iit ପଲ୍ଲ ସ୍ୱତନ୍ତ୍ର ଅଧିବେଶନକୁ ସ୍ୱାଗତ ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତ ଆଠ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆପଣ ଡବଲ୍ ଗୋଟିଏ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଛଅ ଡ୍ୟାସ୍ ସାତ ଡ୍ୟାସ୍ ହୋଇଯାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକର ନାମକରଣ ପ୍ୟାକ୍ କରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ବଦଳକାରୀ ଭାବରେ ଆସିବ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ବିଚାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏହା ହେବ | ପାଞ୍ଚ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି

ତେଣୁ ପାଞ୍ଚ ଫେନିଲ୍ ଦୁଇ ଅକ୍ଟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଜଣାଶୁଣା ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗ୍ରୁପ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଗୋଟିଏ ଗୋଟିଏ ତିନି ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତ ଆଠ ଏବଂ 6 ଡ୍ୟାସ୍ 7 ଡ୍ୟାସ୍

ତେଣୁ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ଏହା ହେଉଛି ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହାକୁ ନେବାକୁ ପଡିବ | କେବଳ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଏହି ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିମେଥ ଇଥିଲ

ତେଣୁ 5 1 ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଇଥିଲ ପୁଣି ଦୁଇଟି ଅକ୍ଟାନୋଲ କିମ୍ବା ଅକ୍ଟାନ ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟ ଠିକ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ନେଇଯାଆନ୍ତି ତେବେ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି କାର୍ବୋନିଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଶୃଙ୍ଖଳା ନେବାକୁ ପଡିବ | କାରଣ ଏଠାରେ କେଟୋନ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତୋଟି ନମ୍ବର ନେବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ବିକଳ୍ପ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହି ପାଞ୍ଚଟି କ’ଣ ହେବ ଏହି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ବିକଳ୍ପ ଭାବରେ ଆସିପାରେ | ଯଦି ତୁମେ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତ ଠିକ ଅଛି ମୁଁ ପୁନର୍ବାର ଚିତ୍ର କରିବି

ତେଣୁ ହଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତକୁ ନେଇଯାଅ ତେବେ ନାମକରଣ କ’ଣ ହେବ କାରଣ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱ ତିନିଟି ଆସୁଛି ଏବଂ ଏହା ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏହା ପାଞ୍ଚଟି ଆସୁଥିଲା

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ କେବଳ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ନେବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଏହା ତିନୋଟି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ତିନି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆସିବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ହେପଟାନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ହେପଟାନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୁଇଟି ଏବଂ ଛଅଟି ପୋଜିସନ୍ କେଟୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ କଣ ହେବ | ନାମକରଣ ହେବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତ ଆଠ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ଏବଂ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱ କେଟୋନ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସେଠାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଶୃଙ୍ଖଳରେ ଆପଣଙ୍କୁ କେଟୋ ଦରକାର ନାହିଁ | ଗ୍ରୁ p ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତୀକରଣ କାରଣ ଏହା ସାତ ହେବ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ନାମକରଣ କ’ଣ ହେବ

ତେଣୁ ନାମକରଣ ପାଞ୍ଚ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆସେଟିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଆସେଟିଲିନ୍

ତେଣୁ ଏହି ନାମକରଣ ପାଞ୍ଚ ପାଞ୍ଚ ଆସେଟିଲ୍ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଅଷ୍ଟାନେଲ୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆଲଡିହାଇଡ୍

ତେଣୁ ପାଞ୍ଚଟି ଆସେଟିଲ୍ ଅଷ୍ଟାନାଲ୍ | ଆମେ କିଛି ଫିରାଲ୍ ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖିବା ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଅନୁମାନ କରିବା

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଆପେକ୍ଷିକ ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରିକୁ କହିବା ପାଇଁ ରାସେମିକ୍ ରେ ଅଛି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ରିଙ୍ଗ୍ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି

ତେଣୁ ଟ୍ରାନ୍ସ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସେନ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ସ୍ଥିତି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସେଠାରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବାଲଡିହାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ହୁଏ | ଏହା କେବଳ ଫିରାଲ୍ ଫର୍ମ ଅଟେ ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ କହିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଏହି ଷ୍ଟେରିଓ କେମିଷ୍ଟ୍ରି 1 r 4r ସମାନ ଜିନିଷ ପରି ଚାରି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ପରି ଆସିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ପ୍ଲସ୍ ସିରିଜ୍ ଅଟେ ତେବେ କେବଳ ଚିରାଲ୍ ଏକ ଏଣ୍ଟାଣ୍ଟୋମିଅର୍ ଅଛି ତେବେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଗୋଟିଏ r ଚାରି r ପରି ହେବ | ଶିଶୁ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ଏହି ପରି କାର୍ବୋଲାଇଟ୍ ଟାଣନ୍ତୁ

ତେଣୁ ମୁଁ ପୁନର୍ବାର ch3 ଆଙ୍କିବି

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଯାହା ଦ୍ one ାରା ଆମେ ଗୋଟିଏ ପାଇବୁ

ତେଣୁ ଏହି ଷ୍ଟେରିଓ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ କ’ଣ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ r ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ଦୁଇଟି r ତିନି r fir st ଆମକୁ ଚିରାଲାଇଟି ଦେବାକୁ ପଡିବ r r ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଇଥିଲ୍ ତିନୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ପେଣ୍ଟା ନଲ୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି u ପ୍ୟାକ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ କାରଣ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କାର୍ବନିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସାମାନ୍ୟ ମ basic ଳିକ

ତେଣୁ ଏହା ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏସିଡ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ କଣ ହୁଏ | ତାପରେ ଏହି କାର୍ବନିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡିକ ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ସକ୍ରିୟ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ କୁହାଯାଏ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ସକ୍ରିୟ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦୁର୍ବଳ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ କାରଣ ଦୁର୍ବଳ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପ୍ୟାରେଣ୍ଟ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହି ସକ୍ରିୟ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁର୍ବଳ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଫାଇଲଗୁଡ଼ିକ ସହିତ r2 os ଭଳି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ | ଏହା ହେଉଛି ଆଲକୋହଲ୍ ପାଣି ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ରୋହକୁ ପଏଣ୍ଟ ପାଇପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏସିଟିଲ୍ କୁହାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଆଲକୋହଲ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଆସେଟିଲ୍ ସହିତ ଏବଂ ଏହାକୁ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ସ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ଏସିଟୋନ୍ ପରି ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବା ଯଦି ଆପଣ h3o ପ୍ଲସ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହି ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡିକ କ’ଣ ହୁଏ | ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଏବଂ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାର ରିଜୋନାନ୍ସ ଫର୍ମରେ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ପାଣି ରଖନ୍ତି ଯାହା ପୂର୍ବରୁ ଜଳ ଅଛି ତେବେ ଜଳ ଏହାକୁ ଦେଖିବା ପାଇଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ

ତେଣୁ ସକାରାତ୍ମକ c ରହିବ | ପ୍ରଥମେ h ମାଇନସ୍ ଲିବରାଲ୍ ପରେ ହାର୍ଜ୍ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ମାଇନସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଠିକ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇବେ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏସେଟାଲ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଏବଂ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଆସେଟିଲ୍ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଆସେଟାଲ୍ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ହେବ ତେବେ ଏସିଲିକ୍ ଏସେଟାଲ୍ ଯେପରି ଆପଣ ଏହି ପ୍ଲସ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଇଥାଇଲନ୍ ଡିଓଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି | ଏହା ତୁମେ ପାଇଛ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଆସେଟାଲ୍ ଏବଂ ସ୍ଥିରତା ହେତୁ ସେଠାରେ ଏକ ସଂରକ୍ଷଣ ଗୋଷ୍ଠୀ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଏସିଟାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଏଲିଏନ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ର ସୁରକ୍ଷା ପାଇଁ ଉପଯୋଗୀ କାହିଁକି କାରଣ ଏସିଟାଲ୍ ଏସିଡ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କରିବ କିନ୍ତୁ ଦୃ strong ଆଧାର ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପାଇଁ ସ୍ଥିର | ଏବଂ ସେମାନେ ସହଜରେ ଗଠିତ ମଧ୍ୟ ସେମାନେ ସହଜରେ ଆଲଡିହାଇଡସ୍ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆମେ ଏହା କହି ସାରିଛୁ ଯେ ସେଗୁଡିକ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ସହଜରେ ନଷ୍ଟ ହୋଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ଗୁଣଗୁଡିକ ଭଲ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହାକୁ ଆଦର୍ଶ ସୁରକ୍ଷା ଗୋଷ୍ଠୀ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ କିଛି ପ୍ରୟୋଗ ଦେଖିବା | ଅନେକ ଥର ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଥିବା ଏକ ରିଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଏବଂ ଆଲଡିହାଇଡ୍କୁ ଏସିଟେଟ୍ ସୁରକ୍ଷିତ କରାଯିବା ଉଚିତ ଏବଂ ପରେ ଏହା ନଷ୍ଟ ହୋଇପାରେ | ଯେପରିକି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାନୋନରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ

ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ କିପରି ପ୍ରସ୍ତୁତ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ସଂଯୋଗ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକ ବ୍ରୋମୋରୁ ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବେ କାରଣ ଆପଣଙ୍କୁ ଏଠାରେ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆବଶ୍ୟକ | ସ୍ପଷ୍ଟ ହେଉଛି ଗ୍ରିଗାର୍ଡ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରଥମେ ଏହି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ସୁରକ୍ଷା ଦେବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆପଣ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଇଥର ଲଗାନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଗିଗାଣ୍ଟନ୍ ପାଇବେ ତେବେ ଆପଣ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ | ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାନୋନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରିପାରିବେ ଯାହାକି ଆପଣ ଏହି ଉତ୍ପାଦକୁ ସମାନ ଭାବରେ ପାଇପାରିବେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି କେଟୋ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଏବଂ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅସ୍ପୃଶ୍ୟ କିନ୍ତୁ କେଟୋନ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଜଣାଶୁଣା ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ସହିତ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ | ଆପଣଙ୍କୁ ଆଲଡିହାଇଡ୍ର ସୁରକ୍ଷା କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଯଦି ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ବୋରଏଡାଇଟ୍ ହ୍ରାସ କରନ୍ତି ଏବଂ ତା’ ପରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଏସିଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ତେବେ ଆପଣ ଆଲଡିହାଇଡକୁ ଫେରାଇ ଆଣିବେ | କେଟୋନ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଉପରେ ଆସେଟାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ ମନୋନୀତ ଭାବରେ କରାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପରି ଆସେଟାଲ୍ ର ଆଉ କିଛି ଉଦାହରଣ ଏହା ପ୍ରଶ୍ନ କରାଯାଇପାରେ ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଉତ୍ପାଦ କ’ଣ ହେବ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଯଦି ଆପଣ ଏସିଡ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ ପ୍ଲସ୍ ଏକ ହୁଏ | ଅମ୍ଳଜାନ ପ୍ରୋଟୋନେଟ ହୋଇଯିବ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ପ୍ରୋଟୋନେଟ ହେବା ପରେ ଏହା ଖୋଲିବ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏଠାରେ ଅକ୍ସୋନିୟମ ଆୟନ ପାଇବ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଜଳ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବ ଏବଂ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଏହା ପ୍ରୋଟୋନେଟ ହେବ
ତେଣୁ ଆକ୍ରମଣ ପରେ ଏହି ଜଳ ଏବଂ ପରେ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନକୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ତୁମର ଡାୟଲ ପାଇବ | ପ୍ଲସ୍ ବେଞ୍ଚ ଏବଂ ଲିଡ୍
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ପଚରାଯାଇପାରେ ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଆସେଟିଲ୍ସର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଯାହା ପାଇବେ
ତେଣୁ ଆପଣ ବେନଜାଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇବେ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ତିନୋଟି ପ୍ରୋପାନ ଡିଓଲ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ପଚରାଯିବ ଯଦି ଆପଣ pcc କରନ୍ତି ତେବେ h3o ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ତା’ ପରେ | ଇଥାନଲ ଏବଂ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥା
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଆଲଡିହାଇଡରେ pcc pcc ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଆଲକୋହଲ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ପ୍ରଥମେ ଆପଣ ଏହାକୁ ପାଇବେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କର ଦୁଇଟି ଗ୍ରୁପ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଆଲଡେ ମଧ ବିଚାର କରିପାରିବେ | ହାଇଡେ ଉଭୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ କିମ୍ବା ଆମେ ଷ୍ଟେପ୍ ଜ୍ଞାନୀ ମଧ କରିପାରିବା ଏହା ମଧ ସମ୍ଭବ ଯେ ଏହି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଏହି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ମଧ ଏହିପରି ଆପଣ ମଧ ଭାବି ପାରିବେ ଯେ ଏହି ଉତ୍ପାଦଟି ମଧ ସମ୍ଭବ ହୋଇପାରେ ଯେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ମଧ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଯେକ mechanism ଣସି ଯାନ୍ତ୍ରିକ ଜରିମାନା ଏବଂ ତା’ ପରେ ତଳେ | ଅମ୍ଳ ଅବସ୍ଥାରେ କଣ ଘଟିବ ଯାହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ କିମ୍ବା ଏହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏଠାରେ ଜଳ ଦୂର ହେବ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏହି ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ସୃଷ୍ଟି ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ହେମିଆସେଟାଲ୍ ଅଟେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆପଣ ଇଥାନଲ୍ ରିଚ୍ ପ୍ଲସ୍ ଅମ୍ଳୀୟରେ ରଖନ୍ତି | ଅବସ୍ଥା ଜଳକୁ ଦୂର କରିବ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ପାଇବ
ତେଣୁ ଜଳ ବିଲୋପ ହେବ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଇଥାନଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆସେଟାଲ୍
ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରୟୋଗ ଆମେ ଭାବି ପାରିବା ଯେ ଯଦି ତୁମେ ଏଠାରେ ଉତ୍ପାଦର ସଂରଚନା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅକ୍ଷୁର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଡିକେଟୋନ୍ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ |
ତେଣୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଆମେ ଜାଣୁ k ଛୋଟ ଚାରିଟି କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥା ଏହା ଡିଓଲ୍ ଦେଇପାରେ ଏବଂ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କେଟୋନ୍ ଦେଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ କ୍ୟାମେରା ଲଗାନ୍ତି ତେବେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ | ଏଡ୍
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରଥମେ ଆଲଡିହାଇଡକୁ ସୁରକ୍ଷିତ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ h ମାଇନସ୍ ପାଇଁ ଯଥେଷ୍ଟ ଶୁଣିପାରିବେ ତାପରେ ଆପଣ ତାଙ୍କର ଡାଏଲ୍ ଏବଂ ପିସି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କିମ୍ବା କ୍ରୋ ୩ କିମ୍ବା ଜୋନ୍ସ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ cro3 h ପ୍ଲସ୍ ପାଇପାରିବେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଜଳୀୟ ଏସିଡ୍
ତେଣୁ ଆସେଟାଲ୍ ର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେବ | ଏହି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ମଧ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯାହା ଆସେଟିଲ୍ ବିନିମୟ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯଦି ଅଣୁରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ଇଣ୍ଟ୍ରାମୋଲେକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି କରିପାରେ ଏବଂ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହା ବିନିମୟ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଆମେ ଦେଖିପାରିବା ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଯେ ସେଠାରେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଅଛି | ଏଠାରେ ଗ୍ରୁପ୍ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଆସେଟାଲ୍ ମୋଟିଫ୍ ଯଦି ଆପଣ ଏସିଡ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ କଣ ହେବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏସିଡ୍ ଲଗାନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଆମେ ଏହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ ଯେ ଏହା କିପରି ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ହୁଏ ଏବଂ ରିଙ୍ଗ୍ ଖୋଲିଲା
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଅକ୍ସୋନିୟମ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି କରେ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏହା ମଧ ଶୀଘ୍ର ଆକ୍ସିନିୟମ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ | ଆୟନ ଏହି ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ପରି ଅକ୍ସିଡିୟମ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଏହି ମଦ୍ୟପାନ ସେଠାରେ ଅଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ
ତେଣୁ ଏହି ଇଣ୍ଟ୍ରାମୋଲେକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ମୁକ୍ତ କରିବା ପରେ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ପାଇବେ | ଏଠାରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଏଠାରେ ଆସେଟିଲ୍ ଗଠନ କରେ
ତେଣୁ ଏହା ଗୁରୁତ୍ that ପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେ ଆପଣଙ୍କୁ ସାବଧାନ ହେବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଅଣୁରେ ଏକ ମଦ୍ୟପାନ କରନ୍ତି ତେବେ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହା ବିନିମୟ କରିପାରିବ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଭିତର ଲିଥାର ଭିତର ଲିଥାର ଏବଂ ପ୍ରଶ୍ନ | ଏହା ହେଉଛି h3o ପ୍ଲସ୍ କ’ଣ ଉତ୍ପାଦ ହେବ ଆମେ ଏଠାରେ ମିଥାନୋଲ୍ ରଖିପାରିବା
ତେଣୁ ଏକ ଲିଥାରରେ ମଧ ଯଦି ଆପଣ h ପ୍ଲସ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏହିପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ
ତେଣୁ ଆମେ ଏସେଟାଲ୍ ଦେଖିଛୁ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଏହି ସଂଯୋଗ ଅଛି
ତେଣୁ ଏକ ଅକ୍ସିଡିୟମ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି ହେବ | ଏଠାରେ ମଧ ବର୍ତ୍ତମାନ ଜଳ ଯୋଗ ହେବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଫୋଟନ୍ ବିନିମୟ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ମିଥୋକ୍ସି ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଯିବ ଏବଂ ତୁମେ ପ୍ରଥମେ କେଟୋନ୍ ପାଇବ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏକ କେଟୋନ୍ ପାଇବ ଏବଂ କେଟୋନ୍ ଗଠନ ହେଲେ କଣ ହେବ ତେବେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଅମ୍ଳତା ବୃଦ୍ଧି ପାଇବ
ତେଣୁ ଏହା ଅଧୀନରେ ରହିବ | ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥା ଏହା ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ହେବ ଏବଂ ଜଳ ଦୂର ହେବ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ
ତେଣୁ ବର୍ଣ୍ଣମାଳା ଅସନ୍ତୁଳିତ କେଟୋନ୍ ସୃଷ୍ଟି ହେବ
ତେଣୁ ଆଲଡୋଲ୍ ଏବଂ କାନି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ କିଛି ପ୍ରୟୋଗ ଦେଖିବା | ଇଣ୍ଟ୍ରା ମଲିକୁଲାର ସଂସ୍କରଣ ମଧ ଏଟେ ଇଣ୍ଟ୍ରା ମଲିକୁଲାର ଆଲଡୋଲ ଯାହା ମଧ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଦୁଇଟି କାର୍ବନିଲ ଗ୍ରୁପରେ ଇଣ୍ଟ୍ରା ମଲିକୁଲାର ଆଲଡୋଲ ଅର୍ଥ ସମାନ ଅଣୁରେ ରହିବ
ତେଣୁ ଏହା ଗୋଟିଏ ପାଞ୍ଚଟି ଡିକେଟୋନ ସିଷ୍ଟମ କିମ୍ବା ଆପଣ ଏହାକୁ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ନାମକରଣ କରିପାରିବେ | ସାତ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଛଅ f10 ଡିଅନ୍ ଯଦି ଆପଣ ଆଲଡୋଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ କଣ ହେବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହା ଏକ ସମୃଦ୍ଧ ଅଣୁ ଏବଂ ଏନୋଲେଟ୍ ଗଠନ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅବକ୍ଷୟ ହୋଇ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜରେ ତିଆରି ହୁଏ | ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଯଦି ଏହା ଏକ ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯଦି ପାଞ୍ଚ ଘଣ୍ଟା ପ୍ଲସ୍ ଡିପୋଟେନ୍ ହୋଇଯାଏ ତେବେ ତୁମେ ଏହାକୁ ପାଇବ ଏବଂ ଯଦି ସାତ ଘଣ୍ଟା ପ୍ଲସ୍ ଡିପୋଟୋନେଟ୍ ହୋଇଯାଏ ତେବେ ତୁମେ ଏହାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇବ ଯଦି ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାକୁ ଦେଖିବ ଯଦି ତୁମେ ଏଠାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି | ଚାରିଟି ଏହା ଚାରିଜଣ ସଦସ୍ୟ ହେବ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏହା ଅସ୍ଥିର ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏଠାରେ ଯଦି ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତେବେ ଆପଣ six ଟି ସଦସ୍ୟତା ପାଇବେ

ତେଣୁ ଏହା ଯଥାର୍ଥ ପଥ ହେବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରେ ପାଇବେ | n ଏହି ଆକ୍ରମଣ ପରେ ତୁମେ ଏହାକୁ ପାଇବ

ତେଣୁ ଏକ ଛଅ ସଦସ୍ୟ ଭାଷାଭାଷୀ ଫର୍ମ o ମାଇନସ୍ ଏହା ଧରାଯାଉ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତ

ତେଣୁ ତୁମେ ଦେଖ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ସାତ ଛଅ ପାଞ୍ଚ ଚାରି ତିନି ଦୁଇଟି

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଚତୁର୍ଥାଂଶ କେନ୍ଦ୍ରରେ ପରିଣତ ହୋଇଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା | ଜଳର ଚିକିତ୍ସା ପରେ ଆଲଡୋଲ୍ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ଆଲଡୋଲ୍ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଗରମ କରନ୍ତି ତେବେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଗରମ କରନ୍ତି ତେବେ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଘଟିବ ଏବଂ ଆପଣ ବର୍ଣ୍ଣମାଳାକୁ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ କେଟୋନ୍ ପାଇବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପାଞ୍ଚଟି କେଟୋ ସିଷ୍ଟମ୍ ଯାହା ଆମେ କେଟୋ ସିଷ୍ଟମ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବା | ଏହାକୁ ସମର୍ଥନ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ

ତେଣୁ ଦୁଇ ପାଞ୍ଚ ଦୁଇ ପାଞ୍ଚ ହେକ୍ସ ଏବଂ ତଳକୁ ଯଦି ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏଠାରେ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ଡିପ୍ରୋଟେନ୍ ହୋଇଯିବ କାରଣ ଏହା ଏକ ତିନୋଟି ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ସୃଷ୍ଟି କରିବ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ତୁମେ ଏହି ଯ ound ଗିକ ପାଇବ

ତେଣୁ ଏହି ଘୃଣ୍ୟ ତାପରେ h2 ଏବଂ ତାପରେ ଏହି ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ବର୍ତ୍ତମାନ ସୃଷ୍ଟି ହେବ ଯଦି ତୁମେ ଗୋଟିଏ ଚକ୍ର ରଖିବ ଯାହା ପୂର୍ବରୁ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ଏହି ପରି ଏକ ଡିକାଟୋ ସିଷ୍ଟମ୍ ସହିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପାଞ୍ଚଟି ଦୁଇ ତିନିଟି ଫାଉ | r ପାଞ୍ଚ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଛଅ ଦଶ ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ୍

ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତ ନଅ ଦଶ ପରି ନମ୍ବରିଂ ଦେଇପାରିବା ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଗତଥର ଭଳି ଉତ୍ପାଦ କ’ଣ ହେବ ଆମେ six ଜଣ ସଦସ୍ୟଙ୍କ ଆକାଇକ୍ଲିକ୍ କେସ୍ ଦେଖିଛୁ | ଏଠାରେ ରିଙ୍ଗ ଫର୍ମ ମଧ୍ୟ ଛଅଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଲାଲ ରଙ୍ଗରେ ଡିପୋଟେଣ୍ଟ ହେବ ଏବଂ ଏହା କାର୍ବନିଲ ଗ୍ରୁପ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ଏହା ଏକ member ଜଣ ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗରେ ପରିଣତ ହେବ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ six ଟି ସଦସ୍ୟ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ଦୁଇ ଜଣ ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ ଗଠନ କରିବେ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ୱାଟେଜ୍ | 1 2 3 4 5 6 7 8 ନଅ ଦଶ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏବଂ ଏହି ପାଞ୍ଚଟି ଖଣ୍ଡ ଏବଂ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଗରମ କରନ୍ତି ତେବେ ଆଲଡୋଲ୍ କଣ୍ଡେନ୍ସେସ୍ ଉତ୍ପାଦ ସୃଷ୍ଟି ହେବ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ଲିନୋନ୍ ପାଇବେ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ | କ୍ୟାଣ୍ଟର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ଏକ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ କ carbon ଣସି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନଥିବା କାର୍ବନିଲ ଯ ounds ଗିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ଦୃ strong ଼ ଆଧାର ମଧ୍ୟ ଆବଶ୍ୟକ ହେବ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହାକି କିଛି ବର୍ଷ ପୂର୍ବେ ଆସିଥିଲା ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ ଏବଂ ଚାରିଟି ସମାନ f ରଖନ୍ତି | ମ basic ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଅର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଯାହା qh ଅବସ୍ଥା ଅଟେ ଉତ୍ପାଦ କ’ଣ ହେବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ ଦେଖିବେ ସେଠାରେ ତିନୋଟି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଚାରିଟି ସମାନ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ତିନୋଟି ସମାନ ଆଲଡୋଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅଂଶଗ୍ରହଣ କରିବେ ଏବଂ ଶେଷ ସମାନତା ଆମେ ଏଥିରେ ଅଂଶଗ୍ରହଣ କରିବୁ | କ୍ୟାଣ୍ଟର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ଅଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତାପରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦେଖନ୍ତି ଏଠାରେ କ al ଣସି ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନାହିଁ ଏହା ଚତୁର୍ଥାଂଶ କେନ୍ଦ୍ର ନୁହେଁ ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ବାହକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବ ଏବଂ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ ଏକ ଛୋଟ ଆଲଡିହାଇଡ ଏବଂ ଏହାର ଷ୍ଟେରିକ୍ ରିପଲ୍ସନ୍ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ମୁଖ୍ୟତ don ଦାତା ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ବିତରଣ କରିବ

ତେଣୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏହା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ତାପରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଯିବେ

ତେଣୁ ଏହି ଅଧିକାରକୁ ପାଇବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଉତ୍ପାଦ ch2oh

ତେଣୁ ଏହି ch2h କାନି ଟୀରରୁ ଆସିଛି | ଏବଂ ଅନ୍ୟ ତିନୋଟି ଆଲଡୋଲରୁ ଆସିଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସମୃଦ୍ଧ ଅଣୁ ଯାହା ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଆପଣ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ହାଲୋଜେନେସନ୍

ତେଣୁ ଆମେ ଗୋଟିଏ ପୂର୍ବ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଯଥେଷ୍ଟ ଆଧିପତ୍ୟ

ତେଣୁ କ’ଣ ଘଟେ ଧରାଯାଉ ଯଦି ଆପଣ ଏହି କେଟୋନ୍ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ବେସ୍ ପରେ ଆପଣ ଏଠାରେ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ କେନ୍ଦ୍ର କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ସମାନ ବୋଲି ଭାବନ୍ତି ତେବେ ଏହି କେନ୍ଦ୍ରଟି ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କେନ୍ଦ୍ର |

ତେଣୁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଥିଲା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଅଟେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଅନେକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ କରିପାରିବେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏହି ସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ ଯେପରିକି ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଆମିନ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ମୁଁ ଏହି ଯ ound ଗିକ ପାଇବି କାରଣ ହୀରା ଉପାଦାନ କାର୍ବନିଲ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ନାହିଁ କାରଣ ଏହା ଏଠାରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇଛନ୍ତି ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ କିପରି ଆପଣ ଏଠାରେ ସଂଯୋଗ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଯଦି ଆପଣ ତାହା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ପାଇବେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ବାସ୍ତବରେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ରଖିପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଇମିନିୟମ୍ ଆୟନ ଏବଂ ମ basic ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଯଦି ଆପଣ ଆସେଟୋଫେନୋନ୍ ଏବଂ ସେମିନିୟମ୍ ଆୟନରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହି ବଣ୍ଡ ପାଇପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମାଣିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଶେଷରେ ଆମେ ଓଜୋନୋଲାଇସିସ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ | ପଲିଥିନର ନୋଲାଇସିସ୍ ହେଉଛି ପଲିଥିନର ଅର୍ଗାନୋଲାଇସିସ୍ ଯାହା ଆମେ କିଛି ଉଦାହରଣ ସହିତ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଯଦି ଆପଣ କା୦ ବିଶ୍ଳେଷଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଜିଙ୍କ୍ ଏସିଡ୍ ର ପୁନ uctive ନିର୍ମାଣ କାର୍ଯ୍ୟ ଆପଣ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ମଧ୍ୟ ଦେଇପାରିବେ

ତେଣୁ ଉତ୍ପାଦ କ’ଣ ହେବ ଯାହା ଦ୍ three ାରା ଆପଣ ତିନିଗୁଣ ଦେଖିପାରିବେ | ଏଠାରେ ବନ୍ଧ ଏବଂ ଭୂସମାନ୍ତର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମକୁ ଦୁଇଗୁଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଦ୍ two ାରା ତୁମେ ଦୁଇଟି କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ବିସ୍ଥାପନ କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏଠାରେ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦିଅ ତେବେ ତୁମେ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନିଲ୍ ଏବଂ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନିଲ୍ ଦେଖି ପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଙ୍କେଟୋନ୍ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଗୋଟିଏ କାର୍ବୋନିଲ୍ ହେବ | ଏଠାକୁ ଆସନ୍ତୁ
ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ତିନୋଟି ଅଣୁ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ଗୋଟିଏ ଅଣୁ
ତେଣୁ ଅନ୍ୟଟି ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପୁନର୍ବାର କେଟୁ ଏବଂ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଆସିବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଭୂସମାନ୍ତର ଅବସ୍ଥାରେ ପଲିକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଅନେକ କାର୍ବନିଲ୍ ଯ ounds ଗିକ ପାଇବେ
ତେଣୁ ଏହା ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବା | କିଛି ସମସ୍ୟା
ତେଣୁ ସମସ୍ୟା ହେଉଛି ଯେ ବିଟା ମିଡିସିନ୍ ର ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ନାହିଁ
ତେଣୁ କେବଳ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ଏହାର ମଲିକୁଲାର୍ ଫର୍ମୁଲା c 10 h 16 ଅଟେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ମୂର୍ଖ ପ୍ଲାଟିନମ୍ 2 6 ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ | ଅକ୍ଟାନ ଗଠନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି 2 6 ଡାଇମେଥାଇଲ ଅକ୍ଟାନ ଉପକରଣଗୁଡ଼ିକ ଠିକ ଅଛି ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅ ସାତ ଆଠ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଛଅ ଡାଇମେଥାଇଲ ଅକ୍ଟାନ ବର୍ତ୍ତମାନ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଯେତେବେଳେ ଏହା ଓଜୋନ ସହିତ ଓଜୋନ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଏବଂ ପରେ ଅମ୍ଳୀୟ ଜିଙ୍କ ୱାର୍କଅପ୍ | ଏକ c5h6o3 ଏସିଟୋନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ସମାନତା ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଗଠନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ମିଥାଇନ୍ ବିଟୁମେନର ଗଠନ କ'ଣ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି framework ାଞ୍ଚାକୁ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ରଖିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟତାର ଡିଗ୍ରୀ କ'ଣ ହେବ
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଆପଣଙ୍କୁ ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡିବ | କେତେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଉପସ୍ଥାପିତ ହେବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଏହି ସାଧାରଣ 10 10 କାର୍ବନ୍ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା c 10 h 22 ଏବଂ h ମାଇନସ୍ ହେବ
ତେଣୁ ମାଇନସ୍ c 10 ର ଡିଗ୍ରୀ ହେଉଛି 16 6 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍
ତେଣୁ ୫6 ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ 2 ଦ୍ୱାରା ଭାଗ କରିବାକୁ ପଡିବ |
ତେଣୁ 6 ଦ୍ 2 ାରା 3 ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ତିନୋଟି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଉପସ୍ଥିତ ରହିବ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ସ୍ୟାଚୁରେଟେଡ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ c 10 h 22 ହେଉଛି 2 6 ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ଅକ୍ଟାନ୍ ଏବଂ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟତା ଆପଣଙ୍କୁ ହିସାବ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ କେତେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଦୁଇ ଭାଗରେ ବିଭକ୍ତ
ତେଣୁ ସେଠାରେ ଛଅଟି ଅଛି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଆସୁଛି | uble ଗୋଟିଏ ଯକୃତ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଗଠିତ ହୁଏ
ତେଣୁ ସେଠାରେ ତିନୋଟି ତିନୋଟି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ର ଦୁଇଟି ସମାନତା
ତେଣୁ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ର ଦୁଇଟି ସମାନତା ଟର୍ମିନାଲ୍
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଟର୍ମିନାଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏଠାରେ ବିଚାର କରାଯିବା ଉଚିତ | ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏସିଟୋନ୍ ଏସିଟୋନ୍ ଗଠନ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ଏସିଟୋନ୍
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହା ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ଏଠାରୁ ଆସିପାରେ କାରଣ ଏଠାରେ ମୋଟିଫ୍ ଅଛି ମୁଁ କିଛି କହି ନାହିଁ କାରଣ ଏଠାରେ ଯଦି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଏହି ଏସିଟୋନ୍ ଆସିବ ନାହିଁ | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ବିଚାର କରନ୍ତି ଯେ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ର ଦୁଇଟି ସମାନତା ଟର୍ମିନାଲ୍ ରୁ କେବଳ ଫର୍ମାଲଡ୍ ଗଠନ ହେବ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଥରେ ଆପଣ ଏକ ଡବଲ୍ ରଖିବା ପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏଠାରେ ଏକ ଡବଲ୍ ରଖିବାକୁ ପଡିବ କାରଣ ଏହା ହେବ | ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଦିଅ ଏବଂ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ଏହା ଏକ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଦେବ
ତେଣୁ ଏହା ଭିଟାମିକ୍ସ medicine ଷଧର ଗଠନ ହେବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାର ଗଠନ କ'ଣ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ବିଟା ମେଡିସିନ୍ ଏବଂ ୱିଲ୍ ର ଗଠନ ହେବ | ଯଦି ତୁମେ ଏଠାରେ ବିଶ୍ଳେଷଣ ସହିତ କର ତେବେ ତୁମେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ହଁ ପାଇବ ତୁମେ ଏକ କେଟୋ ପାଇବ ଏବଂ ଏଠାରେ ତୁମେ ଏକ ଲିଡ୍ ପାଇବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ c5 h6o3
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଏବଂ ଏହା ବିଟା ଅର୍ଥ
ତେଣୁ ତୁମକୁ ଛୋଟ ଭଗ୍ନାଂଶ ଦେଖିବାକୁ ପଡିବ | ପ୍ରଥମେ ଏସେଟୋନ୍ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଏହି ଖଣ୍ଡଟି ଏଠାରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଟର୍ମିନାଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀରୁ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଟର୍ମିନାଲ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏଠାରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଡବଲ୍ ରଖିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ସମସ୍ୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | ctn a6 a16
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି a ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା h2 ପ୍ଲାଟିନମ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଏକ ଓଜୋନ୍ ଏସିଡ୍ ଜିଙ୍କ୍ କମ୍ପାଉଣ୍ଡ c ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ
ତେଣୁ ପ୍ରଶ୍ନଟି ହେଉଛି ସଂରଚନା କ'ଣ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ସଂରଚନାକୁ ଦିଆଗଲା | ଏହା ହେଉଛି b
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି bb ସଂରଚନା ଦିଆଯାଇଛି ଏବଂ c ସଂରଚନା ମଧ୍ୟ ଦିଆଯାଇଛି
ତେଣୁ c ସଂରଚନା ହେଉଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି c
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ah framework ାଞ୍ଚା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣଙ୍କୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ରଖିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଲେଖା ହୋଇଛି ଯେ ଏହା ନୁହେଁ | ଯେତେବେଳେ ଏହା କ୍ୟାମିନୋ 4 ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୁଏ, ଏହା ପୂର୍ବକୁ ବ୍ରାଉନ୍ ଦେଇଥାଏ | ଓମେଗା ପାଇଁ ସିପାଇଟ୍ ଟେମିନ ଅପ୍ ବ୍ରାଉନ୍ ପ୍ରିପାଇଟ୍ କିମ୍ବା p ହୋଇପାରେ ନାହିଁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟତା ମଧ୍ୟ ଅଛି
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ମଧ୍ୟ ହିସାବ କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟତାର ଡିଗ୍ରୀ ମଧ୍ୟ ସମାନ ଭାବରେ c 10 h 22 ମାଇନସ୍ 10 h 16 ସହିତ ସମାନ | 6 ଏବଂ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଛଅ ଦ୍ two ାରା ତିନୋଟି ସହିତ ସମାନ, ବର୍ତ୍ତମାନ b ର ସଂରଚନା ଦିଆଯାଇଛି
ତେଣୁ b ଗୋଟିଏ ଚକ୍ର ଧାରଣ କରେ
ତେଣୁ ଏହି ଚକ୍ରଟି ଗୋଟିଏ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସଂଖ୍ୟା ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ଚକ୍ର ସହିତ ଅଛି
ତେଣୁ ଦୁଇଟି ଦୁଇଗୁଣ | ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଉପାଦାନଗୁଡିକ ଆସୁଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଗୋଟିଏ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଦୁଇଟି ତିନି ଚାରିଟି ଦେଖିବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଚାରିଟି ଆସୁଛି ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଛଅଟି ଯଦି ଆପଣ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଛଅକୁ ସଂଯୋଗ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ପାଇବେ | ଏକ ସୁନ୍ଦର ଛଅ ସଦସ୍ୟ ରିଙ୍ଗ

ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଆପଣଙ୍କୁ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଛଅଟି ସଂଯୋଗ କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଛଅଟି ସଂଯୋଗ କରନ୍ତି ତେବେ କଣ ହୁଏ ତେବେ ଆଲକେନ୍ ଏହିପରି ହେବ ଏବଂ ଏଠାରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସଂଯୋଗ କରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ପାଞ୍ଚ | ତେବେ ଏହି ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଛଅ ଆହା ଏଠାରେ କଣ ହୁଏ | ମୂଳ ସହାୟକ ଅଧୀନରେ ଥିବା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେବ, ଏହା ହେଉଛି ଏଠାରେ କାର୍ବନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ରଖନ୍ତି ତେବେ framework ାଞ୍ଚା ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇଯିବ

ତେଣୁ ଏକ structure ାଞ୍ଚା ଏତେ ପରିମାଣରେ ପହଞ୍ଚିବ କାରଣ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଡବଲ୍ ରଖିବାକୁ ପଡିବ | ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ତୁମକୁ ଆଣିବାକୁ ପଡିବ c ହେଉଛି ଏହା ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉତ୍ପାଦ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ମୂଳ ଏଠାରେ କର ତେବେ ଏହା ଏଠାରେ ଇଟାଲୀୟ ହୋଇ ରହିବ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଯଦି ତୁମେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଟର୍ମିନାଲ୍ କର, ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ଗଠନ ହେବ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଯ ound ଗିକ ଫର୍ମାଲଡିହାଇଡ୍ ହେବ | ହ୍ରାସର ଅକ୍ସିଡେସନର ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ

ତେଣୁ ଏହି ଆଲୋଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ତୁଳନା କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ଆମେ ଏହି ଅବସ୍ଥା ଜାଣୁ

ତେଣୁ ଏକ ଜିଙ୍କ୍ ହେଉଛି ରାସାୟନିକ କ୍ଲେମେଣ୍ଟାଇନ୍ ସ୍ଥିତି ଜିଙ୍କ୍ ଆମାଲଗମ୍ ହେଉଛି ଏସିଡ୍ ହେଉଛି ଆଗ୍ନେୟଗିରିର ମ condition ଳିକ ଅବସ୍ଥା ଯାହା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ହ୍ରାସ ବିଷୟରେ ଜାଣିଛୁ | ଆୟୋଡିଡ୍ କିମ୍ବା ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଏବଂ ଡି ଏଠାରେ ରହିବ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଟର୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଟ୍ରାଞ୍ଜିଟ୍ କୋଲଏଡାଲ୍ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ତା’ପରେ ଓହ ଗ୍ରୁପ୍‌କୁ ଆଲକେନକୁ ଅପସାରଣ କରାଯାଇପାରିବ ତାପରେ ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ବୋର୍ | ଆଇଡି ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ସନ୍ତୁଳନ ନୁହେଁ କେବଳ ଆଲକୋହୋଲ୍‌କୁ ldid କୁ ଏସିଡ୍ ରୂପାନ୍ତରିତ କରେ

ତେଣୁ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ସମାନ ଅଟେ bc ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏସିଡ୍ ଠାରୁ କେଟୋନ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସେମାନେ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠାରୁ କେଟୋ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ଏହା କ’ଣ ହେବ ରେଜେନମ୍ୟାନ୍ ସ୍ଥିତି h2 ପାଲାଡିୟମ୍ | bsf4 ଯାହା bb ହେବ pcc ହୋଇପାରେ ବୋଧହୁଏ ସେ ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ବୋରଏଡାଇଟ୍ ହେବ ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ପୁନର୍ବାର ଡ୍ର ହେବ

ତେଣୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଲାଡିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ପାଲାଡିୟମ୍ bs ସମର୍ଥନ କରିବ ଦୁ sorry ଖିତ ପାଲାଡିୟମ୍ ବା ସମର୍ଥନ b pcc c ହେବ | ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ d c ପେରୋକ୍ସାଇଡ୍ ହେବ କିମ୍ବା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ କାଟିବା ପାଇଁ କଣ ହେବ ତୁମେ କ’ଣ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଜଡିତ ହେବ ତୁମେ ଲେଖି ପାରିବ f d r mgbr ତାପରେ ଏସିଡ୍ ୱାଟର କପ୍ ଯାହା gg ହେବ ତାହା ଦୁଇଟି ସମାନ r ଡ୍ୟାସ୍ ହେବ | lidnh theta ଏବଂ କ’ଣ ହେବ ତୁମେ କ୍ୟୁବ୍ ରେଟ୍ କିମ୍ବା କ୍ୟାଡମିୟମ୍ ରଖିପାରିବ

ତେଣୁ କ୍ୟୁବ୍ ରେଟ୍ ସବୁଠାରୁ ଲୋକପ୍ରିୟ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK