରେ ଦେଖେ ଏବଂ ଏହା ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନାର ଏକ ହାଇବ୍ରିଡ ଅଟେ | ବେନଜେନକୁ ଅଧିକ ସ୍ଥିର କରିଥାଏ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶବ୍ଦ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ମନେ ରଖିବାକୁ ହେବ ତାହା ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ଯ ound ଗିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ହେବା ପାଇଁ ଏବଂ ସେମାନେ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ହେବା ପାଇଁ ପ୍ଲାନାର୍ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଏକ ଯ ound ଗିକ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ | ସୁଗନ୍ଧିତ ସେଗୁଡ଼ିକ ପ୍ଲାନାର୍ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ହେବା ଉଚିତ ତାପରେ ସେମାନେ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ପାଇ ଚୟନ କରିବା ଉଚିତ | rons ଯାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ d ଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ତୃତୀୟରେ ସେମାନଙ୍କର ଚାରି n ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିବା ଉଚିତ ଯେଉଁଠାରେ n 0 1 2 3 ଇସେଟେରା ଇଣ୍ଟିଜର୍ ହେବା ଉଚିତ, ଏକ ଯ ound ଗିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ହେବା ପାଇଁ ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ରହିବା ଉଚିତ ଯାହା ଦ୍ a ାରା ସେମାନେ ଏକ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହେବା ଉଚିତ୍ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ଚାରୋଟି ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିବା ଉଚିତ, n ହେଉଛି 0 1 2 ହୋଇପାରେ | ତେଣୁ ଯଦି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ନିମ୍ନ ଆହାକୁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ କରେ ତେବେ ଉଦାହରଣ ପାଇଁ ସେମାନେ ସୁଗନ୍ଧିତ ହୋଇପାରନ୍ତି ଆସନ୍ତୁ ଆମେ ବେନଜେନକୁ ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ଭାବରେ ଦେଖିଛୁ | ପ୍ଲାନାର୍ ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ଏହା ଏକ ଚକ୍ରବ୍ୟୁହ ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏବଂ
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରଥମ ପ୍ଲାନାର୍କୁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ କରେ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲିକ୍ d ଲୋ କ୍ଲାସାଇଜ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଏଥିରେ ଏକ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ପ୍ରତ୍ୟେକ

କାର୍ବନରେ ଗୋଟିଏ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଥାଏ ଏବଂ ଯଦି ଏହାର ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ତେବେ ସମସ୍ତ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ଡେଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଯାଏ ତେବେ ଚାରି ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଚାରୋଟି ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି uh ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣଙ୍କର ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ଛଅ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଛଅ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଚାରି n ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ସମାନ s ସହିତ ସମାନ | ix ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଚାରି n ସମାନ ଚାରି n ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ବେନଜେନ୍ n ରେ ଗୋଟିଏ ସମାନ ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଟେ ଆସନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଣୁକୁ ନେବା

ତେଣୁ ନାଫଥାଲିନ୍ ସାଇକେଲିକ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଦେଖିବା ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଅଣୁକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ମଧ ପ୍ଲାନର୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଅଟେ | ମୋନୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯାହା ଏକ ସାଇକେଲ୍ ଦୁଇଟି ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଏକତ୍ର ଫ୍ୟୁଜ୍ ହୋଇଛି ଏବଂ ଯେକ way ଣସି ପ୍ରକାରେ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ଯାହା ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଏବଂ ପ୍ଲାନାର୍ ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ମଧ ପାଇଲ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍‌ଗୁଡିକ ଅଛି ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏବଂ ଏଗୁଡ଼ିକ ଏକତ୍ରିତ ହୋଇ ଉଚ୍ଚ କାର୍ବନ୍ ସହିତ ଏକତ୍ରିତ ହୋଇଛି | ବଣ୍ଡ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ ଏହିପରି ଲେଖା ହୋଇଛି ଯେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ୱାରା ଏକ କଞ୍ଜୁଗେଟେଡ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ଡିଲକ୍ସ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆସନ୍ତୁ ଗଣନା କରିବା ଏହାର 10 ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଚାରି n ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ସହିତ ଦଶରୁ ଅଧିକ n ସମାନ ଆଠ n ସମାନ ଦୁଇଟି

ତେଣୁ ଏହା ଏସବୁକୁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ କରେ ଯାହା ଏଠାରେ ଉଲ୍ଲେଖ କରାଯାଇଛି | ପ୍ଲାନାର୍ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଏଥିରେ ପାଇଲ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ କରିଛି ଏବଂ ଏଥିରେ ଦୁଇଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ମଧ ସୁଗନ୍ଧିତ | ଇ ଆରମ୍ଭକୁ ଦେଖିଛି, ଆସନ୍ତୁ ଅଣ-ବେନଜେନଏଡ୍ ଯ ounds ଗିକକୁ ଦେଖିବା, ଚାଲନ୍ତୁ ସାଇକ୍ଲୋପେଣ୍ଟାଡିଏନିଲ୍ ଆୟନକୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଯାହାକୁ ଆମେ ସୁଗନ୍ଧିତ ଭାବରେ ଦେଖିଛୁ ଏକ ସାଇକ୍ଲୋପେଣ୍ଟାଡିଏନ୍ ହେଉଛି କାର୍ବନ sp କୁ କାର୍ବନ ସ୍ୱ ସହିତ କାର୍ ସହିତ ଯୋଡିବା ସହିତ ଆପଣଙ୍କ ମଧରେ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ୍ ଅଛି | ଆପଣ ବେସ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଏତେ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ସାଇକ୍ଲୋପେଣ୍ଟାଡିଏଲ୍ ଆନିଅନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି p ଅର୍ବିଟାଲରେ ଯାହା ଘଟେ ଏହି p ଅର୍ବିଟାଲରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକାକୀ ଯୋଡି ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ସାଇକ୍ଲୋପେଣ୍ଟାଡିଏନିଲ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ କକ୍ଷପଥ ଦେଖନ୍ତି | ଏହି ଅଣୁର ଗଠନ p ଅର୍ବିଟାଲଗୁଡିକ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକ ଯୁଗଳ p ଅର୍ବିଟାଲରେ ଅଛି ଯାହା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଏହି ସାଇକ୍ଲୋର ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗର ଡିଲ୍ ଭୋକାଲାଇଜେସନ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହି ଅଣୁଟି ହେଉଛି | ପ୍ଲାନାର୍ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ପ reading ଼ିବା ମଲିକୁଲାର୍ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଏବଂ ଏହା ଏକାକୀ ଯୋଡି ଏହି uh sp2 ହାଇବ୍ରିଡ୍ କାର୍ବନର p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରେ ଏବଂ d କୁ ଲୋକାଲାଇଜ୍ କରେ | କକ୍ଷପଥରେ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏହାର ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏଥିରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭୋଲ୍ଟ ଏହା ଏକ ଦ୍ୱି ବନ୍ଧନ ଏହି କକ୍ଷପଥର ଏହି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଓଭରଲପ୍ ଏକ ବାଇ ବଣ୍ଡ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ d ାରା ଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଯାଏ | ଠିକ୍

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖୁଛନ୍ତି ଏହାର ଛଅଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ନା ଚାରି n ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏଥିରେ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଚାରିଟି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରୁ ଆସୁଛି ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଯୋଡିରୁ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ n ାରା ଆପଣ ଗୋଟିଏ ସହିତ ସମାନ | ଏହି ଯ ound ଗିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଛଅ ବେନଜିନ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏହି ଯ ound ଗିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ଅଣ-ବେନଜେନଏଡ ଯ ound ଗିକ କୁହାଯାଏ ଅନ୍ୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଟ୍ରାପେଲିୟମ କାଟେସନ କିମ୍ବା ସାଇକ୍ଲୋହେପ୍ଟାଟ୍ରିନିଲ ସାଇକ୍ଲୋ କାଟେସନ

ତେଣୁ ଏହା ମଧ ବେନଜିନ ପରି six ଟି ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗର ପାଞ୍ଚ ନୁହେଁ | କିନ୍ତୁ ସାତଜଣ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗରେ ଏହାର ଛଅଟି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି, ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଏକ କାର୍ବନ୍ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ଖାଲି p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅଛି, ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅଛି, ଏକ ଖାଲି ସ୍ଥାନରେ କ ele ଣସି ଏଲେକ୍ ନାହିଁ | ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଏହି ଖାଲି ଏବଂ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏହି p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଏବଂ ଡେଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ମଲିକୁଲାର କକ୍ଷପଥକୁ ଏହି p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଏବଂ ଏକ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ଆ ମଲିକୁଲାର ଅର୍ବିଟାଲ୍ ତିଆରି କରେ ଯାହା ସୁଗନ୍ଧିତ ଏବଂ ଏହା ମଧ ଚକ୍ରବର୍ତ୍ତୀ | ପ୍ଲାନାର୍ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗଠନ କରିବା ମାତ୍ରେ ଯଦି ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କର, ତେବେ ଏହାର ଛଅଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ଯ ound ଗିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଟେ, ଆସନ୍ତୁ ଆମକୁ ଆଇପୁକ୍ ନାମକରଣ ପାଇଁ ସାଧାରଣ କ୍ଲଷ୍ଟର ଏବଂ ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଦେଖିବା ପାଇଁ ତୁମକୁ ଉପସର୍ଗର ଉପସର୍ଗର ନାମ ରଖିବାକୁ ପଡିବ | ଉଦାହରଣ ପାଇଁ ବେନଜେନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ଏଠାରେ ମିଥାଇଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ବେନଜେନରେ ଉପସ୍ଥିତ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ମିଥାଇଲ ବେନଜେନ କୁହାଯାଏ ଏହାକୁ କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ କୁହାଯାଏ ଏହାକୁ ଆମିନୋ ବେନଜେନ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଦୁଇଟି ଅଣୁକୁ ଏଠାରେ ନେବା | ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏହି ବେନଜିନ ସହିତ ଏଠାରେ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ | ସାଧାରଣ କ୍ଲାସ୍ iu ପ୍ୟାକ୍ ନାମକରଣ ଏବଂ ଆମକୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଏକରୁ ଅଧିକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଅଛି ସେତେବେଳେ ଆମକୁ ଏକ ନମ୍ବରିଂ ପ୍ରବର୍ତ୍ତନ କରିବାକୁ ପଡିବ, ତେବେ ଆମକୁ uh ପୂର୍ବରୁ ବେନଜିନ ପୂର୍ବରୁ ଉପସର୍ଗ ଭାବରେ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣଙ୍କର ଉଭୟ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁର କ problem ଣସି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ |

ତେଣୁ ଆମେ ଏଠାରେ 1 2 ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ କୁ କଲ କରିପାରିବା, ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଅଛନ୍ତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ନମ୍ବର କରିବା ଏବଂ ବ୍ରୋମୋ ଶୀଘ୍ର ଆସେ ସେତେବେଳେ ଆମକୁ ବର୍ଣ୍ଣାନୁକ୍ରମିକ କ୍ରମ ଅନୁସରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ପରେ c କ୍ଲୋରୋ ସି ଦ୍ୱିତୀୟରେ ଆସେ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମୋ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋ ବେନଜେନ କୁହାଯାଏ | ଆମେ ଯେତେବେଳେ ଅଣୁରେ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ଉପାଦାନ ଧାରଣ କରେ, ଆମକୁ ବର୍ଣ୍ଣାନୁକ୍ରମିକ ଭାବରେ ସଂଖ୍ୟାକରଣ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ b ଦ୍ରୁତ ଗତିରେ ଆସେ

ତେଣୁ ମୁଁ 1 ଏବଂ କ୍ଲୋର ଭାବରେ ନମ୍ବର ହୋଇସାରିଛି

ତେଣୁ c ଆସେ

ତେଣୁ ମୋର ସଂଖ୍ୟା 2 ଅଛି ତେବେ ଆମକୁ ଉପସର୍ଗ ପୂର୍ବରୁ ନାମ ବଦଲାଇବାକୁ ପଡିବ | ବେନଜେନକୁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମୋ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ପାଇପାରିବା, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ବଦଳାଯାଇଥିବା ବେନଜେନର ଆଇସୋରିଜିମ୍ ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ ସେଠାରେ ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ ନେବା | ଗୋଟିଏରୁ ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ତିନୋଟି ସମ୍ଭାବନା ଏହା କେବଳ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଭାବରେ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଏହା ଗୋଟିଏ କମା ତିନୋଟି ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର ଅଛି କିନ୍ତୁ ଭିନ୍ନ ସଂରଚନା ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ବନ ଏକରେ ଥିବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ | ଦୁଇଟିକୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଉପସ୍ଥିତ ଏବଂ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ତିନିଟି ତିନିଟି ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଚାରିଟି ଚାରିଟି ଡିବ୍ରୋମୋବେଞ୍ଜେନକୁ ଏସୋମର୍ କୁହାଯାଏ କିମ୍ବା ଏହାକୁ ରେଜିଓ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଆମେ ଟ୍ରିବ୍ରୋମୋ ବେନଜେନ ପାଇଁ ଦେଖିପାରିବା | ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ ସେମାନେ ଆଇସୋମରର ଆଇସୋମର୍ ଅଟନ୍ତି କିନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କର ଭିନ୍ନ ଗଠନ ଅଛି ଯାହାକୁ କୁହାଯାଏ ଏହି ତିନୋଟି ଅଣୁକୁ ତୁଳନା କରିବା, ସେମାନଙ୍କର ସମାନ ମଲିକୁଲାର ଫର୍ମୁଲା ମଧ ଅଛି କିନ୍ତୁ ବିଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ସଂରଚନାକୁ ବେନଜେନଏଡ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରକ୍ରିୟାର ରିଜୋସୋମର୍ସ ପ୍ରସ୍ତୁତି ମଧ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ପ୍ରଥମେ ଆମେ ଏହାକୁ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଉପରେ ଦେଖିବା | ବେନଜେନର ଏବଂ ଏହା ପେଟ୍ରୋଲିୟମରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଅଲ ବିଷୟ କରିଥାଉ | ସେହି ପରି କାନରେ c62c8 କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ରହିଥାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହେକ୍ସେନ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଯାହା ଆଲୁମିନାକୁ ପ୍ରାୟ 500 ରୁ 600 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ ଏବଂ 10 ରୁ 15 ବାତାବରଣ ଚାପକୁ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ବେଞ୍ଜିନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ

ତେଣୁ ପେଟ୍ରୋଲିୟମ ଶିଳ୍ପରେ ଉଚ୍ଚତା ଯାହା ବି ହେଉ | ଆଲକାନ୍ସ ଉତ୍ପାଦିତ ହୁଏ ଯେଉଁଥିରେ c62c ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ରହିଥାଏ, ପ୍ଲାଟିନମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ସହଜରେ ବେନଜିନରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ଆଲୁମିନାରେ ସମର୍ଥିତ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ଅନ୍ୟ ହାତରେ ହେକ୍ସାନ ବଦଳରେ ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଦ୍ୱାରା ବେନଜେନରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ | ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥାରେ ହେପଟାନ ଅଛି ତେବେ

ଏହାକୁ ମିଥାଇଲସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଇପାରିବ ଯାହାକି ମିଥାଇଲ ବେନଜିନରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ବିଦେଶୀ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବା କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ପେଟ୍ରୋଲରେ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଅଟେ | ସାଇକ୍ଲିଜେସନ୍ ଅନୁସରଣ ଦ୍ୱାରା ପେଟ୍ରୋଲିୟମ | ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦ୍ other ାରା ଅନ୍ୟ ବୃହତ ସ୍କେଲ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ହେଉଛି କୋଇଲା ଟାର୍ କୋଲ୍ଟରର ଡିଷ୍ଟିଲେସନ୍ ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ବେନଜେନ୍ ନାଫଥାଲିନ୍ ଆନ୍ଥ୍ରାସିନ୍ ର ମିଶ୍ରଣ | ତୁମେ ଥଣ୍ଡା ଟାର୍କୁ ଡିଷ୍ଟିଲ୍ କର ଏବଂ ତୁମେ ହାଲୁକା ତେଲ ପାଇଥାଅ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଅମ୍ଳ ସହିତ ଧୋଇବା ପରେ ବେସ୍ ଅପସାରଣ କରିବା ପାଇଁ ବେସ୍ ତାପରେ ଚୂଡ଼ାନ୍ତ ଡିଷ୍ଟିଲେସନ୍ ବେନଜେନ ଏବଂ ଟୋଲୁଏନ୍ ଏବଂ ଜାଇଲିନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହା ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକ୍ରିୟା | ବେନଜେନ ଏବଂ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରକ୍ରିୟା ହେଉଛି କୋଇଲା ଟାରର ଡିଷ୍ଟିଲେସନ୍ ସହିତ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ବେନଜେନ ତିଆରି କରିବାର ପଦ୍ଧତି ମଧ୍ୟ ଅଛି ଏବଂ ଏହାର ଉତ୍ପାଦକଗୁଡିକ ଲାବୋରେଟୋରୀ ସ୍କେଲର ପ୍ରଥମ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡା ସହିତ ବେନଜାଇକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ବେନଜିଲିକ୍ କିମ୍ବା ବଦଳାଯାଇଥିବା ବେନଜେନ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଚିକିତ୍ସା | ଚୂନ ଏବଂ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଲାରେ ବ୍ୟବହୃତ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ବେନଜେନ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ରେ ପରିଣତ ହେବ | ବୋରାଟୋରୀ ଅନ୍ୟ ପ୍ରକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଆଲ୍କାଇନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତିନିଟି ଅଣୁ, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକତ୍ର ହୋଇ ବିରାମ ଦିଅନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଲାଲ୍ ଲୁହା ଗରମ ଦେଇ ବେନଜେନ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି ଆହା ତିନୋଟି ଅଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥାରେ ଏକତ୍ର ହୋଇ ବେନଜେନକୁ ଏହି ବେନଜେନ ତିଆରି କରିବାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ତୃତୀୟ ଉପାୟ ହେଉଛି ଯଦି ଆମେ ଜିଙ୍କ୍ ଧୂଳି ସହିତ ଫେନୋଲ୍କୁ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ସମୟରେ ଫେନୋଲ୍ ଉପଲବ୍ଧ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ବେନଜେନ ଏବଂ ଜିଙ୍କ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ

ତେଣୁ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ବେନଜେନ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଏହି ତିନୋଟି ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଆମେ ପେଟ୍ରୋଲିୟମରୁ ଦେଖିଛୁ | ଶିଳ୍ପ ପେଟ୍ରୋଲିୟମ ଶିଳ୍ପ ଏବଂ ଆମେ ଅନେକ c62c8 ଆଲକେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବା ଯାହା ପ୍ଲାଟିନମ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ସହିତ ସହଜରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା ଚାପରେ ଆଲୁମିନାକୁ ସମର୍ଥନ କରେ ଏହାକୁ ସଂପୃକ୍ତ ବେନଜେନ ଡେରିଭେଟିକ୍ସରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ବେନଜେନ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶିଳ୍ପ ବ୍ୟବହାର ହେଉଛି ଡିଷ୍ଟିଲେସନ୍ | ବିଭିନ୍ନ ତାପମାତ୍ରାରେ 200 ଡିଗ୍ରୀ ତଳେ କୋଇଲା ଟାରର | ଏଲସିୟସ୍ ଏବଂ ଏହାକୁ ହାଲୁକା ତେଲ କୁହାଯାଏ ଯାହା କୋଇଲା ଟାରରୁ ଡିଷ୍ଟିଲ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ acid ାରା ଏସିଡ୍ ପରେ ବେସ୍ ତାପରେ ଜଳ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଆମେ ବେନଜେନ ଏବଂ ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜିନର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଯିବା ଯାହା ଶୁଦ୍ଧ ହେବା ପାଇଁ ଅଧିକ ଡିଷ୍ଟିଲ୍ ହୋଇପାରିବ | ବେନଜେନ ଏବଂ ମିଥାଇଲ ବେନଜେନ ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ବେନଜେନ ଭ physical ତିକ ଗୁଣର ଭ physical ତିକ ଗୁଣକୁ ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ

ତେଣୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ ବେନଜିନ ଏବଂ ଡେରିଭେଟିଭଗୁଡ଼ିକ ପୋଲାର ନଥିବା ଯ ound ଗିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେମାନେ ସାଧାରଣତ solid କଠିନ କିମ୍ବା ତରଳ ପଦାର୍ଥ ସେମାନେ ତରଳ ଏବଂ କଠିନ ଅଟନ୍ତି ଯାହା ଜ organic ବ ଦ୍ରବଣରେ ଭଲ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ | ଜଳ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଆହ ଦୃ strong ଦୁର୍ଗନ୍ଧ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରେ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନର ବାଷ୍ପଗୁଡିକ ସଂକ୍ଷେପରେ ପ୍ରକୃତିର ବିଷାକ୍ତ ଅଟେ ତେଣୁ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନର ଏକ ଅଂଶକୁ ଦେଖିଛୁ ପ୍ରଥମେ ବେନଜେନର ଗଠନ ଏବଂ ବନ୍ଧନ ପରେ ଆମେ ରିଜୋନାନ୍ସ ଏବଂ ବେନଜେନର ସ୍ଥିରତା ତା’ପରେ ନାମକରଣ ଏବଂ ଆଇସୋମେରିଜିମ୍ ଏବଂ l ର ଶେଷରେ ବେନଜେନର ପ୍ରସ୍ତୁତି ସୁଗନ୍ଧିତ | ecture ଆମେ ବେନଜେନର ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ଦେଖିଛୁ ଏହା ସହିତ ମୁଁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତୃତାକୁ ସମାପ୍ତ କରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ବେନଜେନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ବିଷୟରେ ଦେଖିବା |

Prutor@iitk