ଆଲକାନ୍ସର ନାମକରଣ ଏବଂ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ରାସାୟନିକ ଗୁଣ ଏବଂ ଆଲକାନ୍ସର ପ୍ରଥମ ଚାରିଜଣ ସଦସ୍ୟ ଆଲକେନ୍ସ୍ ମିଥେନ ଇଥାନ ପ୍ରୋପାନ ବଟାନ ବିଷୟରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବୁ, ସେମାନେ ପରବର୍ତ୍ତୀ 13 ସଦସ୍ୟ c phi ରୁ c 17 ଆଲକେନ୍ ଧାରଣ କରନ୍ତି ଯେଉଁଥିରେ କାର୍ବନରେ c52 c7 ଥାଏ | ତରଳ ପଦାର୍ଥ ଏବଂ କାର୍ବ ଆଲକାନ ଯାହାକି 18 କିମ୍ବା 18 ରୁ ଅଧିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ମହମ ଧାରଣ କରିଥାଏ
ତେଣୁ ଏହି ପରିବାରର ପ୍ରଥମ ଚାରିଜଣ ସଦସ୍ୟ ହେଉଛି କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ଥିବା ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ 13 ଆଲକେନ୍ ଫାଇଟ କାର୍ ଆଲକେନ୍ସ ଦେଖନ୍ତି ଯେଉଁଥିରେ c5 ରୁ c7 କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥାଏ | ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ତରଳ ପଦାର୍ଥ ଏବଂ ଆଲକାନ ଯେଉଁଥିରେ c ଅଠରରୁ ଅଧିକ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଧାରଣ କରିଥାଏ ସେଗୁଡିକ କଠିନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଆହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଇଥାନ କିମ୍ବା କ any ଣସି ଆଲକେନ୍
ତେଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି 2.6 ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ହେଉଛି 2.1
ତେଣୁ ପୋଲାର ନଥିବା ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏବଂ ଏହା ମଧ ପ୍ରାୟ ପୋଲାର ନୁହେଁ ଏବଂ ଶକ୍ତିଶାଳୀ
ତେଣୁ ଆଲକାନ୍ସ ପ୍ରାୟ ଅଣ-ଭୋଲାର ଯ ounds ଗିକ ଅଟେ ଯାହା କେବଳ ବେନଜେନ କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡ ପରି ପୋଲାର ନଥିବା ଶବ୍ଦରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ସ ମଧ | ପ୍ରକୃତିର ହାଇଡ୍ରୋଫୋବିକ୍ ସେମାନେ କେବଳ ପୋଲାର୍ ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଏବଂ ଜଳ ପରି ପୋଲାର ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଅନ୍ତି
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟକୁ ଯାଆନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ବଟାନ ଏବଂ ପେଣ୍ଟେନ୍ ହେକ୍ସନ୍ ତୁଳନା କରିବା ଆସନ୍ତୁ ଏହି ର ar ଖ୍ୟ ଆଲକାନ୍ସର ଫୁଟିବା ସ୍ଥାନକୁ ତୁଳନା କରିବା | କୋଠରୀର ତାପମାତ୍ରା ହେଉଛି ଗ୍ୟାସ୍ 0 ଡିଗ୍ରୀ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଏହାର 0 ଡିଗ୍ରୀ ଏହା ହେଉଛି 36 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏହି ଗୋଟିଏ ହେକ୍ସେନର ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ପ୍ରାୟ 68 ଡିଗ୍ରୀ 68.7 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ବ if ଼ାନ୍ତି ଯଦି ଆଲକାନଗୁଡିକ ର ar ଖିକ ଭାବରେ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ବ increase ାନ୍ତି | ଏହାର ତୁଳନାରେ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏହାର ପାଞ୍ଚଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ 15 ଡାହାଣ କାର୍ବନ 12 ଏବଂ 3 15 ମଲିକୁଲାର ବୃଦ୍ଧି କରୁ | ଓଜନ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ବ increases ିଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏହି ପରବର୍ତ୍ତୀ କୋମୋଲୋଜି କ୍ରମରେ ଅଧିକ ବୃଦ୍ଧି କରିବା ତେବେ ଆଉ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ 68.7 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସକୁ ବୃଦ୍ଧି ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ବ with ିବା ସହିତ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ବ increases ିଥାଏ କାରଣ ଆଲକାନ୍ସ ମଧରେ ଆନ୍ତ m- ମଲିକୁଲାର ଶକ୍ତି ବ increase ିଥାଏ | ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ଭୂପୃଷ୍ଠର କ୍ଷେତ୍ର ଅଧିକ ଏବଂ ଏହି ଆହା କାରଣରୁ ଭ୍ୟାନ୍ ଡେର୍ ୱାଲ୍ ଫୋର୍ସ ମଧରେ ତୁମର ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଥିବାବେଳେ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବ increases ିଯାଏ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ସେମାନଙ୍କର ଅଧିକ ଭୂପୃଷ୍ଠ ଅଛି ଯଦି ଆସନ୍ତୁ ଯଦି ତୁମର ର ar ଖ୍ୟ ଆଲକାନ୍ସ ଅଛି ତେବେ ତୁଳନା କରିବା | ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ବ increases ଼ିବା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଇସୋମର ମଧରେ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ତୁଳନା କରିବା ଆସନ୍ତୁ ଏହି ପେଣ୍ଟାନକୁ ନେବା
ତେଣୁ ର line ଖ୍ୟର 30 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ଆଇସୋମର ଏହା ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ ବଟାନେ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଦୁଇଟି କମା ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ ପ୍ରୋପାନ ଯଦି ତୁମେ ଫୁଟିବା ବିନ୍ଦୁକୁ ତୁଳନା କର ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ବିଷୟରେ 28 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲ | sius uh ଏହା ହେଉଛି 9.5 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ପେଣ୍ଟାନ୍ର ଆମର ସମସ୍ତ ଆଇସୋ ଷ୍ଟ୍ରକଚରାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ର ar ଖିକ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏକ ଶାଖା ବିଶିଷ୍ଟ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣଙ୍କର ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି ତାପରେ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ 28 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ 36 ରୁ 28 ଡ   ଗ୍ରୀ ଉପରେ କମିଯାଏ | 8 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଶାଖାଗୁଡ଼ିକୁ ବ increase ଼ାନ୍ତି ଏହାର ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଅଛି ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ 9.5 କୁ ହ୍ରାସ ହୁଏ କାରଣ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆକାରରେ କମ୍ପାକ୍ଟ ହୋଇଥା’ନ୍ତି ଯଦି ଇଣ୍ଟରମୋଲୋକୁଲାର ହୁଏ ତେବେ ଭୂପୃଷ୍ଠର କ୍ଷେତ୍ର କମିଯାଏ | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଶକ୍ତି ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଶାଖା ଥାଏ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯାହା ତୁମେ ଯେତେବେଳେ ର ar ଖ୍ୟ ଆଲକାନ ସହିତ ତୁଳନା କର, କମ୍ପା ହୁଏ
ତେଣୁ ଆମେ ଆଲକାନାର ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ଦେଖିଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ସେଗୁଡ଼ିକ କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ଗ୍ୟାସ୍ କିମ୍ବା କଠିନ ତରଳ | ଏବଂ ତା’ପରେ ଆଲ୍କାନ୍ସର ପୋଲାର୍ ନଥିବା ଚରିତ୍ର ତାପରେ ଆମେ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟଗୁଡିକ ଦେଖିଲୁ ସେଗୁଡ଼ିକ ମଧ ରଙ୍ଗହୀନ ଏବଂ ଜଳହୀନ | ଆଲକାନ୍ସର ମାଇକିକାଲ୍ ଗୁଣ ଏବଂ ମୁଁ କେବଳ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଇଛି ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାର୍ଥକ୍ୟ ବହୁତ କମ୍ ସେଗୁଡିକ ପ୍ରାୟ ଅଣପୋଲାର ଅଣୁ ଏବଂ
ତେଣୁ ଏହି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ମଧରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଟନ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମାନ ଭାବରେ ବଣ୍ଟିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ମଧରେ ସମାନ ଭାବରେ ବଣ୍ଟିତ | ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ ଠିକ୍ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଏଠାରେ ମଧ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନ ମଧରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ସମାନ ଭାବରେ ବଣ୍ଟିତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ପୋଲାର ରିଜେଣ୍ଟ୍ ସାଧାରଣ ତାପମାତ୍ରା କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ନାହିଁ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏସିଡ୍ ବେସ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ନାହିଁ | ଅଣ-ପୋଲାର ଚରିତ୍ର ତଥା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧରେ ଦୃ strong ବନ୍ଧନ କିନ୍ତୁ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏବଂ ସେମାନେ ଏକ ପ୍ରକାର ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରନ୍ତି ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଏବଂ ସେମାନେ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରିବେ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ | ଅନ୍ୟଟିର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ହେଉଛି ଥର୍ମାଲ୍ ଏବଂ କାଟାଲାଇଟିସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଆମେ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିବୁ ତାପଜ ଅର୍ଥ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଉତ୍ତାପକୁ ଉଚ୍ଚ ତାପକୁ ଜାଳିଦେଲେ ସେମାନେ ଅବନତି ଘଟାଇ ପାରନ୍ତି ଆମେ କିଛି ଦେଖିବା ଯାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ uh ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରୁ ସେତେବେଳେ କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ ଥାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ସମ୍ମୁଖୀନ ହୋଇପାରେ ପ୍ରଥମେ ଆମକୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖିବା | ହାଲୋଜେନ କିମ୍ବା ଆପଣ ମଧ ପରିଚିତ କରିପାରିବେ ଆପଣ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ସଲଫୋନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବଦଳାଇ ପାରିବେ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ପ୍ରାୟ 500 ରୁ ଅଧିକ ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ପକାଇବ, ଆସନ୍ତୁ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ବୁ understand ିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଯନ୍ତ୍ରକ when ଶଳ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏକ ମିଥେନକୁ ଚିକିତ୍ସା କର, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହାଲୋଜେନ ଆମକୁ ନେବା | 500 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ କିମ୍ବା uv ଆଲୋକରୁ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯେତେବେଳେ uv ଆଲୋକ କିମ୍ବା ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସେ ସେମାନେ କ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ପାଇପାରେ ତାପରେ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଆପଣ ଶେଷ କରିବେ | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ଗରମ ହୁଅନ୍ତି କିମ୍ବା iv ଦୃଶ୍ୟମାନ ଆଲୋକରେ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ କ୍ଲୋରାଇଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧରୁ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ହାଲୋଜେନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ତୁଳନା କରନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଉତ୍ପାଦ ଦ୍ୱାରା hcls ସୃଷ୍ଟି କରୁ | ମିଥେନ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ କ୍ରମ ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ତେବେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ତାପରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ତାପରେ ଆୟୋଡିନ୍
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ତୁଳନା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମିଥେନ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ମଧ ତୃତୀୟ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ତୃତୀୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ | ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରାଥମିକ ମାଧ୍ୟମିକ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ତୁଳନାରେ ପ୍ରାଥମିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ତୁଳନାରେ ଏହା ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ଏହା ଆଲକାନ ପ୍ରତି ହାଲୋଜେନର ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ କ୍ରମ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ହାଲୋଜେନ ପ୍ରତି ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ପ୍ରାଥମିକ ତୃତୀୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ ତେବେ ପ୍ରାଥମିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ | ପରମାଣୁ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ତୁଳନା କର, ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ କିନ୍ତୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆମେ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିପାରିବା ତୁମେ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ସହିତ ଶେଷ ହେବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଆୟୋଡିନ୍ ପାଇଁ ଯିବ ଏବଂ ତୁମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ | କିନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଓଲଟା ଅଟେ ଏବଂ ସେଠାକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଯନ୍ତ୍ରକ see ଶଳ ଦେଖିବା ପରେ ଆମେ ଆୟୋଡିନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିବା

ତେଣୁ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀରେ ଏହା ତିନୋଟି ଷ୍ଟେପ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହୁଏ ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ କୁ ଆରମ୍ଭ କରେ ଯାହାକୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ହୋମୋଲାଇସିସ୍ ଦେଇଥାଏ | ହାଲୁକା କିମ୍ବା ଉତ୍ତାପ ଏପରିକି ହାଲୁକା ଏବଂ ଆମେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରୁ ଏହା ଏକ ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ସହିତ ଜଡିତ | ପ୍ରୋସେସ୍ ଆହା ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ହୋମୋଲାଇସିସ୍ ଅଧୀନରେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଥରେ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି ତେବେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ch ବଣ୍ଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହାକୁ ପ୍ରଚାର ପ୍ରସାର ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ କୁହାଯାଏ | ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ch ବଣ୍ଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ

ତେଣୁ ତୁମେ ch ତିନୋଟି ଡଟ୍ ପ୍ଲସ୍ hc ସହିତ ଶେଷ ହେବ

ତେଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଆହା ମିଥେନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଏବଂ hcl ଉତ୍ପାଦନ କରିବ

ତେଣୁ ଏହି ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ କ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | cl dot

ତେଣୁ ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ତୁମେ କ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ଏହି ଦୁଇଟି ଷ୍ଟେପ୍ ଏବଂ ଏହା ତୁମର ଅତୀତରେ ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ନହେବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏହା ଚାଲିବ ଏବଂ ଏହା ପୁନରାବୃତ୍ତି ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଏହିପରି ଚାଲିବ ଏବଂ ତୁମେ ' ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ନଷ୍ଟ ହେବା ଯାଏଁ ତୁମର ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ନହେବା ଯାଏଁ ଉତ୍ପାଦନ ହେବ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ରେଡିକାଲ୍ ଏକତ୍ର ହୋଇପାରେ ଯାହା ହୋଇପାରେ | ଏକ ନିରପେକ୍ଷ ଅଣୁକୁ ବିଲୋପ କରନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହାକୁ ସମାପ୍ତି ପଦକ୍ଷେପ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣଙ୍କର କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଏହି ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଏକତ୍ର ହୋଇ ଆପଣ ପୁନର୍ବାର c12 କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବେ, ଆପଣଙ୍କର ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ କରେଣ୍ଟ ମିଳିତ ହୋଇ ଆପଣ ଇଥାନ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବେ ଯାହା ଉପରେ ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ | ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ତରଳିବା ସହିତ ଆପଣ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଟର୍ମିନାସନ୍ ଷ୍ଟେପ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ସହିତ ତିନୋଟି ଷ୍ଟେପ୍ ଚେନ୍ ଇନିସିଏସନ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହୋଇଥାଏ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଆପଣଙ୍କର ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଅବଶ୍ୟ ବିଭିନ୍ନ ପଦ୍ଧତି ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି ଆପଣ ହାଲୁକା ଉତ୍ତାପ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଏବଂ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ପସନ୍ଦ କରନ୍ତି | ରେଡିକାଲ୍ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ତୁମର ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଆଲକାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କର, ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ତୁମର ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ ଏବଂ ଅନୁରୂପ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ

ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ ଖାଇବା ପରେ ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ଏକତ୍ର ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | ହାଲୋଜେନେସନ୍ ର ଯନ୍ତ୍ରକ .ଶଳ | ଆଲକାନଗୁଡିକର

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯେ କ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଗଠନ କ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ମଧ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ତୁମେ ସମାନ ଉପାୟରେ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଏବଂ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ପାଇବ ଏବଂ ତୁମେ ଉଲ୍ଲେଖ କର ଯେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ i ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆଗକୁ ବ to ାଇବା ପାଇଁ ଆୟୋଡିନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଓଲଟପାଲଟ କରେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅତିରିକ୍ତ ଅକ୍ସିଡାଇଜେଣ୍ଟ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଯୋଡିଥାଉ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହିଓ ଥ୍ରୀ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ i ଏବଂ ପାଣିରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଅକ୍ସିଡେଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟକୁ ଯୋଡିବେ ସେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ | ଆୟୋଡିନେସନ୍ ସଂପାଦିତ ହୋଇପାରିବ ଯଦି ଆପଣ ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଯୋଗ ନକରନ୍ତି ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଓଲଟା ହୋଇପାରେ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବନ୍ଦ ହୋଇପାରେ ଯେପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଯୋଡିବେ ସେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନୁଭବ କରାଯାଇପାରେ ଯେ ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆୟୋଡିନ୍ ମିଥେନ ପାଇଛନ୍ତି | ଆଲକାନଗୁଡିକର ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଦେଖିଛୁ, ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଯିବା, ସେମାନଙ୍କୁ ବ୍ୟାପକ ଭାବରେ ଦୁଇଟି ଗ୍ରୁପ୍ କମ୍ପ୍ୟୁରେ ବିଭକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମିଥେନକୁ ପ୍ରଜ୍ୱଳିତ କର, ଏହା ଅତ୍ୟଧିକ ଅମ୍ଳଜାନର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏହାକୁ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଜଳ ଏବଂ ଉତ୍ତାପରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରେ | -ପ୍ରସାଦ ତୁମେ ଉତ୍ତାପ ଉତ୍ପାଦନ କର

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆହାନର ଆଧାର ଯାହା ଆମେ ଆଲକାନ ବ୍ୟବହାର କରୁ ତାହା ହେଉଛି ଇନ୍ଧନ ଏବଂ ତୁମେ ଶକ୍ତି ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ବହୁ ଉତ୍ତାପ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଆଲକେନ୍ ଜାଳେ ଏବଂ ତୁମେ ବହୁ ଉତ୍ତାପ ଏବଂ ସାଧାରଣ ସମୀକରଣ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ | ଗଣନା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏହି ଆଲକାନ୍ସ ପାଇଁ cn h2n ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ତିନି n ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ଦ୍ two ାରା ଅମ୍ଳଜାନ ଦିଏ ଏବଂ ଏହା n co ଦୁଇ ଏବଂ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ h ଦୁଇ o ପ୍ଲସ୍ ଉତ୍ତାପ ଏହା ସାଧାରଣ ସମୀକରଣ ଆହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମିଥେନରେ ଗଣନା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | କାର୍ବନ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଚାରି ପି ଦୁଇଟି ଏବଂ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହା ଏକ ସମୀକରଣ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗୋଟିଏ ଏବଂ n ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ଜଳ ଏବଂ ସେମାନେ ଉତ୍ତାପ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି ଅମ୍ଳଜାନର ପରିମାଣ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବନ୍ଦ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ କାର୍ବନ ଏବଂ ଜଳ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଏବଂ ଫିଲ୍ଟରେସନ୍ ପାଇଁ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରୟୋଗ ପାଇଁ ଇଙ୍କି ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଏବଂ ଇଟା ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଏବଂ କୁଟିଜ୍ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଆଂଶିକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଏବଂ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଏବଂ ଆଲକାନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ହୋଇପାରେ | ମଲାଇବେଡେନମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ର ଉପସ୍ଥିତି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଆଂଶିକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କିମ୍ବା ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆଲକେନ୍ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଇଥାନ୍ ଇଥାନ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ତେବେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ର ଉପସ୍ଥିତି ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଇଥାନିକ୍ ଏସିଡ୍ ହୋଇପାରେ | ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଏଗୁଡ଼ିକୁ କଣ୍ଟ୍ରୋଲ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆଲକାନ୍ସ ମଧ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | ଆଲକୋହୋଲକୁ ଆଲକୋହାଇଡସ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ପଦ୍ଧତିଗୁଡ଼ିକ ଉପଲବ୍ଧ ହେଉଛି ପରବର୍ତ୍ତୀ   ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ n ଆଲକାନ୍ସକୁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ hcl ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି, ସେମାନେ ଶାଖା ହୋଇଥିବା ଆଲକାନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ ଦେଇପାରନ୍ତି ଏହାକୁ ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ ଅବଶ୍ୟ ଆମେ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ପାଇଥାଉ ଏହା ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ | ବଟାନେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପେଣ୍ଟେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଆପଣ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ବଟାନେ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି କମା ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ପାଇବେ, ଆପଣ ଅଧିକ ଯ ounds ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ପାଇବେ ଏହି ଦୁଇଟି ମୁଖ୍ୟ ଯ ounds ଗିକ ଏବଂ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆଲକାନ୍ସ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ବଟାନ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ଦେବା ପାଇଁ ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ ହୋଇପାରେ | ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଉପାଦାନ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ କୁହାଯାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସହଜରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଯେପରି ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ଶୁଖିଲା hdl ଗ୍ୟାସ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି କରୁଥିବା n ଆଲକେନ୍ସରେ ଛଅରୁ ଅଧିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥିବାବେଳେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପରେ ଆଲକାନକୁ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ଅତିକ୍ରମ କରିପାରନ୍ତି | ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ଦେବା ପାଇଁ ସାଇକ୍ଲିଜେସନ୍ ଦ୍ followed ାରା ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ପ୍ରାୟ 700 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ 10 ରୁ 15 ବାତାବରଣରେ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଉତ୍ତାପ କରନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇକ୍ସାଇଡ୍ ଆଲୁମିନା କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ଉପସ୍ଥିତି | ଏହା ଡିହାଇଡ୍ରେଟର୍ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଦ୍ cy ାରା ସାଇକ୍ଲିଜେସନ୍ ଦ୍ ben ାରା ବେନଜେନ ଦେବା ପାଇଁ ହେକ୍ସେନ୍ ବଦଳରେ ସମାନ ଭାବରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ହେପଟାନ୍ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଟେଲିଭିଜନ୍ କରିପାରିବେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଅକ୍ଟାନ୍ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଇଥିଲ୍ ବେନଜେନ ତିଆରି କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହାକୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଆରୋମାଟାଇଜେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ | ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଯୋ ଯେତେବେଳେ ବାଷ୍ପ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ବାୟୁର ଅନୁପସ୍ଥିତିରେ ତୁମେ ଆଲକେନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର, ନିକେଲ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ମୂଲ୍ୟ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମିଥେନ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ନିକେଲର ମୂଲ୍ୟ ପ୍ରାୟ 1000 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ଗରମ କରିପାରିବ, ଯଦି ତୁମର ବାୟୁର ବିକଳ୍ପ ନାହିଁ | କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସରେ ପରିଣତ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଆପଣ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ପ୍ରୋସେସ୍ ଇଣ୍ଡଷ୍ଟ୍ରି | କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁଗୁଡିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ଶିଳ୍ପ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଆଲକାନ୍ସର ପିରୋଲାଇସିସ୍ ମଧ୍ୟ କ୍ରକ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଉଚ୍ଚ ଆଲକେନ୍ ଗୁଡିକ ଛୋଟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଇନ୍ଧନ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରୟୋଗ ପାଇଁ ବ୍ୟାପକ ଉପଯୋଗୀତା ପାଇପାରେ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ 500 ଡିଗ୍ରୀ c ରେ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଇଥାନକୁ ଗରମ କରନ୍ତି | ଇଥିଲିନ୍ ମିଥେନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଗ୍ୟାସ୍ ଦେବା ପାଇଁ ବାୟୁର ବିକଳ୍ପ ଏଲସିୟସ୍ ପାଇରୋଲାଇସିସ୍ ଦେଇପାରେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଉତ୍ତାପ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ବାୟୁର ବିକଳ୍ପଗୁଡିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସରେ ଇଥିଲିନ୍ ମିଥାନର ମିଶ୍ରଣ ଦେବା ପାଇଁ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ହୋଇଥାଏ | ପଥରେ ଯାହା ଘଟେ ଯେପରି ଆମେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ସର ମାମଲା ଦେଖିଛୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ତିନୋଟି ଷ୍ଟେପ୍ ଇନିସିଏସନ୍ ଷ୍ଟେପ୍ ସହିତ ଜଡିତ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ 500 ◌ାରା 500 ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଉତ୍ତାପରେ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଇଥାନ୍ ହୋମୋଲାଇସିସ୍ ଦେଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ two ◌ାରା ଆପଣ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ଥରେ ଆରମ୍ଭ ପଦକ୍ଷେପ | ଏହାକୁ ତିଆରି କର ମ radical ଳିକ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ପ୍ରସାରଣ ଷ୍ଟେପ୍ କୁହାଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ r ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି | ଥରେ ଆପଣ ଇଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଗଠନ କରିବା ପରେ ଏହି ଇଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ କ୍ଲିଭେଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯେପରି ଇଥାଇଲନ୍‌କୁ ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ଲସ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଥାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଆପଣ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଇଥିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି ଏହା ଏହି ପୁନରାବୃତ୍ତି ପରି ଚାଲିପାରେ | ଏହି ପଦକ୍ଷେପଗୁଡ଼ିକୁ ଏହାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉତ୍ତେଜନା କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ରେଡିକାଲ୍ ଦୁଇଟି ରେଡିକାଲ୍ ମଧ୍ୟ ଥରେ ମିଶିପାରେ ଯେପରି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଗ୍ରାସ ହେବା ପରେ ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲି

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ରେଡିକାଲ୍ ଏକତ୍ର ହୋଇ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବନ୍ଦ କରିପାରେ ଯାହାକୁ ସମାପ୍ତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମାପ୍ତି ପଦକ୍ଷେପ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଦୁଇଟି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ମିଳିତ ଭାବରେ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ ପାଇବ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଦୁଇଟି ଇଥିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଏକତ୍ର ହୋଇ ଉଚ୍ଚ ଆଲକେନ୍ ମିଶାଇ ପାରିବ ଏହା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଇଥିଲିନ୍ ଏବଂ ମିଥାଇଲରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ

ତେଣୁ ମ this ଳିକ ଭାବରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କ’ଣ ଘଟେ ଏବଂ ସାମଗ୍ରିକ ଭାବରେ ଯଦି ତୁମେ ଦେଖିବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମୁଁ ଲେଖିଛି ଇଥାନକୁ ଇଥିଲିନ ମିଥେନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଗ୍ୟାସରେ ପରିଣତ କରାଯାଇପାରିବ | ଏଠାରେ ଦେଖିପାରୁଛି କି ମିଥେନ କିପରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବମ୍ ଇଥାଇଲନ୍ ବଣ୍ଡ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଉଦାହରଣ ପାଇଁ ଡୋଡେକେନ୍

ତେଣୁ ଡୋଟାକିନ୍ କିରୋସିନିର ଏକ ମୁଖ୍ୟ ଉପାଦାନ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ପାଲାଡିୟମ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ନିଆଁ ଗରମ କରନ୍ତି | ପାଖାପାଖି degrees ୦ ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସରେ ନିକେଲ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ସେମାନେ ହେପଟାନ ଏବଂ ପେଣ୍ଟାନ ଛୋଟ ଭଗ୍ନାଂଶର ମିଶ୍ରଣ ଦେବା ପାଇଁ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ କରି ପାରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନର କ୍ରାକିଙ୍ଗ କୁହାଯାଏ ଏହା ଇନ୍ଧନ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆଲକାନରେ ଆଲକାନର ନିଶ୍ଚିତକରଣ ବିଶ୍ଳେଷଣ ଦେଖିବା | କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ବଣ୍ଡ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରେ ଯାହା ମହାକାଶରେ ପରମାଣୁର ଏକ ଭିନ୍ନ ସ୍ଥାନିକ ବ୍ୟବସ୍ଥା ଦେଇପାରେ ଯାହାକୁ କନଫର୍ମେସନାଲ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସନ୍ତୁ ଇଥାନରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା

ତେଣୁ ଏହି ଇଥାନ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଏଠାରେ ଏହି କାର୍ବନ୍ ବନ୍ଧା ହୋଇଥିବାର ଦେଖିପାରିବା | ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ବନ ପଛରେ ମଧ୍ୟ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି | ଏହା ପଛରେ ଆପଣ ଏଠାରୁ ଦେଖିପାରିବେ ଏବଂ ଏହାର ଗୋଟିଏ ଗଠନ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଆହା ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ହେତୁ ଏହା ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରେ ଯାହା ଦ୍ you ◌ାରା ଆପଣ ପରମାଣୁର ବିଭିନ୍ନ ସ୍ଥାନିକ ବ୍ୟବସ୍ଥା କରିପାରିବେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହା ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏଥିରେ ରହିପାରିବେ | ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଏହି uh ଦୁଇଟି ch ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରେ ତୁମର ch ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟିରେ ତୁଳନା କର ତେବେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ch ବଣ୍ଡ ପଛରେ ଅଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ch ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ ହେତୁ ଏହି ଦୁଇଟି ch ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରେ ଅଛି | ବଣ୍ଡ ଘୂର୍ଣ୍ଣନକୁ ଏହି ଦୁଇଟିକୁ କନଫର୍ମର୍ ବା ସ୍ୱୟଂଚାଳିତ ଏବଂ କନଫର୍ମେସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ମୋତେ ଇଥାନର ସାହାର୍ଟ ଏବଂ ମାନବ ପ୍ରୋଜେକସନ ଆଙ୍କିବାକୁ ଦିଅ, ଏହା ହେଉଛି ସାହାରର ପ୍ରୋଜେକସନ

ତେଣୁ ମୁଁ ଯାହା ବି ଦେଖାଉଛି ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଦିଗକୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଦିଗରୁ ଦେଖ | ଏବଂ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ତାହା ପଛରେ ଅଛି ଏବଂ ଏହାକୁ ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ ରୂପାନ୍ତର କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି ଗୋଷ୍ଠୀର ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ହେତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ t ର ଏକ ଭିନ୍ନ ସ୍ଥାନିକ ବ୍ୟବସ୍ଥା ଅଛି | ମହାକାଶରେ ହେସ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଚରମ ମାମଲା ଏବଂ ଏହାକୁ ଷ୍ଟାଗେଡ୍ ଷ୍ଟାକ୍‌ଡ୍ କନଫର୍ମେସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ହେଉଛି ଇଥାନର ସାହାରର ପ୍ରୋଜେକସନ ଏହା ଏକ ମାନବ ପ୍ରୋଜେକସନ

ତେଣୁ ଏହା ଆଗ ପାର୍ଶ୍ୱ କାର୍ବନ ଏହା ପଛ କାର୍ବନ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖିପାରିବେ | ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଚମତ୍କାର ରୂପାନ୍ତର, ଏହି ଦୁଇଟିକୁ କନଫର୍ମେସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ବା ଭିନ୍ନ କନଫର୍ମେସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ପଛରେ ଅଛି ଯେ ଏହି ବଣ୍ଡ ଭାଲୁ ମଧ୍ୟରେ ଏହି ବନ୍ଧନ ଭାଲୁ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଘୃଣା ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି କନଫର୍ମର୍ ଅଛି | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ତୁଳନାତ୍ମକ ଭାବରେ ଅଧିକ ଶକ୍ତି ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଏହା ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ପ୍ରତି 2.୫ କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ ଠାରୁ କମ୍ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ବଣ୍ଡ ଯୋଡି ମଧ୍ୟରେ ଘୃଣା ହେତୁ ଏହାର ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଶକ୍ତି ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଅଛି ଏବଂ ଏହି ch ବନ୍ଧନରେ ଅଛି | ଏହି ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରୁ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଡ ଯୋଡି ମଧ୍ୟରେ କମ୍ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ ନିଶ୍ଚିତକରଣକୁ ତୁଳନା କର ଏବଂ ଏହା ତୁମେ ଠିକ୍ କରିପାରିବ | ଏଠାରେ ଆପଣ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ ନିଶ୍ଚିତକରଣ ଏହା ଷ୍ଟାକ୍‌ଡ୍ କନଫର୍ମେସନ୍ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ

ତେଣୁ ସେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଡାଇହେଡ୍ରାଲ୍ ଆଙ୍ଗଲ୍ ଏହି ଦୁଇଟି ଚରମ ମାମଲା ଠିକ୍ ଏହା ଏକ ଅଧିକ ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ ଏବଂ ଏହା ହେତୁ | ବଣ୍ଡ ରିପ୍ରେସନ୍ କିନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଟର୍ସନାଲ୍ ଷ୍ଟ୍ରେନ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ବଣ୍ଡ ରିଫୁଲ୍ସନ୍ ହେତୁ ଏହାର ଅଧିକ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଅନ୍ୟକୁ ତୁଳନା କର ତେବେ ଏହି ଚରମ ମାମଲାଟି ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ତୁଳନାରେ ଏହି ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ଚରମ ମାମଲା ଅଛି | ଅନେକ ଅସୀମ ନିଶ୍ଚିତକରଣ ଉପଲବ୍ଧ ଏବଂ ସେଗୁଡିକୁ ସ୍କେ କନଫର୍ମେସନ୍ କୁହାଯାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ଡାଇହେଡ୍ରାଲ୍ ଆଙ୍ଗଲ୍ 0 ଏଠାରେ ଡାଇହେଡ୍ରାଲ୍ ଲମ୍ବ ହୁଏତ 5 5 ରୁ 10 ଠିକ୍ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ଏହି ଚରମ କେସ୍ ମଧ୍ୟରେ ସ୍କ୍ୱ କନଫର୍ମେସନ୍ କୁହାଯାଏ | କ the ଣସି ସୁନିଶ୍ଚିତତା ମଧ୍ୟରେ ଯେକ whatever ଣସି ନିଶ୍ଚିତକରଣ ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି ମଧ୍ୟରେ ଏହାକୁ ସ୍ଥିର କରିବା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ | ns ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଶକ୍ତି ସ୍ତରର ଚିତ୍ର ଦେଖିବା ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଧକ୍କା ହେତୁ ରୁମର ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ସେମାନେ ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ପ୍ରତି ପ୍ରାୟ 15 ରୁ 20 କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ପାଆନ୍ତି

ତେଣୁ କ room ଣସି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ

ତେଣୁ ରୁମ୍ ତାପମାତ୍ରା ସେମାନେ କରିପାରିବେ | ସହଜରେ ଅତିକ୍ରମ କରନ୍ତୁ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି କନଫର୍ମେସନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଶକ୍ତି ପାର୍ଥକ୍ୟ ପ୍ରାୟ 2.୫ କିଲୋ ବାହକ ଅଟେ, ସେମାନେ ଅସୀମତା ସଂଖ୍ୟା ପାଇଁ ସହଜରେ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଦୁଇଟି ଚରମ ନିଶ୍ଚିତକରଣର ଦୁଇଟିର ଶକ୍ତି ସ୍ତରର ଚିତ୍ରକୁ ଦେଖିବେ ତେବେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଘୂର୍ଣ୍ଣନ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | ଇଥାନର ଚମତ୍କାର ନିଶ୍ଚିତକରଣର ଶକ୍ତି ସ୍ତର ଏହା ଏକ ଚମତ୍କାର ନିଶ୍ଚିତକରଣ ଏହା ହେଉଛି ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ ନିଶ୍ଚିତକରଣ ଏହା ପୁଣି ଥରେ ସ୍ଥିର ହୋଇଥିବା ନିଶ୍ଚିତକରଣ

ତେଣୁ ଯାହା ଶକ୍ତି ମଧ୍ୟରେ ଏହି ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ବ୍ୟବଧାନ ପ୍ରାୟ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏହି ଷ୍ଟାକ୍ଟ ନିଶ୍ଚିତକରଣ | ପ୍ରାୟ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ କିଲୋ ରଙ୍ଗ ଏହା ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ଯାହା ବି ନିଶ୍ଚିତ ହୁଏ | ଆମ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଆୟନଗୁଡିକ ସ୍କେ କନଫର୍ମେସନ୍ସ କୁହାଯାଏ ଏହାକୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହାକୁ ଏକ ଆସନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରିବା ଏବଂ ଆଲକାନ୍ସ ସହଜରେ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ମୁକ୍ତ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରେ ଯାହା ମହାକାଶରେ ପରମାଣୁର ବିଭିନ୍ନ ସ୍ଥାନିକ

ବ୍ୟବସ୍ଥାକୁ ନେଇପାରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଗଠନମୂଳକ କୁହାଯାଏ | ଆଇସୋମର୍ସ ବା କନଫର୍ମର୍ସ କିମ୍ବା ଟ୍ୟୁମର୍ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଦୁଇଟିକୁ ତୁଳନା କରନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ଇଥାନ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ଚରମ କନଫର୍ମେସନ୍ ଏହା ଟର୍ସିନାଲ୍ ଷ୍ଟ୍ରେନ୍ କାରଣରୁ କମ୍ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ଅନେକ ନିଶ୍ଚିତକରଣ ସମ୍ଭବ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ଅଛି | skew କନଫର୍ମେସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହିପରି ଆଗକୁ ବ can ି ପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଇଥାନ ବିଷୟରେ ଇ ଇ ଚାହୁଁଛ ଯଦି ତୁମେ ପ୍ରୋପାନ ପାଇଁ ଯାଅ ଏବଂ ଏହା ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ ରୂପାନ୍ତର ହେବ ଏବଂ ଏହା ପ୍ରୋପାନ ପାଇଁ ଚମତ୍କାର ନିଶ୍ଚିତକରଣ ହେବ ଏବଂ ବଟାନ ପାଇଁ ଏହା ଏକ ଚମତ୍କାର ନିଶ୍ଚିତକରଣ ହେବ | ଏବଂ ସେଠାରେ ଏହା ହେବ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ ନିଶ୍ଚିତକରଣ ଯାହା ତୁମ ତୁଳନାରେ କମ୍ ସ୍ଥିର ଅଟେ | ଏହିପରି ଆଗକୁ ବ can ଼ିବା, ଆଜି ସଂକ୍ଷେପରେ ସଂକ୍ଷେପରେ ଆମେ ଆଲକାନ୍ସର ଭ physical ତିକ ଗୁଣ ଦେଖିଛୁ ତାପରେ ଆମେ ରାସାୟନିକ ଗୁଣ ଦେଖିଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଆହା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିଛୁ ତାପରେ ତାପଜ ଏବଂ କାଟାଲାଇଟିସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଅମ୍ଳଜାନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଅକ୍ସିଡେନ୍ସର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଦେଖିଛୁ | ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଜଳ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ବହୁ ଉତ୍ତାପ ସୃଷ୍ଟି କରୁ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ କୁ ଇନ୍ଧନ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିବା ପାଇଁ ମ basic ଳିକ ଏବଂ ମ fundamental ଳିକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ତେବେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଜୀବାଶ୍ମ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଉପଯୁକ୍ତ ତାପମାତ୍ରାରେ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର କାରାଗାରରେ ଆଲକେନ୍ ଆଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଆଲକୋହୋଲରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରୁ | ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛନ୍ତି ଏବଂ ଆଲକାନ୍ସ ର line ଖ୍ୟ ଆଲକାନ୍ସକୁ ଶୃଙ୍ଖଳା hcl ଗ୍ୟାସର ଉପସ୍ଥିତି ବ୍ୟବହାର କରି ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଶାଖା ହୋଇଥିବା ଆଲକାନ୍ସ ଆଇସୋମର୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଇପାରିବ ତାପରେ ଆମେ ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ର ar ଖ୍ୟ ଆଲକାନ ଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ c ରୁ ଅଧିକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଥାଏ | କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟି ପରି ଚାପରେ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ଆଲକାନ୍ସ | ରିଓକ୍ସାଇଡ୍ ସମର୍ଥିତ ଆଲୁମିନା ସେମାନେ ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ଦେଇପାରିବେ ଏବଂ ପରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ଦେବା ପାଇଁ ସାଇକ୍ଲିଜେସନ୍ ଦ୍ then ାରା ଆମେ ବାଷ୍ପ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ବାୟୁର ଅନୁପସ୍ଥିତିରେ ଆପଣ କ’ଣ କରିପାରିବେ ଏବଂ ପ୍ରିଜିମ୍ ନିକେଲ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଆଲକାନ୍ସ କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସରେ ଏହି ଶିଳ୍ପରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ପ୍ରକ୍ରିୟା ତାପରେ ଆମେ ପାଇରୋଲାଇସିସ୍ ଅତି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛୁ ଉଚ୍ଚ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଗୁଡିକ ଛୋଟ ଅଣୁରେ ଫାଟିଯାଇପାରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ଇନ୍ଧନ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣ କିପରି ଇଥାନକୁ ଇଥିଲିନ ଏବଂ ମିଥେନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଗ୍ୟାସରେ ପରିଣତ କରିପାରିବେ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ uh ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ପଥ ସହିତ ଜଡିତ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଦେଖିଛୁ କି କିରୋସିନ୍ର ମୁଖ୍ୟ ଉପାଦାନ କିପରି ଡୋଟାକିନ୍ ହେପ୍ଟେନ୍ ଏବଂ ପେଣ୍ଟାନରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଛୋଟ ଭଗ୍ନାଂଶ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ପାଲାଡିୟମ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଆଧାରିତ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ | ବାୟୁର ଅନୁପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରାଯାଏ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ କନଫର୍ମାଟିଓ ଦେଖିଲୁ | n ବିଶ୍ଳେଷଣ ଯେଉଁଠାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କାର୍ବନ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ଏବଂ ପରମାଣୁଗୁଡିକ ସ୍ପେସରେ ଏକ ଭିନ୍ନ ଉପାୟରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ ଏହାକୁ କନଫର୍ମେସନାଲ୍ ଆଇସୋମର୍ ବା କନଫର୍ମର୍ସ ରୋଟୋମର୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏଥିରେ ସେମାନଙ୍କର ଅସୀମ ସଂଖ୍ୟକ ନିଶ୍ଚିତତା ଅଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଚରମ ଏବଂ ଭିତରକୁ ଯାଆନ୍ତି | ଇଥାଇଲନ୍ ଇଥାନ୍ ମାମଲାରେ ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯେ ଆମର ଦୁଇଟି କନଫର୍ମେସନ୍ ଥାଇପାରେ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ କନଫର୍ମେସନ୍ ଅନ୍ୟଟି ଷ୍ଟାକ୍ ହୋଇଥିବା ନିଶ୍ଚିତକରଣ ଏହି ଦୁଇଟି ଚରମ ମାମଲା ଏବଂ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଶକ୍ତି ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେଉଛି ମୋଲ୍ ପ୍ରତି 2.୫ କିଲୋ କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ ଏବଂ

ତେଣୁ ଆହା କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ହେଉଛି | ଟର୍ସିନାଲ୍ ଷ୍ଟ୍ରେନ୍ ହେତୁ ଚନ୍ଦ୍ରଗ୍ରହଣ କନଫର୍ମେସନ୍ କମ୍ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ବଣ୍ଡିଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଘୃଣା ଅଛି ଏବଂ ଷ୍ଟକର୍ଡ କନଫର୍ମେସନ୍ ଅପେକ୍ଷା ସେମାନଙ୍କର 2.୫ କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ ଅଧିକ ଶକ୍ତି ଅଛି ଏବଂ ଉପଲବ୍ଧ ଥିବା ନିଶ୍ଚିତକରଣଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ଦୁଇଟି ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ ଦେଖିଛୁ | uh one ହେଉଛି uh ଷ୍ଟାକାର୍ଡ ଯାହାକି ସାହର୍ସ ଏବଂ ନ୍ୟୁମ୍ୟାନ୍ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟସନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା, ଆମେ ଅନ୍ୟ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ଯାଇପାରିବା | ପ୍ରୋପାନ ଏବଂ ବଟାନ ପରି ଆଲକେନ୍ସ

ତେଣୁ ଏହା ସହିତ ମୁଁ ଏହି ବକ୍ତୃତା ସମାପ୍ତ କରେ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |