ସମସ୍ତଙ୍କୁ ନମସ୍କାର ମୁଁ ଡ । ତାହା କର ଯେପରି ତୁମେ ଆଗରୁ ଜାଣିଛ, ଦ୍ୱାଦଶ ଶ୍ରେଣୀର ଛାତ୍ରମାନଙ୍କ ପାଇଁ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପାଇଁ ncrt ପାଠ୍ୟ ପୁସ୍ତକର ୟୁନିଟ୍ 10 ରୁ ଏବଂ ଆଲୋଚନା ହେବାକୁ ଥିବା ଏହି ୟୁନିଟରୁ ବାକି ରହିଲା ହାଲୋ ଆରେନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଯେପରି ତୁମେ ଜାଣିଛ ଯେ ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ହାଲୋଜେନ୍ | ପରମାଣୁ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ହାଲୋଲକାନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଏବଂ ମୁଁ ଏହା ମଧ୍ୟ ଉଲ୍ଲେଖ କରିଥିଲି ଯେ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ହାଲୋଏନ୍ ତୁଳନାରେ ଭିନ୍ନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖିବା | ହାଲୋଏନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆଜି ହାଲୋଏନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସବୁଠାରୁ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଏବଂ ସବୁଠାରୁ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ କହିଥିଲୁ ଯଦି ଆମର ହାଲୋଜେନ୍ ଆଟୋ ଅଛି | ମି ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁକୁ ବିଭିନ୍ନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ବିଭିନ୍ନ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ ah ାରା ଏହା ହେବା ଉଚିତ ଏବଂ ଆମେ ଏହା ଉଲ୍ଲେଖ କରିବା ପ୍ରକୃତରେ ସବୁଠାରୁ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ସର୍ବୋତ୍ତମ ଅଟେ | ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନର ବିଭିନ୍ନ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଥରେ ଆମେ ହାଲୋକୁ ଆସିବା ପରେ ସମସ୍ତ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଏକ ସମ୍ଭାବନା ଭଳି ମନେହୁଏ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଭଲ କାମ କରେ ନାହିଁ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହାର ବିଭିନ୍ନ କାରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଗୋଟିଏ ପରେ ଗୋଟିଏ କାରଣକୁ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ପରଦାରେ ନଜର ପକାନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ଗୋଟିଏ କାରଣ ହେଉଛି ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ ପ୍ରଭାବ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଯେତେବେଳେ ବି ଦେଖିପାରିବା | ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଛି କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍

ତେଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ରେ ଲମ୍ବା ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ | s କାରଣ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଘୂର୍ଣ୍ଣନ କରିପାରିବ ଯାହା ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କର୍ଲ ସହିତ ସମାନ୍ତରାଳ ଭାବରେ ଆସିବ

ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଏହାର ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମେଘ ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ | ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁର ଏହି ଲମ୍ବା ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହା ସେମାନେ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମେଘ ସହିତ ସମାନ୍ତରାଳ ଭାବରେ ଆସିପାରିବେ ଏବଂ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ସହିତ ଯୋଗାଯୋଗ ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ they ାରା ସେମାନଙ୍କର ବନ୍ଧନ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ରହିପାରିବ ଯାହାକୁ ଆମେ ସାଧାରଣତ res ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନା ଭାବରେ କହିପାରିବା | ଏହି ବା ପ୍ରଭାବକୁ ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଉପସ୍ଥାପନା ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଏ ଯେ ଆମେ କିପରି ସେମାନଙ୍କୁ ସରଳ ରାସାୟନିକ ଶବ୍ଦରେ ଟାଣିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଏକାକୀ ଯୋଡି ମଧ୍ୟରେ ଏକ ବନ୍ଧନ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ କିପରି ହୋଇପାରେ ତାହା ଦର୍ଶାଇବା | ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ଦ୍ so ାରା ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁର ଏକାକୀ ଯୋଡି କ୍ଲୋରାଇନ୍ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡରେ ଫଳପ୍ରଦ ଭାବରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡେଡ୍ ଯ ound ଗିକ ଗଠନ କରାଯାଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ me ାରା ମେ ns ଆମ ପାଖରେ ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କାର୍ବନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ବଣ୍ଡ ଗଠନ ପାଇଁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇଛି ଏହା ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଗ୍ରହଣ କରେ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ରିଙ୍ଗରେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ, ସେତେବେଳେ ମଧ୍ୟ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ | ସଂଲଗ୍ନ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପ୍ରଜାତି ପ୍ରଦାନ କରେ

ତେଣୁ ଏକ ନିରପେକ୍ଷ structure ାଞ୍ଚାରୁ ଆମର ଏକ ଗଠନ ଅଛି ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଉପରେ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଏବଂ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଉପରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଚାର୍ଜ କରାଯାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ରହିବ ନାହିଁ | ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ମାଧ୍ୟମରେ ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଯେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ତା’ ପରେ ଯାଇ ଏକ ନୂତନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେତେବେଳେ ଏକ ବିଦ୍ୟମାନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ଏକ ନୂତନ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜଯୁକ୍ତ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଦେବା ପାଇଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଯାଏ | ରିଙ୍ଗରେ ଏବଂ ଏକ ନୂତନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ ଗଠନ କରେ ଏବଂ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅନ୍ୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ତୀର ସହିତ ଫେରସ୍ତ ହୁଏ ଯାହା ପୁନ re ଅନୁରୂପ ଅଟେ | ସୋନାଣ୍ଟ ସଂରଚନା ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କ really ଣସିଟି ପ୍ରକୃତରେ ବିଦ୍ୟମାନ ନାହିଁ ପ୍ରକୃତ ସଂରଚନା ହେଉଛି ସମସ୍ତ ସଂରଚନାର ମିଶ୍ରଣ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଟାଣି ନେଇଛୁ

ତେଣୁ ଚାରୋଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରୁ ଆମର ତିନୋଟି ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜଯୁକ୍ତ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ଏହିପରି ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକ ଅଛି | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଏହି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଚରିତ୍ର ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଖଣ୍ଡ କରିବା କଷ୍ଟକର କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହାର ପ୍ରଭାବରେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ କ୍ଷୁଦ୍ର ହୋଇଗଲା ଏହାର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ଚରିତ୍ର ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ଅପେକ୍ଷା ବହୁତ ଶକ୍ତିଶାଳୀ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ମଜାଦାର ବିଷୟ ହେଉଛି ଯେ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଲେଖୁଥିଲୁ ଆମେ ସର୍ବଦା କହିଥାଉ ଯେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥିବା କାର୍ବନ ସାମାନ୍ୟ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପାଇଥାଏ କିନ୍ତୁ ଯେଉଁ ସଂରଚନାରେ ଆମ ପାଖରେ ଅଛି, ତୁମେ ପାଇବ ଯେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଛି | ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କାରଣ ଆମର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଉପରେ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଖର୍ଚ୍ଚରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଉପରେ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇଥାଏ | ଇନ୍ କାର୍ବନ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏହାର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଆଂଶିକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଯାହା ଏହି ଅଣୁର କମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଲୋରାଇନ୍କୁ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରୁ ବଦଳାଇବା କଷ୍ଟକର | ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି cx ବଣ୍ଡରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ପରମାଣୁର ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ଅଛି, ସେଥିମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଆରିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଏକ ହାଲୋ ଆରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଥିବା କାର୍ବନକୁ ଦେଖନ୍ତି | ଏକ ହାଲୋ ଆରେନ୍ରେ ଥିବା ପରମାଣୁ ଏହା ଏକ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ

ତେଣୁ ଆମେ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଅର୍ଥ କ’ଣ ଅର୍ଥାତ୍ କାର୍ବନ ଦ୍ୱାରା ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା ପରମାଣୁରେ ଥିବା ଅକ୍ଷରର ପରିମାଣ ହେଉଛି କାର୍ବନ ଦ୍ୱାରା ବ୍ୟବହୃତ ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥରେ | ଅଧିକ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଏକ କକ୍ଷପଥରେ s ଅକ୍ଷରକୁ ବ increase ଼ାଇଥାଉ, ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ହୋଇଯାଏ କାରଣ s ହେଉଛି ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ଶେଲ୍

ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ କକ୍ଷପଥରେ s କିମ୍ବା s ଅକ୍ଷରର ବର୍ଦ୍ଧିତ ଶତକଡ଼ା ତିଆରି ହୁଏ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କକ୍ଷପଥରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ଏକ ହାଲୋ ଆରେରେ x ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଥିବା କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ ଯାହା ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ରେ ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି

ତେଣୁ କାର୍ବନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ | ବଣ୍ଡକୁ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହେବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ନାହିଁ ଯେତିକି ଏହା ଏକ ହାଲୋ ଆଲକାନରେ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ଆପଣ କାର୍ବନ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟରେ ପାଇଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆଡକୁ ଅଧିକ ଘୁଞ୍ଚି ନାହାଁନ୍ତି

ତେଣୁ ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ର ପରିମାଣ ବଣ୍ଡରୁ କମ୍ ଅଟେ | ଛୋଟ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ କ୍ଲୋରୋ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରୋରେନ୍ ତୁଳନା କରନ୍ତି ସାଧାରଣତ it ଏହା ଦେଖାଯାଏ ଯେ କ୍ଲୋରୋଏଲେନ୍ ତୁଳନାରେ କ୍ଲୋରୋରିଏନ୍ ର ଏକ କ୍ଷୁଦ୍ର ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷୁଦ୍ର ବନ୍ଧନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ କାର୍ବନ ଦ୍ୱାରା ଦାୟୀ କରାଯାଇପାରେ | କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବଣ୍ଡର ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ ଚରିତ୍ର ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ କରିଥାଉ

ତେଣୁ ଏହି କାରଣଗୁଡ଼ିକ ହେତୁ ଏହି ବଣ୍ଡକୁ ଖଣ୍ଡନ କରିବା କଷ୍ଟକର ହୋଇଯାଏ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଏହା ପୁରା ବିନ୍ଦୁ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ ସହିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଆମେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ଯାହା ଦ୍ now ାରା ବର୍ତ୍ତମାନ କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ ହୋଇଯାଏ ତେବେ ଆମେ ଅନ୍ୟ କ mechanism ଶଳ ବିଷୟରେ ମଧ୍ୟ ଚିନ୍ତା କରିପାରିବା ଯାହା ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ସ ପାଇଁ ସମ୍ଭବ ଥିଲା ଯାହାକି sn1 ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଥିଲା ଯେଉଁଠାରେ ଆମକୁ ଅନୁମାନ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ହାଲୋଜେନ ଛାଡିଥାଏ | ଅଣୁ ଏବଂ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଦେଇଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ ଏହା ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏହା କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ କାରଣ ବଣ୍ଡ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇନଥାଏ ଏବଂ ଯଦିଓ ଆମେ ଅନୁମାନ କରୁ ଯେ ବାଧ୍ୟତାମୂଳକ ଅବସ୍ଥାରେ ଆମେ ଏକ ହାଲ୍ ଆରେନ୍ ଉପରେ ଏକ s ଏବଂ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବାଧ୍ୟ କରିବୁ | ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ କକ୍ଷପଥକୁ ରେଷ୍ଟୁରାଣ୍ଟ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାକି sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଏକ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥ ବ୍ୟବହାର କରି କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେତେବେଳେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ତାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ sp2 କକ୍ଷପଥ ଖାଲି ହୁଏ କିମ୍ବା ଏହା କିମ୍ବା କାର୍ବନ ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଗ୍ରହଣ କରେ | ଚାର୍ଜ ଏବଂ ସେହି କକ୍ଷପଥ

ତେଣୁ ସେହି ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପାଇବାରେ ସମସ୍ୟା ହେଉଛି ସମସ୍ତ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଯଦି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ହୁଏ ଯଦି ଏହା ମୋର ପାପୁଲି ଅନୁମାନ କରାଯାଏ | ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମେଘ ଏହାର ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମର ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗର ଉପର ଏବଂ ତଳ ଭାଗରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ଅଛି, ଯେଉଁ କକ୍ଷପଥରେ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି, ତାହା ମଧ୍ୟ ଏହାର ବିମାନରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଗୋଟିଏ ବିମାନରେ ଅଛି |

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସୃଷ୍ଟି କରୁ, ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କକ୍ଷପଥ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗର ସମତଳରେ ରହିଥାଏ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଖାଲି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମେଘ ଦ୍ୱାରା ସମର୍ଥିତ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଉଭୟଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ନୋଡରେ ଅଛି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ର ଉପାଦାନ ଯାହା ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଉପଲବ୍ଧ

ତେଣୁ ଏହା ରିଜୋନାଣ୍ଟ ସ୍ଥିର ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମର ଅସୁବିଧା ହେଉଛି

ତେଣୁ ଏହି ଆରିଲ୍ କାଟେସନ୍ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସ୍ଥିର

ତେଣୁ ଦୁଇଟି କାରଣ ଅଛି ଯାହା ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଖାଲି କକ୍ଷପଥ p ଦୁଇଟି କକ୍ଷପଥ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଅଧିକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅନୁଭବ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାରଣ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅନୁପସ୍ଥିତି ସମର୍ଥିତ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ଦ୍ୱାରା ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବାରୁ ଏହା ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ର ନୋଡରେ ପଡେ କାରଣ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ର ନୋଡ୍ ଯାହା ଦ୍ ha ାରା ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥା ପାଇଁ ଏକ sn1 ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀ ଅସମ୍ଭବ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆବଶ୍ୟକ | ଯେତେବେଳେ ଆମେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ନିକଟତର ହୁଏ ଏବଂ sn1 ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ କରିଦିଏ

ତେଣୁ ଏହା ଉଭୟ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ କାରଣ ମଧ୍ୟ ଅଛି ଯେ sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ କାରଣ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗଗୁଡ଼ିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ସମୃଦ୍ଧ, ସେମାନଙ୍କର ସୁଗନ୍ଧିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି | କ୍ଲାଉଡ୍ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବା ପାଇଁ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ପ୍ରଜାତି ଏକାଠି ହେବାକୁ ପଡେ ଆପଣ ସାଧାରଣତ find ଜାଣିପାରିବେ ଯେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ପ୍ରଜାତି ମଧ୍ୟରେ ବହୁ ପରିମାଣର ଘୃଣ୍ୟତା ଅଛି ଏବଂ ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଧୀର ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଏହିସବୁ କାରଣଗୁଡିକ | ଚାରୋଟି କାରଣ ଯାହା ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲୋଚନା କରିଛି, ଆରିଲ୍ କାଟେସନ୍ର ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଅସ୍ଥିରତା ଏବଂ ଶେଷରେ ଏହାର ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି | ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏବଂ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ମଧ୍ୟରେ ଘୃଣା ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯାହା ଆବଶ୍ୟକ ଥିଲା ତା’ର ତୁଳନାରେ କଠିନ ଅବସ୍ଥା,

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ସହିତ ସଜାଯାଇଥିବା କ୍ଲୋରୋ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ପ୍ରଥମ ଉଦାହରଣ ନେବା |

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଆବଶ୍ୟକ ସ୍ଥିତି ହେଉଛି 623 କେଲଭିନ

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରାୟ 300 ଏବଂ ଏହା 350 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ ଏବଂ 300 ବାତାବରଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତ୍ୟଧିକ ଉଚ୍ଚ ଚାପ ଏବଂ ଅତ୍ୟଧିକ ତାପମାତ୍ରା ଆବଶ୍ୟକ କରେ କେବଳ ସେତେବେଳେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ | ଏହା ଘଟେ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ସହିତ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସମ୍ଭବ ଅଟେ | ଇ ପ୍ରଦାନ କଲେ ଆମେ ଅତ୍ୟଧିକ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଅତ୍ୟଧିକ ଉଚ୍ଚ ଚାପକୁ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରି ଅତ୍ୟଧିକ କଠିନ ପରିସ୍ଥିତି ପ୍ରଦାନ କରିବୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦୁଇଟି ସୋପାନ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପରେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ ସୋପାନରେ | ସମାନ ଅଣୁକୁ ଏକ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ପ୍ଲସ୍ ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ କାରଣ ମ basic ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ଫେନୋଲ୍ ଆପେନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ହେବ କାରଣ ଫେନୋଲ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ସୋପାନ ପରେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ତୁମେ ଉତ୍ପାଦ ପାଇବ | ଫେନୋଲର ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହାକୁ ନିରପେକ୍ଷ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ଦ୍ h ିତୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମ ପାଖରେ ପ୍ଲସ୍ ଠିକ୍ ଅଛି, ଦ୍ୱିତୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆପଣ ଯାହା ଦେଖୁଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଆମର ସମାନ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଆମେ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ଏକ ନୋଡ୍ ଦୁଇଟି ଯୋଡିଛୁ | କ୍ଲୋରାଇନ୍

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ପାରାପୋଜିସନ୍ ରେ ଏକ ଶକ୍ତି ଯୋଗ କରିଥାଉ ଯେ ଏହା ଏକ ମୋନୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରୋ ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ଏହି ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ଏକ ଡ୍ରାମା ଅଛି | ପୂର୍ବରୁ ଆବଶ୍ୟକ ହେଉଥିବା ଅବସ୍ଥାରେ ଟିକ୍ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଆମକୁ ଅଧିକ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଅତ୍ୟଧିକ ଉଚ୍ଚ ଚାପର ଆବଶ୍ୟକତା ଥିଲା ଏଠାରେ ଚାପ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଅପସାରିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବାୟୁମଣ୍ଡଳୀୟ ଚାପରେ ଏବଂ ଏତେ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ହୁଏ ନାହିଁ

ତେଣୁ 443 କେଲଭିନ ପ୍ରାୟ 175 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ | ଯାହା ପୂର୍ବରୁ ଆବଶ୍ୟକ ଥିଲା ତାଠାରୁ ସାମାନ୍ୟ କମ୍ ତାପମାତ୍ରାରେ ଘଟେ ଏବଂ ତୃତୀୟ ଉଦାହରଣରେ ଆମେ ଏକ ଏସିଡ୍ ଓକ ବ୍ୟବହାର କରି ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ପରେ ଏହା ଆମକୁ ଉତ୍ପାଦ ପ୍ରଦାନ କରେ ଏବଂ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହି ଧାରା ଜାରି ରହିଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଯେପରି ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗୋଷ୍ଠୀର ସଂଖ୍ୟା ବ on ଼ନ୍ତୁ , ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ସାମାନ୍ୟ ଏବଂ ମୃଦୁ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସରୁ କମ୍ ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ଏବଂ ଉଚ୍ଚ ଚାପର କ is ଣସି ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ

ତେଣୁ ଆମେ ଉତ୍ପାଦ ପାଇଥାଉ ଯାହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଟ୍ରାଇ ନାଇଟ୍ରୋକ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ର ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏକ ଡାଇନିଟ୍ରୋ ଆହା ଫେନୋଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଅର୍ଥୋ ସ୍ଥିତିରେ ତିନୋଟି ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି | d ପାରା ପୋଜିସନ୍

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ ନାମ ଦେବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ଏହା ହେଉଛି କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ର ଦୁଇଟି ଚାରି ଏବଂ ଛଅଟି ପଦବୀରେ ଆମର ନାଇଟ୍ରୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଛି କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ପାଇବେ ଯେ ଅବସ୍ଥା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସରଳ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରାୟ ପରି କାମ କରେ | ଆକ୍ଲିଲ୍

ହାଲାଇଡ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏଠାରେ ତୁମକୁ କେବଳ ଜଳ ଗ୍ରହଣ କରିବା ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣକୁ ଗରମ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ,

ତେଣୁ ଆମକୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ମଧ ଦରକାର ନାହିଁ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ପଡିବ, ଏକାକୀ ଯୋଡି ସହିତ ଜଳ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବ | ଏହି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଏବଂ ଆମକୁ ଏହି ଉତ୍ପାଦ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ପିକ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଟେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ପାଦକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପିକ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ତାହା ହେଉଛି ଯେ ଏକ କ୍ଲୋରାଲକିଲ୍ କ୍ଲୋରୋରେଞ୍ଜ୍ ଅଳସୁଆ ଅଟେ ସେମାନେ ଆପଣଙ୍କୁ ଆଣବିକ ଫ୍ଲୁଇଡ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦିଅନ୍ତି ନାହିଁ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରକୃତରେ ବାଧ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଆମେ ଏଠାରେ ଏକ ଗ୍ରୁପ୍ ଯୋଡିବା ଜାରି ରଖୁ ଯେପରି ନାଇଟ୍ରୋ ବିଶେଷ ଭାବରେ ଏଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋ କାରଣ ନାଇଟ୍ରୋ ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ

ତେଣୁ ଆମେ ପ୍ରକୃତରେ ଏଠାରେ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଗୁଡିକରେ କଣ କରୁଛୁ | ନାଇଟ୍ରୋ ଗୋଷ୍ଠୀର ସଂଖ୍ୟା ଗାନ କରିବା ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବ ସୃଷ୍ଟି କରିବା

ତେଣୁ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଆଠ ସ୍ତର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଥିଲା

ତେଣୁ ଥରେ ଆପଣ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ରଖିବା ପରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ନିଜ ଆଡକୁ ଟାଣେ

ତେଣୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଧୀରେ ଧୀରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେବାକୁ ଲାଗିଲା | ଅଭାବ ଏବଂ ଏହା ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲର ଆଭିମୁଖ୍ୟକୁ ସହଜ କରିବ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ମଧ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜକୁ ପରିଚାଳନା କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ

ତେଣୁ ଆମେ ଶୀଘ୍ର ଯନ୍ତ୍ରକ at ଶଳକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ତାହା ଖୋଜି ବାହାର କରିବା | ପୃଷ୍ଠା ଆପଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଯନ୍ତ୍ରକ see ଶଳ ଦେଖିପାରିବେ

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ପ୍ରଥମେ ଯାହା ହେଉଛି ପାରା ନାଇଟ୍ରୋକ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ କିମ୍ବା ପାଇରୋକ୍ଲୋରୋ-ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନସ୍ ଏହାକୁ ଡାକିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଆପଣ ପାଇଥିବେ ଯେ ପାରାସୁବଷ୍ଟ୍ୟୁଟେଡ୍ ଯ ound ଗିକରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ପଥ ଅନୁସରଣ କରେ | sn1 କିମ୍ବା sn2 ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ନୁହେଁ, ଓହ ମାଇନସ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପାଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଅଛି | ଉଭୟ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ସେହି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଯାହା ସେହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନକୁ ଯାଇ ସେଠାରେ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜଯୁକ୍ତ କାର୍ବନ ସୃଷ୍ଟି କରିଛି

ତେଣୁ ସେଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଏବଂ ଆମର ଏକ କାର୍ବନ ଅଛି | ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ ଯାହା ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯାହା ଘଟେ, ସେତେବେଳେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ତା’ ପରେ ରିଙ୍ଗନ୍ସ ଷ୍ଟ୍ରକ୍ଚର୍ସ ପରି ରିଙ୍ଗ୍ ଓମ୍ରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ negative ାରା ଆମେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଆଗକୁ ବ then ଼ିଥାଉ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏକ ନୂତନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ ଏବଂ ତା’ ପରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ନକାରାତ୍ମକ କାର୍ବନ ଆୟନ ରଖନ୍ତୁ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏହା ଆଗକୁ ବ and େ ଏବଂ କାର୍ବନିଲ୍ ଏଠାରେ ପହଞ୍ଚେ ଏବଂ ଶେଷରେ ଯେତେବେଳେ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ ପୁନ st ସ୍ଥାପିତ ହୁଏ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଭାବରେ ଏତେ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଭାବରେ ବାହାରକୁ ଆସିପାରେ | ଅତ୍ୟଧିକ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ଗଠନ ଏବଂ ଅତ୍ୟଧିକ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ସଂରଚନା ଉପରେ ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ହାଇଡ୍ର ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥାନିତ ହୋଇଛି | ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଦ୍ ox ାରା ଅକ୍ସି କିନ୍ତୁ ତଥାପି ଏହି ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନେ ଅଛନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନଙ୍କୁ ମାଇଜେନହାଇମର୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସସ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଲେଖାଯାଇଥିବା ଏହି ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନଙ୍କୁ ମାଇଜେନହାଇମର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସସ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ଆମର ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଯୋଗ କରି ଯୋଗ କରାଯାଇଥାଏ | ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ କରାଯାଇଛି ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବଦଳାଇଛୁ

ତେଣୁ ଆପଣ ମଧ ଦେଖିବେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରୁଛି ଏବଂ ଅତି କମରେ ଗୋଟିଏ ସଂରଚନାରେ ମୋର ତିନୋଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଅଛି | ଏଠାରେ ବର୍ଗ ବ୍ରାକେଟ୍ ରେ ଲିଖିତ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ନେଗେଟିଭ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଅଛି ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜକୁ ମଧ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରୁଥିବା ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସକ୍ଷମ ହେବ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ଗୁଡ଼ିକୁ ନିଜ ଆଡକୁ ଟାଣିବା ଏବଂ ମାୟୋସିନ୍ ହେମର୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସକୁ ସ୍ଥିର କରିବା ପାଇଁ ମାଇସେନ୍ହାଇମର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସକୁ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପୋଡି ଦିଆଯାଏ | o ଏକ ହାଲୋ ଆରାନ୍ ଏବଂ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ କାର୍ବନ ପରମାଣୁରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାରକାରୀ ଗୋଷ୍ଠୀ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଆନ୍ତି, ଯେଉଁଠାରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଚାର୍ଜ ଦେଖାଯିବା ଆରମ୍ଭ କରେ

ତେଣୁ ତିନୋଟି ସଂରଚନା ଅଛି ଯାହା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରେ | ମାୟୋସିନ୍ ହାମର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏବଂ ସେଥିମଧ୍ୟରୁ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଅଛି ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ reaction ାରା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପ୍ରଥମ ସୋପାନ ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ h ମାଇନସ୍ ଆସି ଟେଟ୍ରାଡ୍ରାଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଗଠନ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହା ଧୀର ପଦକ୍ଷେପ ଅଟେ କାରଣ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ କାରଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗର ସୁଗନ୍ଧକୁ ଭାଙ୍ଗିବା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆମର ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ବହୁତ ଅକ୍ଷୁର୍ଣ୍ଣ ଥିଲା ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଟେଟ୍ରେଡ୍ରାଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଗଠନ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବା ପରେ ଏଠାରେ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସୁଗନ୍ଧ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ |

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମନ୍ଥର ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଥରେ ଏହା ଘଟିବା ପରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବିଲୋପ କରିବା ଏକ ଆୟନ ଭାବରେ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଦ୍ରୁତ ଅଟେ | ଷ୍ଟେପ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକରେ ମାୟୋସିନ୍ ହାମର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସର ଭାଙ୍ଗିବା ଭାଙ୍ଗିବା ଦ୍ରୁତ ଅଟେ

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ସୋପାନ କମ୍ ଥିବାବେଳେ ଦ୍ୱିତୀୟ ସୋପାନ ଦ୍ରୁତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ କିପରି କାମ କରେ ମୋର ଏକ ଅର୍ଥୋ ନାଇଟ୍ରୋ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ପାଇଁ ସମାନ ଯନ୍ତ୍ର ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି i ଅର୍ଥୋକ୍ଲୋରିଡ୍ ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଂରଚନାରେ ଆପଣ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକ ପାଇବେ ଯେ ଆପଣ ଏହା ପାଇବେ ଯେ ଏହା ଠିକ୍ ସମାନ ଘଟଣା ଯାହା ଘଟୁଛି ଓହ ମାଇନସ୍ ଆକ୍ରମଣ ଏହା ଏକ ଟେଟ୍ରାଡ୍ରାଲ୍ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସୃଷ୍ଟି କରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନ ଉପରେ ଅଛି | ପରମାଣୁ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ତାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଭଲ

ତେଣୁ ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜକୁ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଉପରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ରିଜୋନାନ୍ସ ଷ୍ଟ୍ରକଚର୍ସ ଗଠନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଦେଇ ଗତି କରୁଛି ଏବଂ ଆମେ ପୁଣି ତିନୋଟି ମେସୋନହିମର୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଆଙ୍କିବା | ରେଜୋନାନ୍ସରେ ସେଗୁଡ଼ିକର ସଂରଚନା ଏତେ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଭାବରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପାଞ୍ଚଟି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ମାଧ୍ୟମରେ ପଠାଯାଏ ଯାହା ଏହି କୋରେ ଅଛି | mplex ଏବଂ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରୁ କେବଳ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଟେଟ୍ରାଡ୍ରନ୍ ଗଠନ

ତେଣୁ ମସନ୍ ହାମର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସଗୁଡିକ ଚିତ୍ରଣ କରିବାର ଗୋଟିଏ ଉପାୟ ଯାହାକୁ ଆପଣ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଟାଣିବା ଏବଂ ତା’ ପରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସ୍ୱର ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋରେ ଆପଣ ଯେକ position ଣସି ସ୍ଥିତିରେ | ଏହାକୁ ଅର୍ଥୋ କିମ୍ବା ପାରା ରଖିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଯାହା ଅଣୁର ଏହି ଅଂଶ ମାଧ୍ୟମରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଏବଂ ଆମର ସେଠାରେ ଏକ ଟେଟ୍ରେଡ୍ରାଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ a ଏକ ମସନ୍ ହେୟାର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏକକ ସଂରଚନା ସହିତ ଉପସ୍ଥାପିତ ହୁଏ ଅନ୍ୟଥା ଆମ ପାଖରେ ରହିବ | ଏହାକୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ to କରିବା ପାଇଁ ସମସ୍ତ ତିନୋଟି ସଂରଚନାକୁ ଅଙ୍କନ କରିବା ପାଇଁ ଏଠାରେ ପୁନର୍ବାର ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଏହାର ବିଲୋପ ଗଠିତ ହୋଇଛି ତୁମେ ପାଇବ ଯେ

ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଅଛି ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋ ନିକଟରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋ ନିକଟରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଦୁଇ ଉପରେ ଅଛି | ଏବଂ ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା କାର୍ବନ ନମ୍ବର ଚାରି ଉପରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହି ସଂରଚନାଗୁଡିକ ଏପରି କିଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ମନେ ରଖିବା ଆବଶ୍ୟକ କାରଣ ସେହିଗୁଡିକ ହିଁ ପ୍ରଥମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ମୁଁ ଆଗକୁ ବ and ିବି ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ମେଟା ସ୍ଥିତିରେ କ’ଣ ହେବ ଦେଖିବା | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏଠାରେ ପୁନର୍ବାର ମେଟାକ୍ଲୋରୋନିଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ପାଇଥାଉ ଯଦିଓ h ମାଇନସ୍ ଆସି ଏଠାରେ ଆକ୍ରମଣ କରିପାରନ୍ତି
ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ମାଇନସ୍ ଆକ୍ରମଣ ଆମେ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସୃଷ୍ଟି କରୁ ଯେପରି ଅନ୍ୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ମେସନ୍ ହାମର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଅଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଏକ ନୂତନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରେ | ଏବଂ ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଏକ ନୂତନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରି ରିଙ୍ଗ ଦେଇ ଗତି କରେ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ମାଧ୍ୟମରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳ ଚଳାଇ ଆମେ ଦ୍ୱିତୀୟ ସଂରଚନା ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଶେଷରେ ତୃତୀୟଟି ଏହି କ୍ରମରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର କ୍ରମରେ ତୃତୀୟ | ମାୟୋସିନ୍ ହାମର ଜଟିଳ ସଂରଚନା ଯାହାକୁ ଆମେ ଟାଣିଛୁ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କେବେବି କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ନଥାଏ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ
ତେଣୁ ଏଥିରେ ଏହା କାର୍ବନ ଉପରେ ନାହିଁ | ଏହା ପୁନର୍ବାର ଏଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏହା ନୁହେଁ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଏପରି ଏକ ଜିନିଷ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରିପାରିବ ଯଦି ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଆସେ ତେବେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜକୁ ସ୍ଥିର କରିପାରେ | ବର୍ତ୍ତମାନ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯଦି କ the ଣସି ସଂରଚନା ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କାର୍ବନ ପରମାଣୁକୁ ଆସେ ନାହିଁ ଯେଉଁଥିରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ତେବେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସ୍ଥିର ହୋଇନଥାଏ
ତେଣୁ ବ growing ୁଥିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଯେପରିକି ଧାତୁ ସ୍ଥିତ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ତିଆରି କରେ ନାହିଁ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପୁଣି ଥରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଖୁବ୍ ଧୀରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଯଦି ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସଂଖ୍ୟା ବ increase ାଏ ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ବ the ିବା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ହାଲୁକା ଏବଂ ହାଲୁକା ହୋଇଯାଏ | ଯଦି ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଏକ ମେଟା ସ୍ଥିତିରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ଘଟେ ନାହିଁ ତେବେ ସଂକ୍ଷେପରେ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ଏହି r ର ହାର | ଇକ୍ସନ୍ ଗୁଡିକ ବ anced ଼ିଯାଏ ଯଦି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ଯେପରିକି ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ପୋଜିସନ୍ରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଏବଂ ଯଦି ସେମାନେ ମେଟା ପୋଜିସନ୍ରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଆନ୍ତି ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଶୀଘ୍ର ଘଟେ ନାହିଁ
ତେଣୁ ହାଲୋ ଆରେଞ୍ଜର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ | ଏହା ପୂର୍ବରୁ ହୃଦୟଙ୍ଗମ କରିବ ଯେ ଏହା କରିବା ଏକ କଠିନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଦ୍ people ାରା ଲୋକମାନେ ସାଧାରଣତ that ଏଥିପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ କ୍ଲାଉଡ୍ ହେତୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗଗୁଡିକ ଏହାର ସମୃଦ୍ଧ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ପାଇଁ ସେମାନେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ ଉପସ୍ଥାପନ କରନ୍ତି ଯାହା ସେମାନେ ଆପଣଙ୍କୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେବାକୁ ଇଚ୍ଛା କରନ୍ତି | ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡସ୍ ଦେଇପାରିବ ନାହିଁ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆପଣ ପୂର୍ବରୁ ଶିଖିଥିବେ ବୋଧହୁଏ ଆପଣ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ଶିଖୁଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାଲୋରେ ଘଟିଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ କଣ କରେ
ତେଣୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ହାଲୋ ସଜାଯାଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଯାହା ଏକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏକ ହା କ’ଣ | ଲୋଜେନ୍ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ କର,
ତେଣୁ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ନିଜେ ଏପରି କିଛି ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ଗୁଡ଼ିକୁ ଟାଣି ଆଣିବ କାରଣ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବନ୍ଧନ କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ବଣ୍ଡ ହାଲୋଜେନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନଗୁଡ଼ିକୁ ଟାଣିଥାଏ
ତେଣୁ ସେମାନେ ସାମାନ୍ୟ ନିଷ୍କ୍ରିୟ ହୋଇଥାନ୍ତି
ତେଣୁ ସେମାନେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ ନିଷ୍କ୍ରିୟ କରିଥାନ୍ତି | ଆମର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀଙ୍କ ନିକଟରେ ହରାଇଥାଏ
ତେଣୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ଏପରି କିଛି ଯାହା ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନଗୁଡ଼ିକୁ ଟିକିଏ ଟାଣିଥାଏ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ କମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଅନୁଭବ କରେ
ତେଣୁ ହାଲୋଜେନ୍ ତାହା କରନ୍ତି କିନ୍ତୁ ତଥାପି ସୁଗନ୍ଧିତ ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ମଧ୍ୟ ଏହି ଏକାକୀ ଯୋଡି ଅଛି | ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସଂରଚନା ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଥରେ ଅଙ୍କନ କରିଛୁ
ତେଣୁ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁରେ ଥିବା ଏହି ଲମ୍ବା ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନଗୁଡିକ ଏହି ସଂରଚନା ପାଇବା ପାଇଁ ରିଙ୍ଗରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ ort ାରା ଏହା ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ପାରା ପୋଜିସନ୍ ଉପରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ଉପରେ ଏବଂ ନକାରାତ୍ମକ ସଂରଚନା ସହିତ ଯାଇପାରେ | ଆମ ପାଖରେ ଏହି କାର୍ବନ ହାଲୋଜେନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଆମେ କିଛି ଦେଖିଲୁ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ ମଧ୍ୟ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଦୁଇଟି ଅଛି | ବର୍ତ୍ତମାନ ସେଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟାଣିଥାଏ କାରଣ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନେଗେଟିଭ୍ ପରମାଣୁ
ତେଣୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ସମୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ଅଟେ ଯଦିଓ ଏହା ସୁଗନ୍ଧିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଘନତା ଉପଲବ୍ଧ କରେ | ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଏହା ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ପୋଜିସନ୍ ଉପରେ ବ anced ଼ିଥାଏ କାରଣ ଏହି ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନାରେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ସେଠାରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି ଯାହା ଏକ ଏବଂ ତିନୋଟି ଗଠନରେ ଅଛି, ଆପଣ ପାଇବେ ଯେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜଗୁଡ଼ିକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ସଂରଚନାରେ ଅଛି | ଦୁଇଟି ଯାହା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଉଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ଅଛି |
ତେଣୁ ଏହି ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ଏହି ପଦବୀଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକୁ ପସନ୍ଦ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଇଫେକ୍ଟର ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲଗୁଡ଼ିକ ସେହି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକର ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ଏବଂ | ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ପ୍ରଜାତି ଖୋଜୁଛି
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଏକ ହାଲୋ ଆରେନ୍ ନିକଟକୁ ଆସେ ଏହା ଦେଖେ ଯେ ଆଲୋଇନ୍ | g ଏତେ ସହଜରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ଏହା ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁର ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ପୋଜିସନ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବ କାରଣ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନାରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି
ତେଣୁ ଏଠାରେ ମୋର ଏହି ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରୁଛି | ଏକ ଆର୍ଥୋ ଆଟାକ୍ ଏବଂ ଏକ ପାରା ଆଟାକ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ଏବଂ ପାରା ପୋଜିସନ୍ ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ
ତେଣୁ କେବଳ ଚିତ୍ର ଆଙ୍କିବା ଦ୍ୱାରା ଆମେ ଚିତ୍ର ଆଙ୍କିବାରେ ସମର୍ଥ ହୋଇପାରିବା ଯେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଥିବା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେବ ଯାହା ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହୋଇଛି | e ଏବଂ ଏକ ପଜିଟିଭ୍ ଯାହା c ରେ ଏକ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଥିବା ପରି ଦେଖାଯାଏ ତେବେ ଏକ ନୂତନ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଅବଶ୍ୟ ଏହି କାର୍ବନ ପରମାଣୁର ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି
ତେଣୁ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଏହି କାର୍ବନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ ଏବଂ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ରହିଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଥାଏ | ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଲାଗିଥିବା ଏକ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜର ଉପସ୍ଥିତି ଭଲ ନୁହେଁ କାରଣ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍
ତେଣୁ ଏହା ସେଠାରେ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଚାହୁଁନାହିଁ

ତେଣୁ ରିଙ୍ଗଟି ସେହି କାରଣରୁ ରିଙ୍ଗଟି ନିଷ୍କ୍ରିୟ ଅଟେ | ଟେଡ୍ କିନ୍ତୁ ତଥାପି ଥରେ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଆସିବା ପରେ ଏକାକୀ ଯୋଡି ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜକୁ ସ୍ଥିର କରିପାରେ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ମଧ୍ୟ ଆର୍ଥୋ ଆକ୍ରମଣରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆକ୍ରମଣ ହେବାକୁ ପଡେ ତେବେ ଏହା ମଧ୍ୟ ସମାନ ଭାବରେ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଆକ୍ରମଣ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ଘଟିବ | ନୂତନ କାର୍ବନ 1 ଇ ବଣ୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ କେଉଁଠାରେ ଅଛି ଏବଂ ସେହି କାର୍ବନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ତୀର ଆଙ୍କିଛନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ପଜିଟିଭ ଚାର୍ଜ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନ ଉପରେ ଅଛି ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏହାର ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ବ୍ୟବହାର କରି ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜକୁ ସ୍ଥିର କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି କାରଣଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ପୋଜିସନ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନଗୁଡିକ ହାଲୋଜେନ୍ ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥିର ହୋଇପାରିବ ଯେତେବେଳେ ଯଦି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ମେଟା ସ୍ଥିତିରେ ଥାଏ ତେବେ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଆସିବ ନାହିଁ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏକ ରିଜୋନାଣ୍ଟ ସ୍ଥିରତା ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଆପଣ ସେହି ସଂରଚନାକୁ ନିଜେ ଟାଣି ପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ଠିକ୍ ବୋଲି ଅନୁଭବ କରିପାରନ୍ତି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ କିଛି ଉପଯୋଗୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଦେଖିବା | ହାଲୋଜେନ ଉହ ହାଲୋ ର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନିଜେ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ଆମର ଏକ ହାଲୋ ଆଲାରାଇନ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆମେ ଏଥିରେ ଅଧିକ ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ ଯୋଗ କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ହାଲୋ ସଜାଇବା ପାଇଁ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପ୍ରଣାଳୀ ବିଷୟରେ କହୁଛୁ |
ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ହାଲୋଏନ୍ ସହିତ ଏହାକୁ ହାଲୋଜେନ୍ ଅଣୁ ସହିତ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଫେକ୍ 3 ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ a ାରା ଏକ pcl3 ସୃଷ୍ଟି ହେବ ଯାହାକି ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ ଏବଂ fe cl3 ତା’ପରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ | fecl4 ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ cl ପଜିଟିଭ୍ ହୁଅନ୍ତୁ
ତେଣୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା cl ପଜିଟିଭ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ହେବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଦେଖିବେ ଯାହା ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲି ଯେଉଁଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଲାଲ୍ ରଙ୍ଗରେ ଦେଖାଯାଇଥିବା ପରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ହେଉଛି cl plus ବର୍ତ୍ତମାନ cl ଏହିପରି ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆଶା କରାଯାଉଥିବା ପରି ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ପୋଜିସନ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ସାଧାରଣତ you ଆପଣ ମଧ୍ୟ ପାଇଥିବେ ଯେ ପାରା ସ୍ଥିତିର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏହା ଅଧିକ ପ୍ରିୟ ଅଟେ | କେବଳ ଯେହେତୁ ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ ଉପରେ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଯେପରି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଦେଖିପାରିବା
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଉପରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଥାଏ ସେଠାରେ କିଛି ଷ୍ଟେରିକ୍ ବାଧା ଆସିବ କାରଣ ଯଦି ତୁମେ ଦେଖ ଏହି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏହି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ବର୍ତ୍ତମାନ ସତେ ଯେପରି ଏହା ଉଭୟ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଏକ ସିସ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପରି c ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଟେ
ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ଅତି ନିକଟତର
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ପ୍ରକାର ଘୃଣା ହେବ | ସାଧାରଣତ you ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ପାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନଗୁଡିକ ଆହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅନୁକୂଳ ଅଟେ
ତେଣୁ ହାଲୋଜେନେସନ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦକୁ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଯ ound ଗିକର ମିଶ୍ରଣ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଡିକ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ କିମ୍ବା ଆହା ଏହି ଦୁଇଟି ଡିକ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ | ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଚତୁର୍ଥ ସ୍ଥିତିରେ ଯାହା ପାରା ପୋଜିସନ୍ ହେବ, ତାହା ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଗଠିତ ହେବ
ତେଣୁ ଦ୍ୱିତୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମେ କରିବୁ | କଥାବାର୍ତ୍ତା ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ରଖିଥାଉ ଏବଂ ସାଧାରଣତ the ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ound ଗିକର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା ନାଇଟ୍ରେସନ୍ ଅଧୀନରେ ରହିଥାଏ ଆମେ ବିଭିନ୍ନ ରିଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଆମେ ଦେଖୁ | ଏକ ରେଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ ଯାହାକି hno3 ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ମିଶ୍ରଣକୁ ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ମିଶ୍ରଣକୁ ବେଳେବେଳେ ନାଇଟ୍ରାଇଟିଙ୍ଗ୍ ମିଶ୍ରଣ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମିଶ୍ରଣ ଏକ ଅଣୁକୁ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ କାରଣ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ hno3 ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ହୋଇ ଆମେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବୁ | ଯାହା no2 ପଜିଟିଭ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ତା’ପରେ ଅର୍ଥୋ ପୋଜିସନ୍ କିମ୍ବା ପାରାପୋଜିସନ୍ କୁ ଯାଇ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ମୋନୋ ନାଇଟ୍ରୋ ଯ ounds ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଚାରି ନାଇଟ୍ରୋ ବେନଜେନ ଏବଂ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦୁଇଟି ନାଇଟ୍ରୋ ବେନଜେନ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ଆମେ | ପାଇବେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣଙ୍କୁ କହିବାକୁ ପଡିବ କେଉଁଟି ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ଯ ound ଗିକ କାରଣ ମୁଖ୍ୟ ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି ଯେଉଁଠାରେ ଚତୁର୍ଥ ପୋଜରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ | ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଦେଖି ସାରିଛୁ କାହିଁକି ଏହା ହେଉଛି ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥାର ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଉପଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା , ତୃତୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ସଲଫୋନେସନ୍
ତେଣୁ ସଲଫୋନେସନ୍ ରେ ଆମେ ଯାହା ଯୋଡିଥାଉ ତାହା ହେଉଛି so3h ଗୋଷ୍ଠୀ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ସଲଫୋନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ହାଲୋରିନ୍ ନେଇ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି | ଏକାଗ୍ର h2so4 ସହିତ h2so4 ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ସେଠାରେ ପୁନର୍ବାର ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ h ଦୁଇଟି ସଫ୍ଟୱେର୍ ଅଣୁ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ସଫ୍ଟୱେର୍ ଅଣୁ ଏବଂ ଏକ ଜଳ ଅଣୁ ପତ୍ରକୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରିବ ଏବଂ ଫଳପ୍ରଦ ଭାବରେ ଆମେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ପାଇବୁ ଯାହା ଏହିପରି ଲେଖାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ତିନୋଟି h ହେଉଛି ଏଥିରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ | ମାମଲାଗୁଡ଼ିକ ତେବେ so3h ଉଭୟ ଆର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ହାୟାଲୁରିନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଆମେ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ପାଇବୁ ଯାହା ଚାରୋଟି କ୍ଲୋରୋ ବେନଜେନ୍ ସଲଫୋନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋବିଞ୍ଜାଇନ୍ ସଲଫୋନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ଗଠନ ମଧ୍ୟରୁ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ଚାରୋଟି କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ସଲଫୋନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦୋଷ | ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ ସଲଫୋନିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋବିନ୍ ହେଉଛି ଛୋଟ ଯ ound ଗିକ ଓକମ୍
ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ତାହା ହେଉଛି ଶୁକ୍ରବାରର କାରିଗରୀ ଆଲକାଇଲେସନ୍ | ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକର ଫ୍ରାଡେଲ୍ କ୍ରାଫ୍ଟସ୍ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ଶିଖିଛି
ତେଣୁ ଏଥିରେ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଆବଶ୍ୟକ
ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ହାଲୋଲକେନ୍ ନେଇ ଏହାକୁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲ୍କ୍ୟୁମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ କାର୍ବନ ch3cl ବନ୍ଧନକୁ ଭାଙ୍ଗେ | କିଛି ଅଛି ଯାହାକି ch3 ପଜିଟିଭ୍ ଭାବରେ ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇପାରିବ ବିଶେଷତ if ଯଦି ବ୍ୟବହୃତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ମିଥାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ ତେବେ ଆମେ ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ch3 ପଜିଟିଭ୍ କରୁନାହୁଁ କିନ୍ତୁ ଆମ ପାଖରେ ଏପରି କିଛି ଅଛି ଯାହା ଆଂଶିକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇଛି ଏବଂ ch3 ଉପରେ ଅନେକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଛି | ପୁନର୍ବାର ଆଲୁମିନିୟମ୍ ସହିତ ବନ୍ଧା ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆମେ ଏହି ଅଣୁକୁ ପୋଲାରାଇଜ୍ କରିଥାଉ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଉପରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବିକଶିତ ହେବାକୁ ଲାଗେ

ତେଣୁ ଆମର ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଅଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ କାର୍ବୋକ୍ରେସନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ସହିତ ଆର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ | ଅବସ୍ଥାନ ଏବଂ ଆମକୁ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରୋ 4 ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନ ଏବଂ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ବେନଜେନ୍ ପ୍ରଦାନ କରୁଥିବା ଦୁଇଟି ବଦଳାଯାଇଥିବା ଉତ୍ପାଦ ଅର୍ଥୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ଛୋଟ ଉତ୍ପାଦନ | t ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏକ କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ ତଥ୍ୟ ଅଛି ଯେ ଥରେ ଆମେ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଏକ ବେନଜିନ ରିଙ୍ଗରେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଯୋଡିବା ପରେ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗକୁ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସାଧାରଣତ only କେବଳ ଗୋଟିଏ ସମସ୍ୟା ରହିଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ କରିଥାଉ | ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗଠିତ, ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ହେଉଛି ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସାମଗ୍ରୀ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ସକ୍ରିୟ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ସେମାନେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକାଧିକ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ଦେବା ଆରମ୍ଭ କରିପାରନ୍ତି

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୋଟିଏ ch3 ଗଠନ ବନ୍ଦ ହୋଇପାରେ ନାହିଁ ଆମେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଅତିରିକ୍ତ ch ତିନୋଟି ଗୋଷ୍ଠୀ ପାଇପାରିବା | ଶୁକ୍ରବାରର କାରିଗରୀ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ସହିତ ଅନ୍ୟତମ ସମସ୍ୟା କାରଣ ଉତ୍ପାଦଟି ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥ ଅପେକ୍ଷା ସର୍ବଦା ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକୁ ଆମ ମନରେ ରଖିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଏକ ଫେରାଲ୍ କ୍ଲାସ୍ ଆଲକାଇଲେସନ୍ କରିବାକୁ ଚାହିଁଥାଉ , ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ସମସ୍ୟା ମଧ ଥାଏ | ଯାହାକି ଆପଣ ଶିଖିପାରିବେ ଯଦି ଆପଣ ଉଚ୍ଚ ଶ୍ରେଣୀରେ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ତେବେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଫ୍ଲୋରୋସେସ୍ ଏସିଲେସନ୍ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ବଦଳରେ ଆମେ ଆମକୁ | ଇ ଏକ ଏସିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ମୋର ଏଠାରେ ଯାହା ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ଆସେଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉଦାହରଣରେ ଗୋଲାକାର କ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ଡିଲେସନ୍ ବୋଲି କହିପାରିବା

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଆସେଟାଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏଥିରେ ଏକ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଏବଂ ଆମେ ସମାନ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରୁ |

ତେଣୁ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ଅନୁକ୍ରମଣିକା ଆମେ ଏହି ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ’ଣ କରିବ ତାହା ଏଠାରେ ବନ୍ଧନକୁ ଭାଙ୍ଗିବ ଏବଂ ତାପରେ ଆମେ ch3co କୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଭାବରେ ପାଇବୁ ଯାହା ଦ୍ carbon ାରା ଆପଣ କାର୍ବନ ଉପରେ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସହିତ ch3co ପାଇବେ ଯାହା ମଧ ଅଂଶୀଦାର ହେବ | ଅମ୍ଳଜାନ ଏହା ଏକ ଅପେକ୍ଷାକୃତ ସ୍ଥିର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଓମ୍ ଧାତୁ କାଟେସନ୍ ଠାରୁ ଭିନ୍ନ

ତେଣୁ ଏହି ଏସିଲ୍ କାଟେସନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବାକୁ ସମର୍ଥ ହେବ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ଆମକୁ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦକୁ ଦୁଇଟି ମୋନୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଦ୍ରବ୍ୟ ପ୍ରଦାନ କରିବ ଯେଉଁଠାରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଚତୁର୍ଥ ସ୍ଥାନରେ ଅଛି | ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଦ୍ position ିତୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଅବଶ୍ୟ ମୁଖ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ଯେଉଁଠାରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଚତୁର୍ଥ କିମ୍ବା ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପରି ନୁହେଁ | ମୋନୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନରେ ation ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବନ୍ଦ ହୋଇଯିବ କାରଣ ସେଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ କାରଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ଉତ୍ପାଦ ଏକ କେଟୋନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଥରେ ତୁମର ବେନଜେନ ସହିତ ଏକ ch3cu ସଂଲଗ୍ନ ହେଲେ ଏହାକୁ ଆସେଟୋଫେନୋନ୍ କୁହାଯାଏ ତୁମେ ଜାଣିବ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କେଟୋନ୍ ଅଧ୍ୟୟନ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଅଧିକ | ନିଜେ ସଜାଯାଇଥିବା ହାଲୋ ଅପେକ୍ଷା ନିଷ୍କ୍ରିୟ ହୋଇଛି କାରଣ ଏକ ଆସେଟିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଏକ ସେଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସାଧାରଣତ the ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ ନିଷ୍କ୍ରିୟ କରିଥାଏ

ତେଣୁ କାର୍ଯ୍ୟଟି ଗୋଟିଏ ପାଦରେ ବନ୍ଦ ହୋଇଯିବ

ତେଣୁ ସେହି ଉପାୟରେ ସେମାନେ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଉଭୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଭଲ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ ଦେବେ | ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା ସାଧାରଣତ used ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଫ୍ରେଡେରିକ୍ସ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସାଧାରଣତ only କେବଳ ଗୋଟିଏ ସମସ୍ୟା ଅଛି, ଆପଣଙ୍କୁ କେବଳ ଏକ ସମାନ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁ ଲୁଇସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ, ଯେଉଁଥିରେ ଆପଣ କେବଳ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ କାଟାଲାଇଟିକ୍ ପରିମାଣ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଆବଶ୍ୟକ କରିବେ କାରଣ ସେଠାରେ | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଅନୁକ୍ରମଣିକା ଯାହା ମିଥାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ହାଲୋଲକାନକୁ ସକ୍ରିୟ କରିବାକୁ ଜାରି ରଖିବ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ତ୍ୱରାନ୍ୱିତ କରୁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଉତ୍ପାଦର ଏକ କେଟୋ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଯାହା ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ସମନ୍ୱୟ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବ୍ୟବହୃତ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ପରିମାଣ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଭଲ ହେବା ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଅତି କମରେ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ସମାନ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ବିଷୟରେ | ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ତୃତୀୟ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଆଗକୁ ବ that ଼ିବା ଯାହା ଧାତୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ବୋଧହୁଏ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆହା ହାଲୋ ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ ସହିତ ମେଳ ଖାଉଛି

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା pattern ାଞ୍ଚା ପ୍ରାୟତ different ଭିନ୍ନ ନୁହେଁ କାରଣ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜାଣିଛନ୍ତି | ହୋଲ୍ ଯ ound ଗିକ ଧାତୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଛି ଏବଂ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ଆହା କାର୍ବନ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋପୋଜିଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ହାଲୋଲକାନ୍ସ ଆଲକାଇନ୍ସ ଏବଂ ହାଲୋରିନ ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାର ସମାନ pattern ାଞ୍ଚା ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଫାଇଟିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶବ୍ଦ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏକ ହାଲୋ ନେଇପାରିବା | ଆରେନ୍ ଏବଂ ଏକ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଏବଂ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ପ୍ରାପ୍ତ କର ଯାହାକି କ୍ରସ୍ ଯୋଡି ହୋଇଥିବା ଉତ୍ପାଦ ଯେଉଁଠାରେ | ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ rl ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଏକ r ଆରେ ମଧ ଏକ ଆଲ୍କିଲ୍ ଆରିଲ୍ ଯ ound ଗିକକୁ ବେଳେବେଳେ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଯ ounds ଗିକ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏକ କ୍ରସ୍ କପଲିଂ ଥରେ ଏହା ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ ଯେହେତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅସୁବିଧା ଅଛି ଯେପରି ଆପଣ ଅନୁମାନ କରି ପାରିବେ | ଦୁଇଟି r ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକତ୍ର ହୋଇ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଦେଇପାରିବେ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଆଲ୍କିଲ୍ ଆଲ୍କୁ ସମାନ ଭାବରେ ଦୁଇଟି ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ ounds ଗିକ ଏକତ୍ର କରିପାରେ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ମାଧ୍ୟମରେ ଯୋଡି ହୋଇଥିବ ଯାହା ସମ୍ଭବ ଏବଂ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଫିଟ୍ ବୋଲି କୁହାଯାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଫାଇଟିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ ସୋଡିୟମ୍ ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଲାଇଡ୍ ର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ବାହାରିଥାଏ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ ଏକ ଯ ound ଗିକ ପାଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ଦୁଇଟି ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ଗୋଟିଏ ହାଡ ମାଧ୍ୟମରେ ଏକତ୍ର ହୋଇ ଏହି ପ୍ରକାରର ଯ ounds ଗିକ କୁହାଯାଏ | ଆରିଲ୍ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉଦାହରଣରେ ଆମର ଦୁଇଟି ଫେନିଲ୍ ରିଙ୍ଗ ଅଛି ଯାହା ଏକତ୍ର ଲିଙ୍କ୍ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ ବିଫେନିଲ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ଫେନିଲ୍ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବା କିନ୍ତୁ ଏହା ତୁମେ | ସାଧାରଣତ feel ଅନୁଭବ କରିବ ଯେ ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ଉପଯୋଗୀତା ଅଧିକ ନୁହେଁ କାରଣ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଧାତବ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଧାତବ ସୋଡିୟମ୍ ଅତ୍ୟଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ସାବଧାନ ନ ହୁଅନ୍ତି ତେବେ ଏହା ସାଧାରଣତ fire ନିଆଁକୁ ଆୟତ୍ତ କରିଥାଏ | ତୁମକୁ ଏକ ବିସ୍ଫୋରକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେବା ପାଇଁ ବାୟୁ ଯଥେଷ୍ଟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ପ୍ରାୟତ used ଅଧିକ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉନାହୁଁ କିନ୍ତୁ ଆମକୁ ହୃଦୟଙ୍ଗମ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଏହା ଏକ ତତ୍ତ୍ୱଗତ ସମ୍ଭାବନା ଯାହାକି ଆପଣ ଅଧ୍ୟୟନ କରିଥିବା ଧାତୁ ସହିତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବା ସମୟରେ କରିପାରିବା | କାଠର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ କାଠର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଥିଲା ଯେତେବେଳେ ଏକ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ଏକ ଡାଏଲ୍କିଲ୍ ଯ ound ଗିକ ଡାଏଲକିଲ୍ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ପାଇବା ପାଇଁ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଏବଂ ଥରେ ତୁମେ ହାଲୋ ସହିତ ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କଲେ ଆମେ ଏହାକୁ ଫିଟ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ମିଶ୍ରଣ | ଫାଇଟିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ କାଠର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ କାଠର ଥକ୍କା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକକୁ ଦେଖିବା ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ତେବେ ନାମଟି ଆପଣଙ୍କ ପାଇଁ ଅର୍ଥପୂର୍ଣ୍ଣ ହେବ | ହାଲୋର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ବହୁତ ସୁନ୍ଦର ଅଟେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ତିନୋଟି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯାହା ହିଲୋରିନ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଇପାରେ
ତେଣୁ ହାଲୋ ଆରେଞ୍ଜର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ମାୟୋସେନହିମର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ମାଧ୍ୟମରେ ବୋଧହୁଏ ଅଧିକ ଉପଯୋଗୀ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଉପଯୋଗୀ କିନ୍ତୁ ଏହା ଘଟେ ଏବଂ ଶେଷରେ ଧାତୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ମିଟ୍ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହି କ୍ରସ୍ କରିପାରିବା ଏହି କପଲିଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଫିଡିଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ବା କାO ating ାଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏହି ଅଧ୍ୟାୟର ଶେଷ ଭାଗରେ ଏହି ଅଧ୍ୟାୟ ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବା | କେତେକ ପଲି ହାଲୋଜେନ ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ସାଧାରଣତ found ମିଳିଥାଏ ଏବଂ ସାଧାରଣତ used ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ସଦସ୍ୟ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ପଲି ହାଲୋଜେନ ଯ ounds ଗିକ ଅର୍ଥାତ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ଅତି କମରେ ଦୁଇଟି ହାଲୋଜେନ ପରମାଣୁ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ
ତେଣୁ ସରଳ ସଦସ୍ୟ ହେଉଛି ଯେ ଆପଣ ଆସିବେ | ଏହାର ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଏକ ତରଳ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହାର ଏକ ଫୁଟିବା ପୋଇ ଥାଏ ପ୍ରାୟ 40 ଡିଗ୍ରୀ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ତରଳ କିନ୍ତୁ ଅସ୍ଥିର ତରଳ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଅଦୃଶ୍ୟ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏହା ସାଧାରଣତ organic ଜ organic ବ ରସାୟନ ଲ୍ୟାବରେ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯେଉଁଠାରେ ଲୋକମାନେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଶିଳ୍ପରେ ଏହା ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ଏହାକୁ ଯନ୍ତ୍ରଣା ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରେ | ଅପସାରଣ କାରଣ ଅଧିକାଂଶ ଯନ୍ତ୍ରଣା ଜ organic ବ ଯ ounds ଗିକ ଅଟେ ଏବଂ ଜ organic ବିକ ଯ ounds ଗିକ ପାଇଁ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହାକୁ ଅପସାରଣ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଅସ୍ଥିର ହୋଇଥିବାରୁ ଏହା ଶୀଘ୍ର ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏରୋସରେ ଏକ ପ୍ରୋପେଲାଣ୍ଟ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ | ଏହା ସହିତ ଜଡିତ ହେବା ପାଇଁ ଏକ ସୁନ୍ଦର ଯ ound ଗିକ କାରଣ ଯଦି ଆପଣ ନିଶ୍ୱାସ ନେଉଛନ୍ତି ଏବଂ ଏହାର କମ୍ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଅଛି ତେବେ ଏହା କ୍ଷତି ପହଞ୍ଚାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ବୋତଲ ଡିକୋଟୋମି ରଖନ୍ତି ତେବେ କିଛି ସମୟ ପରେ ଏହି କୋଠରୀରେ ଖୋଲନ୍ତୁ ଆପଣଙ୍କ କୋଠରୀରେ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଧୂଆଁ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ମସ୍ତିଷ୍କକୁ କ୍ଷତି ପହଞ୍ଚାଇଥାଏ | କେନ୍ଦ୍ରୀୟ ସ୍ନାୟୁ ପ୍ରଣାଳୀ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକର ଶିକାର ହୁଅନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଭଲ ନୁହେଁ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଗୋଟିଏ କଥା ହେଉଛି ଯେ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଏହାକୁ ଲ୍ୟାବରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଯଦି ଏହା ଆପଣଙ୍କ ଶରୀର ଏବଂ ହାତ ଉପରେ ପଡ଼େ ଏବଂ ଚର୍ମର ଏହି ଅଂଶ ଯାହା ମୋର୍ ଅଟେ | ଇ ସମ୍ବେଦନଶୀଳତା ଯେପରି ତୁମର ଆଙ୍ଗୁଠି ମ between ିରେ ଏବଂ ନଖ ମଧ୍ୟରେ ଏବଂ ତୁମେ ତୁରନ୍ତ ଏକ ଅତ୍ୟଧିକ ଜ୍ୱଳନ୍ତ ଅନୁଭବ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବ
ତେଣୁ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ରେ ଏହି ସମସ୍ୟା ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ବୋଧହୁଏ ଚର୍ମ ମାଧ୍ୟମରେ ମଧ୍ୟ ଅବଶୋଷିତ ହୁଏ ଯଦି ଏହା ତୁମ ଚର୍ମକୁ ବିଶେଷ ସମ୍ବେଦନଶୀଳ ଉପରେ ସ୍ପର୍ଶ କରେ | ଚର୍ମ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଜ୍ୱଳନ୍ତ ସେନ୍ସେସ୍ ଦେବା ଆରମ୍ଭ କରିବ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଜିନିଷ ଯାହା ଆମେ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ସହିତ କାରବାର କରିବାବେଳେ ସତର୍କ ହେବା ଉଚିତ କିନ୍ତୁ ତଥାପି ଏହାର ପ୍ରୟୋଗଗୁଡ଼ିକ ଏତେ ଭଲ ଯେ ଏହା ଏକ ବିଶେଷ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଟେ ଯାହାକି ବିଶେଷ ଭାବରେ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଛି | ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଯାହାକି ଆପଣ ସମସ୍ତେ ଅଧିକ ଜାଣିଥିବେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଭାବରେ ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଟେ ଏହା ଚର୍ବି ପାଇଁ ଏକ ବହୁତ ଭଲ ଦ୍ରବଣ ଅଟେ ସମସ୍ତ ପ୍ରକାରର ଚର୍ବି ଏଥିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇପାରେ ଏଥିରେ କ୍ଷାର କ୍ଷାର ଆଲକାଲଏଡ ପାଇଁ ଏକ ଦ୍ରବଣ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇଥାଏ | ଆଲକାଲଏଡ୍ ହେଉଛି ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଥିରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ପ୍ରାକୃତିକ ଦ୍ରବ୍ୟ ଯାହା ପ୍ରକୃତିରେ ଉପଲବ୍ଧ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ବାହାର କରିବାକୁ ଚାହିଁବୁ | ପ୍ରାକୃତିକ ଉତ୍ସ
ତେଣୁ କଳ୍ପନା କର ଯେ ଏକ ଉଦ୍ଭିଦ ପଦାର୍ଥରେ ଏକ ଜ olog ବଗତ ସକ୍ରିୟ ଯ ound ଗିକ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ବାହାର କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ହେଉଛି ଦ୍ରବଣ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଆଲକାଲଏଡ ବାହାର କରିବାରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଏହା ଆୟୋଡିନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ମଧ୍ୟ ଦ୍ରବଣ କରିଥାଏ | r22 ରେ ରିଅନ୍ ରେଫ୍ରିଜାଣ୍ଟର ଉତ୍ପାଦ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ r22 ହେଉଛି ଯ ound ଗିକ ଯାହା ch ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଯ ound ଗିକରେ ଏହା ଏକ ଫ୍ଲୋରୋ ଅଟେ
ତେଣୁ ଫ୍ରନ୍ସ ସବୁ ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଫ୍ରିନ୍ସ ସମସ୍ତ ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଥିରେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ବର୍ତ୍ତମାନ ସମାନ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଯଦି ଆପଣ ମିଥେନ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଦୁଇଟି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମିଶାନ୍ତୁ ତେବେ ସେହି ଯ ound ଗିକକୁ r ବାଇଶି ଦୁଇ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଆହା କ୍ଲୋରୋଫର୍ମରୁ ତିଆରି ହୋଇଛି ଯାହା ଏହାର ଆନ୍ଦୋଳନକାରୀ ପ୍ରଭାବ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ନିଶ୍ୱାସ ନିଅନ୍ତି | ଏହା ଆହା ତୁମେ ମୁଣ୍ଡ ବୁଲାଇବ
ତେଣୁ ଏହାର ଏକ ଆନାସ୍ଥେଟିକ୍ ପ୍ରଭାବ ଅଛି
ତେଣୁ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ପରି ଏହା କ୍ଷତିକାରକ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ଅଧିକ ନିଶ୍ୱାସ ଦେଇ ପାରିବ ନାହିଁ ଯଦି ଅଳ୍ପ ପରିମାଣରେ ନିଶ୍ୱାସ ନେବା ଡିସି ଅନୁଭବ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବ
ତେଣୁ ଏହାର ଆନାସ୍ଥେ ଅଛି | ଟିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଏବଂ ଅଧିକ କ୍ଷତିକାରକ ହେଉଛି ଯଦି ଆମେ କ୍ରମାଗତ ଭାବରେ ନିଶ୍ୱାସ ନେବା ତେବେ ଏହା ଆମର ଯକୃତ ଏବଂ କିଡନୀକୁ କ୍ଷତି ପହଞ୍ଚାଇପାରେ |
ତେଣୁ ଏହା କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ପ୍ରକ୍ରିୟାକରଣ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବ ଏବଂ ଯକୃତରେ ଫସୋଜିନ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବ ଏବଂ ଏହି ସମସ୍ତ ଉପାଦାନ ଯାହା ତୁମ କିଡନୀକୁ ମଧ୍ୟ ହାମ କରିପାରେ
ତେଣୁ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ କିଛି ନୁହେଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ନିଶ୍ୱାସ ନେବା ଉଚିତ୍ ଏହା ଆଲୋକର ଉପସ୍ଥିତିରେ ବାୟୁ ଦ୍ ox ାରା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଥାଏ | ଯଦି ହାଲୁକା ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ତେବେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହି କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିପାରେ କାରଣ ସେମାନେ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ସେହି କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଦୁର୍ବଳ ଅଟେ
ତେଣୁ ବେଳେବେଳେ ଆଲୋକ ଆକାରରେ ଶକ୍ତି ଯୋଗାଇ ଦିଆଯାଏ ଯଦି ସେମାନେ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ବାୟୁ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଆନ୍ତି | କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଏକ ଯ ound ଗିକରେ ଭାଙ୍ଗିଯିବ ଯାହାକୁ ଫସଜେନ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ii ମୁଁ ଏଠାରେ ଫସଜେନର ଗଠନ ଦେଖାଇବି
ତେଣୁ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଫସଜେନରେ ଭାଙ୍ଗିଯିବ ଏବଂ ଫସଜେନ ଏକ ଅତ୍ୟଧିକ ବିଷାକ୍ତ କମ୍ପୋ |
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ବିଷାକ୍ତ uh ଫସଜେନ ମୃତ୍ୟୁକୁ ନିଶ୍ୱାସରେ ନିଅ, ତେବେ ତୁମେ ଯଦି ଅଧିକ ପରିମାଣରେ ନିଶ୍ୱାସ ପ୍ରଶ୍ୱାସ ନେଉଛ ତେବେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ନିଜେ

କ୍ଷତିକାରକ କିନ୍ତୁ ଫସଜେନ ବିଷାକ୍ତ ନୁହେଁ ଏହା ବିଷାକ୍ତ କିନ୍ତୁ ଏହାର ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଗନ୍ଧ ଅଛି | ଫଳ ସାପୋଟା ସହିତ ସମାନ ଯଦି ତୁମେ ଚିକ୍କୁ ଜାଣିଛ ଯାହାକୁ ହିନ୍ଦୀରେ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହି ଆହାରେ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସୁଗନ୍ଧିତ ଗନ୍ଧ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ବିଷାକ୍ତ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ
ତେଣୁ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ପରିଚାଳନା କରିବା ସମୟରେ ଆମେ ଯତ୍ନବାନ ହେବା ଉଚିତ
ତେଣୁ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ସାଧାରଣତ a ଏକ ବୋତଲରେ ରଖାଯାଏ ନାହିଁ | ଅଧା ଭର୍ତି କାରଣ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ବୋତଲ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମକୁ ଅଧାକୁ ଭରନ୍ତି ତେବେ ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଧା ବାୟୁ ଅଟେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଏହା ଉପରେ ଆଲୋକିତ ହୁଏ ତେବେ ଫସଜେନ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଫସଜେନ ଏକ ଗ୍ୟାସ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯିଏ ବୋତଲ ଖୋଲିବ ସେ ପ୍ରକୃତରେ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସିବ | ଫସଫାଇନ୍
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ ch କ୍ଲୋରୋଫର୍ମକୁ ସବୁବେଳେ ଗା dark ଼ ରଙ୍ଗର ବୋତଲରେ ରଖାଯାଏ ଏବଂ ଯଥାସମ୍ଭବ ଆମେ ଏହାକୁ ଉପର ଭାଗରେ ପୂର୍ଣ୍ଣ କରିଥାଉ ଯାହା ଦ୍ ch ାରା କ୍ଲୋରୋଫିଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ କ air ଣସି ବାୟୁ ଉପସ୍ଥିତ ନଥାଏ, ଯାହା ମୁଁ ତୃତୀୟ ବିଷୟରେ କହିବି | s triodo methane
ତେଣୁ ଏହା କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆୟୋଡିନ୍ ସହିତ ବଦଳାଯାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା chi 3 ଆୟୋଡ୍ ଫର୍ମ ପୂର୍ବରୁ ଆୟୋଡିନର ଉତ୍ସ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଥିଲା
ତେଣୁ ଏକ ଆୟୋଡିନ୍ ବହୁତ ଭଲ ପ୍ରଭାବ ପକାଇଥାଏ କାରଣ ଏହା ଅନେକ ଅଣୁଜୀବକୁ ମାରିପାରେ | ଏହା କ୍ଷତକୁ ଆରୋଗ୍ୟ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଣ୍ଟିସେପ୍ଟିକ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଥିଲା ଯେଉଁ କାରଣରୁ ଏହା ଆୟୋଡିନ୍ ସୃଷ୍ଟି ହେବା ସମୟରେ ଆଇଡୋ ଫର୍ମ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଫୋନ୍ ପ୍ରୟୋଗ କରାଯାଉଥିବା ଲୋକଙ୍କୁ ଜାଣିଶୁଣି ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଥିଲା
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଆୟୋଡିନ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଥିଲା | ଆଣ୍ଟିସେପ୍ଟିକ୍
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ହୃଦୟଙ୍ଗମ କଲା ଯେ ଏହା କେବଳ ଆୟୋଡିନ୍ ଅଟେ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ କରୁଛି, ଆହା ଆଇଡାହୋ ଫୋମ୍ ଅନ୍ୟ ଯ ounds ଗିକ ସହିତ ବଦଳାଯାଇଛି କିନ୍ତୁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଏକ ଆଣ୍ଟିସେପ୍ଟିକ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଥିଲା ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଯ ound ଗିକ ବିଷୟରେ ଆମେ କହିବୁ
ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ccl4 କିମ୍ବା କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡ୍ କାର୍ବନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | ଚାରିଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଏହା ବହୁ ରେଫ୍ରିଜରେଣ୍ଟ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ଫ୍ରୋନ୍ ତିଆରି ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ମୁଁ ତୁମ ସହିତ ପୂର୍ବରୁ କହିସାରିଛି ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ପ୍ରୋପେଲାଣ୍ଟ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ | ଏହାର ପାଖାପାଖି 75 ଫୁଟିବା ସ୍ଥାନ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହାକୁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ବାଷ୍ପ ଦେଇଥାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡ୍ର ସମସ୍ୟା ହେଉଛି କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ କିମ୍ବା ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଭଳି ବ୍ୟବହାର କରିବା ମଧ୍ୟ ପରାମର୍ଶଦାୟକ ନୁହେଁ କାରଣ ଏହା କ୍ଷତି ଘଟାଇଥାଏ | ସ୍ନାୟୁ କୋଷ ଏବଂ ଏହା ମଣିଷରେ ଯକୃତ କର୍କଟ ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରେ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ୍ସପୋଜରର ସ୍ତର ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଏହା ଯକୃତ କର୍କଟ ରୋଗର କାରଣ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରାଇଡକୁ ଆମକୁ ଅତ୍ୟଧିକ ସତର୍କ ରହିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ସମସ୍ୟା ହେଉଛି କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡ ଯଦି ବାୟୁମଣ୍ଡଳରେ ଛାଡି ଦିଆଯାଏ | ଏହା କେବଳ ଉପରକୁ ଗତି କରେ ଏବଂ ଶୀର୍ଷରେ ପହ and ୍ଚିଥାଏ ଏବଂ ଓଜୋନ ସ୍ତର ସହିତ ଯୋଗାଯୋଗ କରେ ଏବଂ ତାପରେ ଏହା ଏକ ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ୱାରା ଓଜୋନ ସ୍ତରକୁ ହ୍ରାସ କରିଥାଏ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିଯାଏ ଏବଂ ଆଜୋନ ସହିତ ଜଡ଼ିତ ରେଡିକାଲ୍ ଆଜୋନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆରମ୍ଭ କରିବ | ବର୍ତ୍ତମାନ ସମସ୍ୟା ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଏବଂ କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରିଡ ଫ୍ରୋନ ତିଆରି ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହି ଫ୍ରୋନଗୁଡ଼ିକ ଯେପରି ମୁଁ ତୁମକୁ ଥରେ କହିସାରିଛି | ପୁନ comp ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କୁ କ୍ଲୋରୋଫ୍ଲୋରୋକାର୍ବନ୍ ଯ ounds ଗିକ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଇପାରେ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଯ ounds ଗିକ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଏହା ଅତିରିକ୍ତ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବନ୍ଧ ହୋଇପାରେ ସେମାନେ ସ୍ଥିର ଅଟନ୍ତି ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ଥିର ଅଟନ୍ତି | ସେମାନେ ସାଧାରଣତ re ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ନାହିଁ ସେମାନେ କ୍ଷତିକାରକ ନୁହଁନ୍ତି ସେମାନେ ନିଜେ କ corr ଣସି କ୍ଷୟ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ନାହିଁ ଏବଂ ସେମାନେ ଗ୍ୟାସ୍ ଅଟନ୍ତି କିନ୍ତୁ ସେଗୁଡିକ ସହଜରେ ତରଳାଯାଇପାରେ କାରଣ ସେମାନେ ଉଚ୍ଚ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଗ୍ୟାସ୍ ଅଧିକ ଅଟନ୍ତି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାପ ପ୍ରୟୋଗ କରି ଫ୍ରିକନ୍ 12 କିମ୍ବା ccl2f2 ଗୋଟିଏ | ଶିଳ୍ପଗୁଡିକରେ ସର୍ବାଧିକ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କ ଦ୍ carbon ାରା କାର୍ବନ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠାରୁ ସ୍ art ାର୍ଟଜ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ୍ୟବହାର କରି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇଥାଏ
ତେଣୁ ସ୍ art ାର୍ଟଜ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି କିଛି ଯାହାକି ଆମେ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଶିଖିଥାଉ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମକୁ ଫ୍ଲୋରୋଲ୍କାଇନ୍ ତିଆରି କରିବାକୁ ପଡେ ଆମେ ଏକ କ୍ଲୋରୋ ଆଲକେନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମୋ ଆଲକେନ୍ ନେଇ ରୂପା ରୂପା ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁ | କିମ୍ବା କୋବାଲ୍ଟ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ କେତେକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଧାତୁ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଉପରେ ଯାହାକି ଏକ ଧାତୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଧାତୁ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ
ତେଣୁ ଯ ounds ଗିକରୁ ଫ୍ରୋନ୍ ତିଆରି ପାଇଁ ସ୍ ots ୋଟସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯେଉଁଥିରେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି, ସେଗୁଡିକ ପୁନର୍ବାର ଏରୋସୋଲ୍ ପ୍ରସ୍ତାବ ପ୍ରୋପେଲାଣ୍ଟ ରେଫ୍ରିଜାଣ୍ଟ ଏବଂ ବାୟୁ ଅବସ୍ଥା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ | ଓଜୋନ୍ ସ୍ତରର କାରଣ ଫ୍ରୋନ୍ମାନେ ପୁନର୍ବାର ବାୟୁମଣ୍ଡଳକୁ ଆଗକୁ ବ where ଼ାଇବେ ଯେଉଁଠାରେ ଓଜୋନ୍ ସ୍ତର ଅଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ସେହି ଜୋନ୍ରେ ପହଞ୍ଚିବା ପରେ ଏହା ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଓଜୋନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆରମ୍ଭ କରିବ ଯାହା ଏହି ଫ୍ରନ୍ସରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହେବ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଓଜୋନ୍ ସ୍ତରକୁ ନଷ୍ଟ କରିଦେବ | ଅଲ୍ଟ୍ରାଟୋଇଲେଟ୍ ବିକିରଣ ବାୟୁମଣ୍ଡଳରୁ ପୃଥିବୀକୁ ଆସିବ ଏବଂ ଏହା ସମସ୍ତ ଜୀବଜନ୍ତୁଙ୍କୁ ପ୍ରଭାବିତ କରିବ କାରଣ ଆମେ ଅଲ୍ଟ୍ରାଟୋଇଲେଟ୍ ବିକିରଣର ସମ୍ମୁଖୀନ ହୋଇପାରିବା ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହା ଫ୍ରୋନ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାର ଏକ ତ୍ରୁଟି ଅଟେ | ସେମାନେ ବାୟୁମଣ୍ଡଳକୁ ମୁକ୍ତ ହେବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ଏବଂ ଶେଷରେ ସେମାନେ ଫସନ୍ ସ୍ତରର ଅବନତି ଘଟାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି | ଏହା ହେଉଛି କିଛି ଏବଂ ଆମେ ଯତ୍ନବାନ ହେବା ଏବଂ ଅନ୍ୟ ରେଫ୍ରିଜାଣ୍ଟ ରେଫ୍ରିଜାଣ୍ଟ ସହିତ ସାଙ୍ଗମାନଙ୍କ ବ୍ୟବହାରକୁ ଏଡ଼ାଇବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା ଉଚିତ ଯେଉଁଠାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି କ୍ଷତିକାରକ ରାସାୟନିକ ପଦାର୍ଥର ଶେଷ ଯ ound ଗିକକୁ ଶେଷ ପଲି ହାଲୋଜେନ ଯ ound ଗିକକୁ ଏଡାଇ ଦିଆଯାଇପାରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ମୁଁ ବୋଧହୁଏ ଅଧିକ ଚର୍ଚ୍ଚିତ | ସମସ୍ତ ପଲି ହାଲୋଜେନ୍ କମନ୍ସ ମଧ୍ୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା ବିଷୟରେ ଏହା ହେଉଛି ddt
ତେଣୁ ddt ର ସଂରଚନା ଏଠାରେ ଦିଆଗଲା
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ସ୍ଲାଇଡ୍ ରେ tdt ର ଗଠନ ଦେଖିପାରିବେ
ତେଣୁ ଏହାର ଏକ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋମେଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋଥେନ୍ | ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଦୁଇଟି ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହାର ନାମକରଣ କରିବାର ଗୋଟିଏ ଉପାୟ ହେଉଛି p p ପ୍ରାଇମ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପାରା ପାରା ପ୍ରାଇମ ଡି କ୍ଲୋରୋଫେନିଲ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋଟେନ
ତେଣୁ ଆମର ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋଫେନିଲ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ is ାରା ତାହା ହେଉଛି | ଆମେ କହୁଛୁ ଡିକ୍ଲୋରୋଫେନିଲ୍ ଏବଂ ତାପରେ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋଥେନ୍
ତେଣୁ ଅଣୁର ଏହି ଅଂଶଟି ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋଏଟାଲ୍ ଅଂଶ
ତେଣୁ ଏହା ddt
ତେଣୁ ddt ଦୀର୍ଘ ସମୟ ପାଇଁ ଜଣାଶୁଣା କିନ୍ତୁ 1930 ଦଶକରେ ଏହା ଏକ ବ scientist ଜ୍ଞାନିକ c ଥିଲା | alled paul hermann muller ଯିଏ ଜାଣିବାକୁ ପାଇଲେ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକରେ ଅନେକ କୀଟନାଶକ ମାରିପାରେ ଏହା ଅନେକ ଆର୍ଥ୍ରୋପୋଡକୁ ମାରିପାରେ

ତେଣୁ ହଠାତ୍ ଏହା ଏକ କୀଟନାଶକ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେବାକୁ ଲାଗିଲା ଯାହା ପରିବାରରେ କୃଷିରେ କୀଟନାଶକ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେବାକୁ ଲାଗିଲା | ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବା ପାଇଁ ଏବଂ ସେହି ସମୟରେ ଏହି ଆବିଷ୍କାର ଏତେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଥିଲା କାରଣ ସେଠାରେ ବିଭିନ୍ନ ରୋଗ ଥିଲା ଯାହା କୀଟପତଙ୍ଗ ଦ୍ human ାରା ମାନବ ଜନସଂଖ୍ୟାରେ ବିସ୍ତାର କରୁଥିଲା
ତେଣୁ ଏଥିରେ ମ୍ୟାଲେରିଆ ଭଳି ରୋଗ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ ହୋଇଥିଲା ଯାହା ମଶା ଦ୍ spread ାରା ବିସ୍ତାର ହୋଇଥଲା
ତେଣୁ ଏହାର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ | ଏହି ରୋଗଗୁଡିକର ପ୍ରସାରକୁ ରୋକିବା ପାଇଁ ଏହି ରୋଗଗୁଡିକ ଅଧିକ ପରିମାଣରେ ddt ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଲାଗିଲେ ଏବଂ ଏହାକୁ ବିସ୍ତାର କରିବାକୁ ଲାଗିଲେ
ତେଣୁ ସେହି ସମୟରେ ଏହା ଏକ ଉପଯୋଗୀ ଯ ound ଗିକ ଥିଲା ଯେ ଜ ological ବିକ ସନ୍ଧାନ ପାଇଁ ମୁ୍ୟଲର୍ 1948 ମସିହାରେ ନୋବେଲ ପୁରସ୍କାର ପାଇଥିଲେ | ddt ର ପ୍ରୟୋଗ
ତେଣୁ ଏହା ଏତେ ଚର୍ଚ୍ଚିତ ହେଲା ଏବଂ ଏହାର ବ୍ୟବହାର ଏତେ ଅଧିକ ଥିଲା ଯେ ଲୋକମାନେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଲାଗିଲେ କିନ୍ତୁ ଥରେ ddt ସହିତ ddt ସହିତ ଜଡିତ ଏକ ସମସ୍ୟା ହେଲା | ପରିବେଶ ଏହା ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇନଥାଏ
ତେଣୁ ଏକ କୃଷି କ୍ଷେତରେ କ୍ଷେତରେ ସ୍ପ୍ରେ କରାଯିବା ପରେ କିମ୍ବା ଏହା ଜଳଜଳରେ ଧୋଇଯିବା ପରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ଜଳ ଶରୀରରେ ବାସ କରୁଥିବା ପ୍ରତ୍ୟେକ ମାଛ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରାଣୀ ଆରମ୍ଭ କରିବେ | ଆହା ଯ ounds ଗିକ କିମ୍ବା ଉପାଦାନ ଖାଇବା ddd ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଭାବିତ ହେବ କିମ୍ବା ସେମାନେ ଜଳରୁ ଏହି ପଶୁମାନଙ୍କ ଶରୀରକୁ ଯିବେ ଏବଂ କିଛି ସମୟ ପରେ ଏହି ମାଛଗୁଡିକ ବଡ଼ ପଶୁମାନଙ୍କ ଦ୍ୱାରା ଖାଇଯିବେ ଯେପରିକି ଶଯ୍ୟା ଏବଂ ତା’ପରେ ddt ପକ୍ଷୀମାନଙ୍କ ଶରୀରରେ ପ୍ରବେଶ କରେ
ତେଣୁ ଏକ ଶଯ୍ୟା | ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ମାଛ ଖାଇବ ଏବଂ ddt ଶରୀରରୁ ବାହାରି ନଥାଏ କିମ୍ବା ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇନଥାଏ
ତେଣୁ ପଶୁରେ ଉପସ୍ଥିତ ddt ର ପରିମାଣ କିଛି ସମୟ ମଧ୍ୟରେ ବ increases ିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ବିଭିନ୍ନ ସମସ୍ୟା ସୃଷ୍ଟି କରେ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଶଯ୍ୟା ପାଇଁ | ବଡ ପ୍ରସଙ୍ଗଟି ହେଲା ଇଗଲ ପେଲିକାନ୍ସ ସମେତ ଅନେକ ଶଯ୍ୟାର ଅଣ୍ଡାର ଶେଲ
ତେଣୁ ସେମାନେ ଅତ୍ୟଧିକ ଦୁର୍ବଳ ହେବାକୁ ଲାଗିଲେ ଏବଂ ଅଣ୍ଡା କେବେ ବି ଫୁଟିଲା ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହାର ଫଳ ହେଲା | ଅନେକ ପ୍ରସଙ୍ଗ ଏବଂ ୧ ss ୦ ଦଶକରେ ଲୋକମାନେ ହୃଦୟଙ୍ଗମ କରିବାକୁ ଲାଗିଲେ ଯେ ddt ର ବ୍ୟବହାରକୁ କ h ଣସି ପ୍ରକାରେ ଏଡ଼ାଇବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ tdt ର ଉତ୍ପାଦନ ଏବଂ ବ୍ୟବହାର ବିରୁଦ୍ଧରେ ଏକ ବଡ ବିରୋଧ ହୋଇଥିଲା
ତେଣୁ 1972 ସୁଦ୍ଧା dd2 ddt ଆମ ତଥା କୃଷି ପ୍ରୟୋଗରେ ବାରଣ କରାଯାଇଥିଲା | ଅନୁମୋଦିତ ଯେ ଏହି ନିଷ୍ପତ୍ତି ଭଲ ଏବଂ 1973 ପରଠାରୁ ଆମକୁ ଆମେରିକାର ଯୁକ୍ତ ରାଷ୍ଟ୍ରରେ ଏହା ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉ ନାହିଁ ତଥାପି ସେମାନେ ଏହାକୁ ଉତ୍ପାଦନ ଜାରି ରଖିଛନ୍ତି ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସେମାନେ ddt ଉତ୍ପାଦନ କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଦେଶ ତଥା ଦେଶକୁ ବିକ୍ରୟ କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ ଭାରତ ସମେତ ddt ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଭାରତ ହେଉଛି ଏକମାତ୍ର ଦେଶ ଯିଏ dtt ଉତ୍ପାଦନ କରେ
ତେଣୁ ଚୀନ୍ ମଧ୍ୟ ଏହାକୁ ଉତ୍ପାଦନ ବନ୍ଦ କରିଦେଇଛି କିନ୍ତୁ ଭାରତ ddt ଉତ୍ପାଦନ କରେ ddt ର କ୍ଷତିକାରକ ପ୍ରଭାବ ଜଣାଶୁଣା କିନ୍ତୁ ତଥାପି ଏହା ଦୁ sad ଖର ବିଷୟ ଯେ ଆମେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ କାରଣ ଏହା ଏକ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ କୀଟନାଶକ ଅଟେ | ddt କୁ ଅନ୍ୟ ଯ ounds ଗିକ ସହିତ ବଦଳାଇବା ମହଙ୍ଗା ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ d ାରା ddt ବ୍ୟବହାର ଜାରି ରହିବାର ଅନ୍ୟତମ କାରଣ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକୁ ସମ୍ଭବ ହେଲେ ଏଡ଼ାଇବାକୁ ପଡିବ | ଆମେ ପଲି ହାଲୋଜେନ ଯ ound ଗିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଯାହାକି ଆମେ ଏହାକୁ ଅଣଦେଖା କରିପାରିବୁ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପଲି ହାଲୋଜେନ ଯ ound ଗିକ ଯାହାଙ୍କର ଅନେକ ପ୍ରୟୋଗ ଥିଲା ଯାହାକୁ ଲୋକମାନେ ପ୍ରୟୋଗ କରିବା ବନ୍ଦ କରିଦିଅନ୍ତି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ ଏକ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ପହଞ୍ଚିବାକୁ ପଡିବ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ddt ବ୍ୟବହାର କରିବା ବନ୍ଦ କରିଦେଉ |
ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ୟୁନିଟ୍ ବିଷୟରେ
ତେଣୁ ଏହି ୟୁନିଟରେ ଆମେ ହାଲୋ ଆଲକାଇନ୍ସ ଏବଂ ହେଲୋ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ବିସ୍ତୃତ ଭାବରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ବିଭିନ୍ନ ବିଷୟ ଯାହାକୁ ଆମେ ଆବୃତ କରିଥିଲୁ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ୟୁନିଟ୍କୁ କିଛି ଜ bi ବିକ ସକ୍ରିୟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରି ଆରମ୍ଭ କଲୁ | ଯ comp ଗିକଗୁଡିକ ସେହି ସମୟରେ ଏହି ବର୍ଗରେ ପଡେ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଲି ଯେ ପଲି ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକ କ୍ଷତିକାରକ
ତେଣୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖିଛୁ ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କିଛି ପ୍ରୟୋଗ ସତ୍ତ୍ they େ ସେଗୁଡିକ କ୍ଷତିକାରକ
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କୁ ଯତ୍ନର ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ | ତାପରେ ଆମେ ଆଗକୁ ବ and ଼ିଲୁ ଏବଂ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସର ବର୍ଗୀକରଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ ଏବଂ ହାଲୋ ସରଳ ଶ୍ରେଣୀକରଣକୁ ମୋନୋ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ କିମ୍ବା ପଲି ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକ ଭଳି ସଜାଇଥିଲୁ | ସେଗୁଡିକୁ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସ କିମ୍ବା ହାଲୋଲକାନ୍ସ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାର ପଦ୍ଧତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରାଯାଇଛି ଯାହାକି hcl ବ୍ୟବହାର କରି ଆଲକୋହଲରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇଥାଏ କିମ୍ବା ଆପଣ ଫସଫରସ୍ ଟ୍ରାଇହାଲାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଫସଫରସ୍ ଅକ୍ସାଇକ୍ଲୋରିଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଏବଂ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସରୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ୍ଲୋରାଲକାଇନ୍ ତିଆରି କରିବାର ସର୍ବୋତ୍ତମ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି କ୍ଷୁଦ୍ର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି | ଯାହା ଗ୍ୟାସୀୟ ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ବ୍ୟବହାର କରି ଏବଂ ସ୍ୟାଣ୍ଡମ୍ୟାନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ prepared ାରା ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇଥାଏ ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖିଥିବାବେଳେ ଏହି ଯ ounds ଗିକର ଅଧିକାଂଶ ସିନ୍ଥେସିସ୍ କ୍ଲୋରାଇଟେଡ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକର ଫ୍ଲୋରାଇଟେଡ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | କିମ୍ବା ଫ୍ଲୋରୋ ଏବଂ ଆୟୋଡୋ ଅର୍ଗାନୋ ଯ ounds ଗିକ ସାଧାରଣତ hal ହାଲୋଜେନ୍ ଏକ୍ସଚେଞ୍ଜ୍ କରି ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୁଏ ତାପରେ ଆମେ ଆଗକୁ ଯାଇ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଗୁଣ ବିଷୟରେ ସେମାନଙ୍କ ଶାରୀରିକ ଗୁଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ, ସେମାନଙ୍କର ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଅପେକ୍ଷା ସାଧାରଣତ bo ଅଧିକ ଫୁଟିବା ପଏଣ୍ଟ ଥାଏ , ସେମାନେ ପଲି ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକର ଜଳଠାରୁ ଅଧିକ ଘନ ଅଟନ୍ତି | ତଥାପି ଜଳରେ ସେମାନଙ୍କର ଦ୍ରବଣତା i s ବହୁତ କମ୍
ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ବିଷୟ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ତା’ପରେ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସର ରାସାୟନିକ ଗୁଣ କିମ୍ବା ଆଲକାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସର ପୁନ act ସକ୍ରିୟତା ଉପରେ ତିନୋଟି ମୁଖ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି, ସବୁଠାରୁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା , ଦ୍ one ିତୀୟଟି ହେଉଛି ଆହା ହାଲୋ ଆଲକେନ୍ସର ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଆପଣଙ୍କୁ ଆଲକେନ୍ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଶେଷରେ ଧାତୁ ସହିତ ହାଲୋ ଆଲକାନ୍ସର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଥିଲା ଯାହାକୁ ଆମେ ଏକ କାର୍ବନ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବଣ୍ଡ ତିଆରି କରି ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଆମେ ସେ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କଲୁ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ୟୁନିଟ୍ ଗୁଡିକରେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ଯ ounds ଗିକ ତିଆରି ପାଇଁ ଜ organic ବ ସିନ୍ଥେସିସରେ ଏବଂ ହାଲୋର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଜି ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଆମେ କହିଲୁ ଯେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମ୍ଭବ କିନ୍ତୁ କଠିନ ପରିସ୍ଥିତିରେ କିନ୍ତୁ ହାଲୋ ବ୍ୟବସ୍ଥାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତ discussed ଆଲୋଚନା କରାଯାଇଥାଏ | ସାଧାରଣତ an ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି କାରଣ ଏକ ବିଲୋପ ଆପଣ ଆବଶ୍ୟକ କରନ୍ତି | ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ ଏକ ତ୍ରିଗୁଣ ବନ୍ଧନ କିନ୍ତୁ ଆମେ ପ୍ରାୟତ it ଏଥିରେ ଫିଟିଙ୍ଗ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଶଢ ଅକ୍ସା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଏବଂ ଶେଷରେ ଆମେ ପଲି ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଏବଂ ଆମେ ସେମାନଙ୍କ ପ୍ରୟୋଗ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ କିନ୍ତୁ ପଲି ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ounds ଗିକକୁ ଅଧିକ ପରିମାଣରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ନାହିଁ | ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରୟୋଗକୁ ଅନ୍ୟ କେତେକ ଯ ounds ଗିକ ସହିତ ବଦଳାଇବାକୁ ପଡିବ କାରଣ ସେମାନେ ପରିବେଶରେ ରହି ଜୀବଜନ୍ତୁଙ୍କୁ କ୍ଷତି ପହଞ୍ଚାଇ ପାରନ୍ତି ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି ୟୁନିଟର ସମାପ୍ତି ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |