ନମସ୍କାର ଆସନ୍ତୁ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ଆମର ବକ୍ତୃତା ଜାରି ରଖିବା ମ organic ଳିକ ନୀତି ଏବଂ ଜ organic ବ ରସାୟନର ମ fundamental ଳିକ ଦିଗଗୁଡିକ ଯାହା ଆମେ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଏବଂ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ବଣ୍ଡ ଫିସନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁ, ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ସ କାର୍ବୋ କ୍ୟାଟେସନ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ | ଶେଷ ବକ୍ତବ୍ୟରେ କାର୍ବନ ଆୟନ ଏବଂ କାର୍ବେନସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ବକ୍ତୃତାକୁ ରେଜେଣ୍ଟଗୁଡିକର ଶ୍ରେଣୀକରଣ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଯାହା ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ଫାଇଲ ଭାବରେ ବର୍ଗୀକୃତ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଫିଲିକ୍ ଶବ୍ଦର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆଫ୍ରିଫିଲିକ୍ ଅର୍ଥ ପ୍ରଜାତି | ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରଜାତି ପ୍ରତି ଆକର୍ଷିତ ହୁଏ ଯାହା ସ୍ ently ାଭାବିକ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତି ଆକର୍ଷିତ ହୁଏ

ତେଣୁ ସେହିପରି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଜାତି ଯାହା ପ୍ରାକୃତିକ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଏବଂ ସେମାନେ ସକରାତ୍ମକ କେନ୍ଦ୍ର ପ୍ରତି ଆକର୍ଷିତ ହୁଅନ୍ତି କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତିର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଅସ୍ ଏହା ଏକ ବ୍ୟାପକ ସଂଜ୍ଞା ଅଟେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଅର୍ | ଓଫାଇଲ୍ ଫ୍ରି ରେଡିକାଲ୍ ହେଉଛି ଏକ ଜିନିଷ ଯାହାକୁ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ବିବେଚନା କରିସାରିଛୁ ଏହା ଏକ ଅଦ୍ଭୁତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରଜାତିର କାର୍ବନ ଚାରିପାଖରେ କେବଳ ସାତୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ସାଧାରଣତ we ଆମେ ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ସ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁ ଯାହା ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ପରି ତୃତୀୟ ଫ୍ରି ରେଡିକାଲ୍ ଅଟେ | ବକ୍ତୃତା ଆମେ କେବଳ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା , ମାଗଣା ରେଡିକାଲଗୁଡିକ ମାଗଣା ରେଡିକାଲଗୁଡିକ ଡବଲ୍ ଏବଂ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ଯୋଡି ହୋଇପାରେ, ଯଦି ସେମାନେ ଏକ ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ r ଡଟ୍ ବିବେଚନା କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଦ୍ double ାରା ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ | ପ୍ରକୃତିର ମୂଳତ elect ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ

ତେଣୁ ସେମାନେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଯୋଗ କରିବାକୁ ପ୍ରବୃତ୍ତି କରନ୍ତି, ଯଦି ସେମାନେ ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି ତେବେ ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ଅନୁକୂଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ବିକଳ୍ପ ଭାବରେ ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ସ ହାଇ ହୋଇପାରେ | ଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅବଷ୍ଟ୍ରାକ୍ସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଅଜ ic ବିକ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ଥିବା ତୃତୀୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ସକୁ ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ ଦ୍ str ାରା ଅବଷ୍ଟ୍ରାକ୍ଟ କରାଯାଇପାରେ କାରଣ ଏହା ତୃତୀୟ ରେଡିକାଲ୍କୁ ଉତ୍ପାଦ କିମ୍ବା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅବଷ୍ଟ୍ରାକସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ch ବଣ୍ଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଆକାରରେ ଏବଂ ଏକ ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଯାହା ଏକ ତୃତୀୟ ସ୍ତରର ରେଡିକାଲ୍ ଅଟେ ଯାହା ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ସାମ୍ନାକୁ ଆସିଥାଏ ଟ୍ରାଇଫେନିଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଯାହା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ | ଆଜୋ ଯ ounds ଗିକ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଏହା ଏକ ସ୍ଥିର ଟ୍ରେଟିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ କିମ୍ବା ଟ୍ରାଇଫେନିଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଏହାକୁ ଟ୍ରାଇଟିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ବା ଟ୍ରାଇଫେନିଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ମାଗଣା ରେଡିକାଲଗୁଡିକ ଦ୍ two ାରା ଏହି ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାଧାରଣତ r ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲକୁ ଫେରିବା | ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲଗୁଡିକ ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିଛୁ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବୀ ପ୍ରଜାତି ଭାବରେ ଚାଲନ୍ତୁ ପ୍ରୋଟନ୍ h ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଯୋଗ କରିପାରିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ it ାରା ଏହା ଏକ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା କାର୍ବୋକେସନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବାକୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ | ଜେନେରେଟ୍ ହେବା ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା କାର୍ବୋକେସନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ରୋଟନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ କାରଣ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଏବଂ ପ୍ରୋଟନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ଏବଂ ଏହା ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଏକ କାର୍ବୋକେସନ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଅନ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଗୁଡିକ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ br plus cl plus ch three co plus ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟଗୁଡିକର ଉଦାହରଣ ହେଉଛି କିପରି ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଏପରିକି ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ | ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଆମେ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କିପରି ସୃଷ୍ଟି କରୁ | ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ନେଇପାରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଫେରିକ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରେ ଫେରିକ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ରକୃତିର ଲେଭିସ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ ଏହା ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ବ୍ରୋମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ପ୍ଲସ୍ ଟେଟ୍ରାବ୍ରୋମୋଫରେଟ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିଥାଏ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ନେଇପାରିବେ ଏବଂ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଭଳି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବେ | ଏହା କ୍ଲୋରୋନିୟମ୍ ଟେଟ୍ରାକ୍ଲୋରାଲୁମିନେଟ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ରିଜେଣ୍ଟ ଲେଭିସ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ପ୍ରକୃତି ହାଲୁଜେନ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡର ହେଟେରୋଲାଇଟିକ୍ ବିଚ୍ଛେଦ ଦ୍ the ାରା ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଫେରିକ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଉପରେ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଭାବରେ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ | ଏକାଗ୍ର ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏହାକୁ hno3 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର ଅବଶ୍ୟ ଗର୍ଭ ଦ୍ୱାରା ନିଆଯିବ | ନଟ୍ରେଟେଡ୍ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରିବାର ଏହା ଏକ ମାନକ ଉପାୟ ଯାହାକି ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଯଦି ଆପଣ ଚିନ୍ତା କରୁଛନ୍ତି ଯେ ଏସିଲ୍ କାଟେସନ୍ କିପରି ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆସେଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଚିକିତ୍ସା ଦ୍ ated ାରା ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ | ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ମୁଖ୍ୟତ the ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କରିଥାଏ, ଏହା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ରିଜୋନାନ୍ସ ସ୍ଥିର ହୋଇଥିବା ବ୍ୟକ୍ତି ରେଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନାକୁ ଏଠାରେ ଏହି ସଂରଚନା ଭାବରେ ଲେଖିପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଏସିଲ୍ କାଟେସନ୍ କିମ୍ବା ଆସେଟିଲ୍ କ୍ୟାସନ୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ବୋଲି କହୁଛୁ | ଆଲ୍କାଇଲ୍ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆଇନ୍ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ମଧ୍ୟ ଉତ୍ପାଦନ ହୋଇପାରେ ସଂପୃକ୍ତ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତୁ ଯାହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫ୍ | ଏକ ହାଲାଇଡ୍ର ଚିକିତ୍ସା ଦ୍ elect ାରା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ ବିଶେଷତ al ଏକ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପରି ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଏକ ତୃତୀୟ ହାଲାଇଡ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଭାବରେ ଆସନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଗୁଡିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ପ୍ରଜାତି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ସେମାନେ ମୂଳତ the ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ସେଣ୍ଟର୍ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ କେନ୍ଦ୍ର ଖୋଜୁଛନ୍ତି ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଜଳର କିଛି ଉଦାହରଣ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ହୋଇପାରେ କାରଣ ଏଥିରେ ଅମ୍ଳଜାନରେ ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ | ଅନେକ ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଶେଷତ hyd ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ କେନ୍ଦ୍ର ଆମୋନିୟା ଉପରେ ଜଳର ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଆକ୍ରମଣ ଦ୍ trig ାରା ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥାଏ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁରେ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଉପସ୍ଥିତି ହେତୁ ସାଧାରଣ ଆମିନସ୍ ତୃତୀୟ ଆମିନ୍ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଆମିନସ୍ ପ୍ରାଥମିକ ଆମିନସ୍ ଆଲକୋହଲ୍ | ସେଗୁଡ଼ିକ ସମସ୍ତେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓପ୍ ର ଉଦାହରଣ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଉପସ୍ଥିତି ହେତୁ ହାଇଲ୍ସ ସେମାନଙ୍କୁ ମୃଦୁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିପାରିବ କାରଣ ଯଦି କେବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ନୁହେଁ ଯଦି ଏହାର ଆନିଅନିକ୍ ଚାର୍ଜ ମଧ୍ୟ ଥାଏ ତେବେ ଆପଣ ସେମାନଙ୍କୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ ଡାକିବେ କିଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ | ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ ଫେନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଆଜାଇଡ୍ ଆୟନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଥିଆଲ୍ ର ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ | ସାଧାରଣତ elect ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ କେନ୍ଦ୍ର ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତୁ ଏବଂ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତିକ୍ରମ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଆପଣ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ଏହାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବା ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ | ଆୟନାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏଥିରେ | ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସ୍ଥାନିତ ହୋଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏକ ତୃତୀୟାଂଶ ବଟିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ ଯେପରି ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଏଠାରେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଜଳୀୟ ମଧ୍ୟମ ଅବସ୍ଥାରେ ପୋଲାର ଅଟେ, କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଏକ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ କ୍ୟାସନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଆୟନାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | ଓହ ମାଇନସ୍ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ପାଇଁ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ କାଟେସନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଯୋଗ ଦ୍ୱାରା ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ

କିନ୍ତୁ ଏକମାତ୍ର ସର୍ତ୍ତ ହେଉଛି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ୍ | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ହେବାକୁ ପଡିବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ବିଚାର କରିବା ଆସନ୍ତୁ ଇଥାଇଲନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡକୁ ସାଧାରଣତ consider ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ବୋଲି ବିଚାର କରିବା କାରଣ ସିଷ୍ଟମରେ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଧରାଯାଉ ଯଦି ମୁଁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଏକ କିମ୍ବା ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଲଗ୍ନ କରେ | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଗୋଷ୍ଠୀ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସନ୍ତୁ | ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପକୁ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ନାଇଟ୍ରୋ ଇଥିଲିନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସିଆନୋଥାଇଲନ୍ ଆକ୍ରିଲୋନାଇଟ୍ରିଲ୍ ଆକ୍ରିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ଉଦାହରଣ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାରର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ହେତୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଗୋଷ୍ଠୀ ତୁମର ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରଭାବ ପାଇବ ଯାହାଫଳରେ ଏକ ଡେଲଟା ପଜିଟିଭ୍ ଡେଲଟା ନେଗେଟିଭ୍ ପ୍ରକାରର କାରଣ ଡେଲଟା ନେଗେଟିଭ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ଅଛି ଯାହା ଏହି ପ୍ରକାର ସିଷ୍ଟମରେ ପୂର୍ବରୁ ଉପସ୍ଥିତ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଓହ ମାଇନସ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଯାହା ଇଥାଇଲନ୍ ତୁଳନାରେ ବଟନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବୀ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଭାବରେ ବିବେଚନା କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧନୀତା କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ କେବଳ ଟେର୍ ରେ ଏକ ଆପେକ୍ଷିକ ଶବ୍ଦ | ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକରେ ଥିବା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ଆପେକ୍ଷିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ pattern ାଞ୍ଚାର ms ଏହି ତିନୋଟି ପ୍ରକାରର ରେଜେଣ୍ଟକୁ ବିଚାର କରି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଜ organic ବ ରସାୟନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ବିଭିନ୍ନ ଶ୍ରେଣୀରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିବା ଏବଂ ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା ଯାହାକୁ ଆମେ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିଛୁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆସନ୍ତୁ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରକାରଗୁଡିକୁ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିବା ଯାହାକୁ କେହି ଆଶା କରିପାରନ୍ତି କିମ୍ବା ଜଣେ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରିପାରନ୍ତି

ତେଣୁ ଜ organic ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ବର୍ଗୀକରଣକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ଆମେ ଜ organic ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଶ୍ରେଣୀକରଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା, ମୋତେ କହିବାକୁ ଦିଅ ଯେ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଆପଣ ସାଧାରଣତ let ଦିଅନ୍ତି | ଆମେ କହୁଛୁ ତୀର ଠେଲିବା ଯନ୍ତ୍ରକ means ଶଳ ମାଧ୍ୟମରେ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ and କରନ୍ତୁ ଏବଂ ତୀରକୁ ଠେଲିବାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା ସମ୍ମିଳନୀ ହେଉଛି ଯେ ଆପଣ ତୀରକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ କେନ୍ଦ୍ରରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ କହିବା o ମାଇନସ୍ ଯାହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ କେନ୍ଦ୍ର ଏହାକୁ କେନ୍ଦ୍ର ଆଡକୁ ଠେଲିଦିଏ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ କେନ୍ଦ୍ର କାରଣ o f ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡର ପୋଲାରାଇଜେସନ୍

ତେଣୁ ତୀରଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ସେଣ୍ଟର୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ କେନ୍ଦ୍ର ଆଡକୁ ଠେଲି ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଟେ ତେବେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ବନ୍ଧନ ଯୋଡି ସହିତ ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପତ୍ର | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ

ତେଣୁ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଆପଣ ମିଥାଇଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଏବଂ ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ତୀରକୁ ଠେଲିବା ପ୍ରଣାଳୀ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ସହିତ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ବୁ to ିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ହେତୁ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ପ୍ରକାର ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ବୁ to ିବାକୁ ଅନୁମତି ଦିଏ ଯାହା ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀରେ ବିଦ୍ୟମାନ ରହିବ

ତେଣୁ ଜ organic ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀଗୁଡ଼ିକ ଏକ ବୁ understanding ାମଣା ଅଟେ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ବନ୍ଧ କିପରି ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ବନ୍ଧନ ଭାଙ୍ଗିଯାଏ |

ତେଣୁ ଏହାର ଏକ ଉଦାହରଣ ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଛି ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏକ ବୋ ଅଛି | ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ମଧ୍ୟରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ବନ୍ଧ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ଭାଙ୍ଗୁଛି କାରଣ ଏହି ପୁନ ag ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି କାର୍ବନ ନିକଟକୁ ଆସୁଛି ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏହି କାର୍ବନକୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଛାଡିଛି

ତେଣୁ ବାଣକୁ ଠେଲି ଜ organic ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀକୁ ପ୍ରତିପାଦିତ କରିବାର ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଉପାୟ | ଏବଂ ସମ୍ମିଳନୀ ହେଉଛି ଯେ ତୀରଟି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ କେନ୍ଦ୍ରରୁ ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ଏବଂ ତୀର ମୁଣ୍ଡ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ କେନ୍ଦ୍ରକୁ ସୂଚାଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ କହିବି ଯେ ମୁଁ କେବଳ ପରମାଣୁ ବିଷୟରେ କହୁଛି ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ଏବଂ ପ୍ରକୃତିରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ହେଉଛି | ଆୟନିକ୍ ଚାର୍ଜ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକାକୀ ଯୁଗଳ କାରଣରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଏବଂ ସିଷ୍ଟମରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା କାର୍ବନ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ କେନ୍ଦ୍ର ଅଟେ, ଏହା ସହିତ ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇ ଏହା ପ୍ରକୃତିର ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇସାରିଛି

ତେଣୁ ଏହି ସମ୍ମିଳନୀକୁ ପ୍ରବର୍ତ୍ତାଇଲା | ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ mechanism ଶଳର ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ, ଆସନ୍ତୁ ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା | n ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କିମ୍ବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ସହିତ ତୁମର ଆଲିଫାଟିକ୍ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରକାର ମଧ୍ୟ ଅଛି,

ତେଣୁ ତୁମର ଆଲିଫାଟିକ୍ ଏବଂ ସୁଗନ୍ଧିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ଆଲିଫାଟିକ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଏକ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ସହିତ ବଦଳାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ଏକ ରେଜେଣ୍ଟ୍ x rh ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଛି | ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅପସାରିତ ହୁଏ ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଚିନ୍ତା କରିବା ନାହିଁ ଯେ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ କିପରି ଅପସାରିତ ହୋଇଛି ଆପଣ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଏକ x ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ବଦଳାଇବା ସହିତ କାରବାର କରୁଛନ୍ତି କିମ୍ବା ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଭାବରେ କୁରା group ଼ି ଗ୍ରୁପ୍ କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ y ହେଉଛି ପ୍ରବେଶ ଗ୍ରୋ | ଏହା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମଧ୍ୟ ଅନୁରୂପ ହେବ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅନ୍ୟ ଗୋଷ୍ଠୀ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହେବ ଏବଂ ଏହି ରେଜେଣ୍ଟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ କିମ୍ବା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କିମ୍ବା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ହୋଇପାରେ | ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ଆଲିଫାଟିକ୍ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ କିମ୍ବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ପାଇପାରିବେ ଏଠାରେ ଆପଣ ଏକ ଆଲିଫାଟିକ୍ କିମ୍ବା ସୁଗନ୍ଧିତ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ପାଇପାରିବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଲିଫାଟିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସମାନ ଭାବରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ କିମ୍ବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ବୁ understand ିପାରିବେ | ଏହି ପ୍ରକାରର ଆଲିଫାଟିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ସାଧାରଣତ sub ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରାଯାଏ, ଆସନ୍ତୁ ଜାଣିବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏଠାରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏଠାରେ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସବଷ୍ଟି ଅଟେ | ସିଆନାଇଡ୍ ଦ୍ a ାରା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଭାବରେ ଶିକ୍ଷିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ଆସେଟୋନିଟ୍ରିଲ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଛି ଯଦି ଆପଣ ଉଭୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଏଠାରେ ବିସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟନ ଏଠାରେ ବିସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି କିମ୍ବା ପୁନ ag ବ୍ୟବହାର ଯାହା ଏଠାରେ ବ୍ୟବହୃତ | aoh ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା acn ମାଇନସ୍ ଚାର୍ଜ ହେବାର ଗୁଣ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କାର୍ବନ୍ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କାର୍ବନ୍

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଟେ କାରଣ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକାରୀ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣ ମୁଖ୍ୟତ al ଆଲିଫାଟିକ୍ ପାଇଁ ସହାୟକ ହେବ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏକ ଆଲିଫାଟିକ୍

ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା, ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ବିଶେଷ ଶ୍ରେଣୀର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଏକ ସିଲିକନ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ କାର୍ବନ ସିଲିକନ୍ ବଣ୍ଡ ଯାହା ଏଠାରେ ବଦଳାଯାଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ହାଲୋଜେନ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି | ଆମେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବ୍ରୋମିନକୁ ଏକ ରିଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ବନ ସିଲିକନ୍ ବଣ୍ଡ b ଅଟେ | ରୋକିନ୍

ତେଣୁ ସିଲିକନ୍ ହେଉଛି ଏଠାରେ ଛାଡୁଥିବା ଗୋଷ୍ଠୀ କିନ୍ତୁ ଏହା ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ପରି ଚାଲିଯାଉଛି ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଯ ounds ଗିକ ଟ୍ରାଇମେଥାଇଲ୍ ସିଲିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଏବଂ ଇଥିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମୂଳତ an ଏକ ଆଲିଫାଟିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ | ଅଭାବୀ ରିଜେଣ୍ଟ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଆଲିଫାଟିକ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା , ଆୟୋଡୋଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ପରିଚିତ ହେବା ଉଚିତ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ କେଟୋନ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସେଟୋନ୍ ଆପଣ କହିପାରିବେ | ଟ୍ରାଇ ବ୍ରୋମୋ ଏସିଟୋନ୍ କିମ୍ବା ଟ୍ରାଇଡୋ ଏସିଟୋନ୍ ଯଦି ଏହାର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଏ, ତେବେ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ବେସ୍ ସହିତ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବେସ୍ ଭାବରେ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏସିଡ୍ ଏକ ଅନୁକ୍ରମଣିକା ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ଉଦାହରଣ | ରିଜେଣ୍ଟ ହେଉଛି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଗ୍ | en bond ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହେଉଛି ଏଠାରେ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ

ତେଣୁ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଏହା hbr ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉତ୍ପାଦ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାର ଅଟୋ କାଟାଲାଇଟିସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ଉତ୍ପାଦିତ hpr ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କାଟାଲାଇଜ୍ କରିବ ଆମକୁ ଅଧିକ ଚିନ୍ତା କରିବା ନାହିଁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ mechanism ଶଳ ବିଷୟରେ ଯାହା ବୁ to ିବା ଜରୁରୀ ତାହା ହେଉଛି ରିଜେଣ୍ଟ ହେଉଛି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ଯାହା ଏକ ହାଲୋଜେନ ଅଟେ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି କାରଣରୁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଦ୍ ch ାରା ch ବଣ୍ଡର ବଦଳାଇବା ଦ୍ୱାରା ଏସିଟୋନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୁଏ | ମ basic ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଆମେ ଏହା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଏହା ସ୍ଥିର ନୁହେଁ ଏହା ବ୍ରୋମୋଫର୍ମ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ କିମ୍ବା ଯଦି ଆୟୋଡିନ୍ ବ୍ୟବହାର ହୁଏ ତେବେ ଆୟୋଡିଫର୍ମ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସିଷ୍ଟମରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ଖଣ୍ଡ ଦ୍ୱାରା ଉତ୍ପାଦିତ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନର ଉଦାହରଣ | ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆଲିଫାଟିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ସହିତ ଜଡିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ର | ଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗଗୁଡିକ ସାଧାରଣତ elect ପ୍ରକୃତିରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ବେନଜେନକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ବୋଲି କୁହନ୍ତି ତେବେ ଏହି ପରିମାଣର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ବେନଜିନର ପି ଅର୍ବିଟାଲରେ ଥାଏ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବଦଳାଇବାର ଉଦାହରଣ ନେବା | ବେନଜେନ ଯାହାକି ବେନଜେନର ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ସମାନ କାରଣ ଏହା ଏକ ସମୃଦ୍ଧ ଅଣୁ ଅଟେ ରିଜେଣ୍ଟ ହେଉଛି ଏକ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ produced ାରା ଉତ୍ପାଦିତ ରିଜେଣ୍ଟ ଏହି ଦୁଇଟିର ମିଶ୍ରଣ ମୂଳତ no ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ନାହିଁ | ଏଠାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଥିବା ଦୁଇଟି ରେଜେଣ୍ଟ ହେଉଛି ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ନୁହେଁ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଭାବରେ ମୁକ୍ତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇଥିବାର ଦେଖିପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ଏହା ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉପରେ କରାଯାଏ | ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଧରନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଅଟେ

ତେଣୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗକୁ ପ୍ରକୃତିର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ହେବାକୁ ପଡିବ , ଆମେ କିପରି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବୀ ରିଙ୍ଗ ଭାବରେ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗ ତିଆରି କରିପାରିବା , ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଥିରେ ସମସ୍ତ ନାଇଟ୍ରୋ ଗୋଷ୍ଠୀ | ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏହାକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବକୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବେନଜେନ ତୁଳନାରେ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ତୁଳନାରେ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଆକାରରେ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଓ oh ମାଇନସ୍ cn ମାଇନସ୍ ଥିଓଲେଟ୍ ମାଇନସ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଗୁଡ଼ିକ | ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲଗୁଡିକ ଯାହା ଏକ ମୂଳତ a ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି କରେ କାରଣ ଏହା ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରେ କରାଯାଇଥାଏ ଏହା ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଅନୁରୂପ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନକୁ ଓହ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି ଅଣୁଟି ପିକ୍ରିକ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଏସିଡ୍ ଟ୍ରିନିଟ୍ରୋଫେନଲ୍ ପିକ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରକୃତିର ଅତ୍ୟଧିକ ତିକ୍ତ ଅଟେ ଯଦି ତୁମେ କେବେ ପିକ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇବ | ଆଙ୍ଗୁଠିଗୁଡ଼ିକ ଅନେକ ଦିନ ପାଇଁ ତିକ୍ତ ହୋଇଯିବ ଏହା ଚର୍ମ ତଳେ ଶୋଷିତ ହୁଏ ଏବଂ ତିକ୍ତତା ଦୀର୍ଘ ସମୟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ରହିଥାଏ ଦ୍ୱିତୀୟ ଉଦାହରଣରେ ଏକ ସିଆନାଇଡ୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସଲଫାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦିତ ଶେଷ ଉଦାହରଣରେ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ପ୍ରଶ୍ନ ପଚାରିପାରିବେ କାହିଁକି କେବଳ କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ଗ୍ରହଣ ନକରିବା ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଫ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ପ୍ରକୃତିର ପର୍ଯ୍ୟାପ୍ତ ପରିମାଣରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ନୁହେଁ, ତଥାପି ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବା ତଥାପି ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବା ପାଇଁ କ୍ଲୋରୋବେଞ୍ଜେନ୍ ତିଆରି କରାଯାଇପାରେ | ଫେନୋଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହା 300 ଡିଗ୍ରୀରୁ ଅଧିକ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଅଟେ, ଏହା ଫେନୋଲ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦେଇପାରେ

ତେଣୁ ଅତ୍ୟଧିକ କଠିନ ପରିସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଠେଲି ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହି ଉଦାହରଣଗୁଡିକ ମୁଁ ଆଶା କରେ ଯେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କେସ୍

ତେଣୁ ତିନୋଟି ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ପ୍ର ଏକ ସଲଫୋନିକ୍ ଏସିଡ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଫେରିକ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ଆସେଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ହେଉଛି କୋ ପ୍ଲସ୍

ତେଣୁ ଏହା ଏସେଟୋଫେନୋନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ କାରଣ ଏହି ସମସ୍ତ ଘଟଣାରେ ପ୍ରୋଟନ୍ ମୁକ୍ତ ହେବା ସମୟରେ ପ୍ରୋଟନ୍ ମୁକ୍ତ ହୋଇଥାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଅନେକ ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଗତ 15 ମିନିଟ୍ ମଧ୍ୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ କିମ୍ବା ଆସନ୍ତୁ ଦ୍ୱିତୀୟ ପ୍ରକାର ଜ organic ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଯିବା ଯଥା ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ସଂଜ୍ଞା ଯୋଗ ଦ୍ୱାରା ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତି ସରଳ ଅଟେ | ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା ଏକ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ଉପରେ ଏଠାରେ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ | ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଣାଳୀରେ

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କୁ ଇଥିଲିନକୁ ଏକ ଅସନ୍ତୁଳିତ ଯ ound ଗିକ ଭାବରେ ବିବେଚନା କରାଯାଇପାରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ we ଆମେ ସର୍ବଦା ଆଲିଫାଟିକ୍ ଯ ounds ଗିକରେ କଥା ହେଉଛୁ କେବଳ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଧାତୁର ଉପସ୍ଥିତିରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଯୋଗ କରିବାର ସରଳ ଉଦାହରଣ ଗ୍ରହଣ କରେ | ନିକେଲ୍ ପରି ଅନୁକ୍ରମଣିକା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ଇଥେନ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ଯାହାକି ବର୍ତ୍ତମାନ ରେଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ଏହା ଏକ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଏହା ଏକ ନିରପେକ୍ଷ h ଦୁଇଟି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଯୋଡିବା ଏହା ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ ବଣ୍ଡ ହୋଇପାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହାକୁ ନେବା | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ପଲିଥିନ୍ କିମ୍ବା ପାଲାଡିୟମ୍ କିମ୍ବା ନିକେଲ୍ ମଧ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯୋଗ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଯୋଗ କରେ ସେତେବେଳେ ଏହା ଏକ ଆଲକେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ କିନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଏହି ଆଲକେନ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଅଟକାଇବା କଷ୍ଟସାଧ୍ୟ ଭାବରେ ଆଲକାନକୁ ଯାଏ ଯାହା ଫେନିଲ୍ ପ୍ରୋପାନରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଲକେନ୍ ଅଟେ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଉତ୍ପାଦିତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ସରଳ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଏହାକୁ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିବା କଷ୍ଟକର | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କିମ୍ବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଭାବରେ ଏମ କାରଣ ନିରପେକ୍ଷ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ପଟେ ଯଦି ଏହି ପରିସ୍ଥିତିରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଯୋଡିଥାଏ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଇଥାଇଲନ୍ ଦ୍ୱାରା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ୱାଟର ବ୍ରୋମାଇନ୍ ୱାଟର

ଡିକୋଲୋରାଇଜେସନ୍ ହେଉଛି ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଏକ ଜଣାଶୁଣା ଗୁଣାତ୍ମକ ପରୀକ୍ଷା | ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବା ଦ୍ so ାରା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିସ୍ଥିତିରେ ଡିବ୍ରୋମୋ ଇଥାଇଲନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ହୁଏ ଯଦି ଧରାଯାଉ ଯଦି ଜଣେ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ପାଣି ଯୋଗ କରେ ତେବେ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ଅଟେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ | ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ମୂଳତ this ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକକୁ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଜଳର ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଏକ ରେଜିଓ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଜଳ ଅଣୁକୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରଙ୍ଗ ଦିଆଯାଉଛି ଏଠାରେ h2o ଯୋଡା ଯାଇଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି | ଏକ ଏନୋଲ୍ ଫର୍ମ ଏହା ଏନୋଲିକ୍ ଫର୍ମରେ ନାହିଁ, ଏହା ଏକ କେଟୋନ୍ କୁ ଯାଏ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କେଟୋନ୍ ଅଟେ | ଏକ କେଟୋନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ପାଇଁ ଆପଣ ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଜଳର ଏକ ଅଣୁ ଯୋଗ କରିଛନ୍ତି, ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ, ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ପ୍ରୋଟନ୍ ଯୋଗକରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ double ାରା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଡବଲ୍ ଉପରେ ଜଳର ଆକ୍ରମଣ ହୁଏ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବନ୍ଧନ

ତେଣୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଜଳର ଅନୁପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅଟେ ଏହି ରିଜେଣ୍ଟ କିମ୍ବା ଏହି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ନାହିଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ ଏହାକୁ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ କେଟୋନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏନୋଲ୍ ଏନୋଲ୍ ଟାଉଟୋମେରିଜିମ୍ ଅତିକ୍ରମ କରେ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଯୋଡିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଯେପରି ମୁଁ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲକୁ କେବଳ ଯୋଗ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ ଆମେ କିପରି ତୁଳନାତ୍ମକ ଭାବରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ତିଆରି କରିବା | n ରୁ ଇଥିଲିନକୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକକୁ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ସରଳ କାରଣ ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବୀ ମିଥାଇଲ୍ ଭିନିଲ୍ କେଟୋନ୍ ରହିବ ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚା ଅଟେ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରୁଛି ଏହି କାର୍ବନ କେନ୍ଦ୍ରକୁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କେନ୍ଦ୍ର ଭାବରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏଥିରେ ଯୋଗ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତେବେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏହା ମୂଳତ produce ଉତ୍ପାଦନ କରିବ କିମ୍ବା ଯଦି ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଯୋଗ କରନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ଜଳୀୟ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏହା ସିଆନାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଯୋଗ ଉତ୍ପାଦ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଯାହା କରିଛନ୍ତି ତାହା ମୂଳତ। | ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସିଆନାଇଡ୍ ନେଇ ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ନିଆଯାଇଛି ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ଜଳର ଯୋଗ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ତା’ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ହେଉଛି ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଆନିଅନ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ହେଉଛି କାର୍ବନ କାର୍ବନରେ ଯୋଗ କରୁଥିବା ବିଷୟ | କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଅଭାବ ହେତୁ ବଣ୍ଡ ଏହା ଉପରେ ଅତିକ୍ରମ କରେ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯୋଗାଇବା ଯାହାକି ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ଯୋଗ ଅଟେ ସେଠାରେ କିଛି ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଅଛି ଯାହାକି ଯଥେଷ୍ଟ ଉନ୍ନତ ଜ organic ବ ରସାୟନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ପ୍ରକୃତିରେ ନିରପେକ୍ଷ ହେବ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଦେବି | ଏହାକୁ ସାଇକ୍ଲୋଡିସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ କାରଣ ଯୋଗର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ସେମାନେ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି, ଆସନ୍ତୁ ଇଥାଇଲନ୍ ର ଉଦାହରଣ ନେବା ଯଦି ଇଥାଇଲନ୍ uv ଅଞ୍ଚଳରେ ଫୋଟୋଲାଇସିସ୍ ହୁଏ ଯଦି ଆପଣ ଇଥିଲିନ୍ ଅଣୁ ଉପରେ ଦୁଇଟି ହାଲୁକା ଆଲୋକ ଆଲୋକିତ କରନ୍ତି | ସାଇକ୍ଲୋବୁଟାନ ଦେବା ପାଇଁ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି ଉତ୍ପାଦଟି ଘଟିଛି ତାହା ହେଉଛି ତୁମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଇଥିଲିନ ଅଣୁ ତଳେ ଆଉ ଏକ ଇଥିଲିନ ଅଣୁ ଲେଖ ଏବଂ ମୂଳତ both ଉଭୟ ନିରପେକ୍ଷ ଯ ounds ଗିକ ଅଟେ ଏଥିରେ କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ କିମ୍ବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ ରିଜେଣ୍ଟ ଜଡିତ ନାହିଁ , ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଇଥିଲିନର ଏକ ଉତ୍ତେଜିତ ଅବସ୍ଥାରେ ଚାଲିଥାଏ | ନ eth ତିକତା ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ | ଉଚ୍ଚ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଉତ୍ତେଜିତ ଅବସ୍ଥା ପାଇଁ ଯଲିନ୍ ଉତ୍ସାହିତ ଏବଂ ଇଥାଇଲନ୍ ର ଉତ୍ତେଜିତ ଅବସ୍ଥା ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ ଷ୍ଟେଟ୍ ଇଥାଇଲନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ସାଇକ୍ଲୋବୁଟେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଫୋଟୋକେମିକାଲ୍ ସାଇକ୍ଲୋଡିସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯାହା ଏଠାରେ ଏକ ଗୁରୁତ୍ reaction ପୂର୍ଣ୍ଣ ଯୋଗ ଅଟେ | କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଯେଉଁଠାରେ ଯୋଡୁଥିବା ପାର୍ଟନର ମଧ୍ୟ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ଡବଲ ବଣ୍ଡ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଗଠନକୁ ଆଗେଇ ନେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ଉପାୟ ଦ୍ୱାରା ଦେଖାଇବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହି ବନ୍ଧନଟି ମୁଖ୍ୟତ cle ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇ ନୂତନ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବନ୍ଧକୁ ଦର୍ଶାଯାଇଛି | ଏଠାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଆଉ ଏକ ନୂତନ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ଗଠିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ନୂତନ ଭାବେ ଗଠିତ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏହି ଇଥିଲିନକୁ ଅନ୍ୟ ଇଥିଲିନରେ ଯୋଡା ଯାଇଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖିବୁ ଏବଂ ତାପରେ ଆଗକୁ ବ if ିବ ଯଦି ଆପଣ ବୁଟାଡିଏନ୍ ନେଇ ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆକ୍ରିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଯନ୍ତ୍ର ସହିତ ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଫର୍ମ ଭାବରେ ଦେଖ | ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏଡ୍ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି ଏହି ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହା ଉପରେ ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବାରେ ଜଡିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସାଲ ହେକ୍ସେନ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ଏହି ଚାରୋଟି କାର୍ବନ ୟୁନିଟ୍ ଏକ ଡାଏନ୍ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଡାଇନୋଫାଇଲ୍ ଏବଂ ସେମାନେ ଏହା କରନ୍ତି | ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ ound ଗିକ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଏକ ଅତିରିକ୍ତ ସାଇକ୍ଲୋଡିସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଯେହେତୁ ସେଠାରେ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ଜଡିତ ଅଛି ଏହା ଏକ ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ସାଇକ୍ଲୋଡିସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଛଅ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ six ଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି | ଏଗୁଡିକ ନିରପେକ୍ଷ ସାଇକ୍ଲୋଡିସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ବିବେଚନା କରାଯାଏ କାରଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫିଲିକ୍ କିମ୍ବା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଜଡିତ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଆମେ ଯୋଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ସମାପ୍ତ ହୋଇ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀକୁ ଯିବା ଯଥା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯୋଗର ବିପରୀତ ଅଟେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ତୁମେ ଏକ ଆଲିଫାଟିକ୍ ଯ ound ଗିକରୁ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ଦୁଇଟି ୟୁନିଟ୍ ଅପସାରଣ କରିପାରିବ | ତାପରେ ତୁମେ ଏକ ଅସନ୍ତୁଳିତ ଯ ound ଗିକ ସହିତ ଶେଷ ହେବ ଏବଂ ବିଲୋପନର ଖଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ ଏଠାରେ ସହଜରେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରାଯାଇଥାଏ ଯଦି ଏହାକୁ ଗରମ ଅବସ୍ଥାରେ ଶକ୍ତିଶାଳୀ କ୍ଷାର ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ତେବେ ଡେଲ୍ଟାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଉତ୍ତାପ ଯାହା ଘଟେ ଏହାର ଏକ ଡେଲଟା ପ୍ଲସ୍ ଅଛି | ବ୍ରୋମିନର ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ସଂଲଗ୍ନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ମଧ୍ୟ ଅମ୍ଳୀୟ କରିଥାଏ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ହେଉଛି ଆଧାର ଯାହା ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅବ୍ରାକ୍ଟ କରୁଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ଯାଇଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ କେନ୍ଦ୍ରରୁ | ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ କେନ୍ଦ୍ରକୁ ଏବଂ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଭାଙ୍ଗିବାରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟନ ଭାବରେ ହଜିଗଲା

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ର ଏକ ଉପାଦାନ ଏଠାରେ ହଜିଯାଉଛି, ଏହା ଏକ ଇଥାଇଲନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ | ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଇଥିଲିନ ତିଆରି କରିବାର ଉପାୟଗୁଡ଼ିକ

ତେଣୁ ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଇଥିଲିନ ସୋଡିୟମ ବ୍ରୋମାଇଡ ଉତ୍ପନ୍ନ | ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ କାରଣ ଆପଣ ଏଠାରେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଜଳ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଉତ୍ପାଦ ଯାହାକି ଉତ୍ପାଦିତ ହେଉଛି ଏବଂ ଏହା ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକାରର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଅନ୍ୟ ଏକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଦେଖିବା ଯଦି ଆମେ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ନେଇଥାଉ ଏବଂ ଏହାକୁ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା h ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁ | ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ h ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ତେବେ କଣ ହେବ ଅମ୍ଳଜାନରେ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଏକକାଳୀନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନଷ୍ଟ ହେବା ସହିତ ପ୍ରୋଟୋନେଟ ହେବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ତୁମେ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଜଳକୁ ହଟାଇବ ତୁମେ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି କରିବ | ଅନୁରୂପ ଆଲକେନ୍ ଏଗୁଡିକ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉଦାହରଣ ଅଟେ, ଏହା

ହେଉଛି ବିଟା ଏଲିମିନେସନ୍ ଯାହା ବିଟା ଏଲିମିନେସନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ଏକ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହା ଏହାକୁ ହଟାଯାଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଆଲଫା କାର୍ବନ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏହା ଏକ ବିଟା କାର୍ବନ | ଆର୍ପା କାର୍ବନ ଏବଂ ବିଟା କାର୍ବନରୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉପାଦାନକୁ ଦୂର କରାଯାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ବିଟା ଏଲିମିନେସନ୍ ବା ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଏଲିମିନେସନ୍ t କୁହାଯାଏ | ଏଠାରେ ଆଲଫା ବିଲୋପନର ଉଦାହରଣ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ନେଇ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହି କାର୍ବନରେ ତିନୋଟି ହାଲୋଜେନ୍ର ଉପସ୍ଥିତି ହେତୁ ଏହା ଏକ ଅମ୍ଳଯୁକ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅପସାରଣ କରାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ଓହ ମାଇନସ୍ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅପସାରଣ କରିଥାଏ | ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବେନ୍ ନାମକ ଏକ ପ୍ରଜାତି ଉତ୍ପାଦନକୁ ଠେଲି ହୋଇଯାଆନ୍ତି, ଏହା ହେଉଛି ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବିନ ତିଆରି କରିବାର ଏକ ସାଧାରଣ ଉପାୟ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବା
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆଲଫା ବିଲୋପ କାରଣ ଉଭୟ ଗୋଷ୍ଠୀ ଆଲଫା ସ୍ଥିତିରୁ ବିଲୋପ ହୋଇଯିବା | ଏହାର ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ମିଥାଇଲିନ ବ୍ରୋମାଇଡ ମିଥାଇଲିନ ବ୍ରୋମାଇଡର ଏକ ସଂରଚନା ଅଛି ଯାହାକି ଏହି ସଂରଚନା ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଜିଙ୍କ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମିଥାଇଲିନ ବ୍ରୋମାଇଡ ଏବଂ ମିଥାଇଲିନ ଆୟୋଡିଡକୁ ଜିଙ୍କ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଇପାରେ ଜିଙ୍କ ବ୍ରୋମାଇଡ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିବା ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମିନ ପରମାଣୁ ଉପରେ | ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଭାବରେ ଏକ କାର୍ବେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ | ମୂଳତ z ଜିଙ୍କ ଦ୍ re ାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇ ଏକ ଅର୍ଗାନୋ ଜିଙ୍କ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ଦ୍ this ାରା ଏହା ବିଲୋପ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଆଲଫା ବିଲୋପ ପ୍ରକ୍ରିୟାର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯାହାକି ଜିଙ୍କ୍ ଦ୍ by ାରା ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଅପସାରଣ କରି ସିଧାସଳଖ କାର୍ବେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଅଟେ | ଜିଙ୍କ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ପାଇଁ କାର୍ବନ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ହ୍ରାସ କରେ ଏହା ଜିଙ୍କ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କୁ ଦୂର କରିପାରିବ କାରଣ ଏହା କାର୍ବନକୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିସ୍ଥିତିରେ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ପ୍ରଦାନ କରିବ
ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ବିଲୋପ ପ୍ରକ୍ରିୟାର କିଛି ଉଦାହରଣ ଯାହାକୁ ଆମେ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ପ୍ରଶଂସା କରିପାରିବା | ଚାରିଟି ଅପସାରଣ ଜଣାଶୁଣା, ଆସନ୍ତୁ ଆମକୁ ଗୋଟିଏ ଚାରିଟି ବିଲୋପ ସହିତ ଚିନ୍ତା କରିବା ନାହିଁ, କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ର ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀ ହେଉଛି ପୁନ arr ସଜ୍ଜନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଚତୁର୍ଥ ପ୍ରକାର ହେବ ଯଦି ଆପଣ ୟୁରିଆର ଅସ୍ଥିର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଦେଖନ୍ତି ଯାହା ଏକ ପୁନ ang ସଜ୍ଜନର ଏକ ଉତ୍ତମ ଉଦାହରଣ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଇସୋକିଆନେଟ୍ ଗରମ ଉପରେ ଉତ୍ପାଦନରେ ଥାଇ ୟୁରିଆ ଦେବା ପାଇଁ ପୁନ arr ସଜ୍ଜା ହୋଇଥାଏ | s ହେଉଛି ବୋଧହୁଏ ସର୍ବପ୍ରଥମ ପୁନର୍ଗଠନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଜଣାଶୁଣା ତୁମର ଏକ ଆମୋନିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଅଛି ଯାହା ଏକ ଜ organic ବ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆୟନିକ୍ ପଦାର୍ଥ ଅଟେ ଯାହା ଏକ ନିରପେକ୍ଷ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନିରପେକ୍ଷ ଯ ound ଗିକ ଯାହା ୟୁରିଆ ଏହା ଏକ ପୁନ ang ସଜ୍ଜନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ଉଦାହରଣ | ପୁନର୍ଗଠନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପରମାଣୁଗୁଡିକ ଗୋଟିଏ ସ୍ଥିତିରୁ ଅନ୍ୟ ସ୍ଥିତିକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଯାହା ଏଠାରେ ସବୁଠାରୁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ସ ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନରୁ ଅନ୍ୟ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇଥିଲେ ଏବଂ ବାସ୍ତବରେ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆୟନ
ତେଣୁ କାର୍ବନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ | ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିଗଲା ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ
ତେଣୁ ପୁନ arr ସଜ୍ଜନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପରମାଣୁର କାର୍ବନରୁ ଅନ୍ୟ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଜଡିତ ହୁଏ, ଆସନ୍ତୁ ଶୀଘ୍ର ପୁନ arr ସଜ୍ଜନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିବା, ଯଦି ତୁମେ ଚିକିତ୍ସା କର ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ ସହିତ ମୁଖ୍ୟତ a ଏହା ଦେବା ପାଇଁ ପୁନ arr ସଜ୍ଜିତ ହେବ | ଅଧିକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଓଲେଫିନ ଏଠାରେ ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡର ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ବୁଟାନେ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଦୁଇଟି ବୁଟାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଡବଲ ବଣ୍ଡର ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣକୁ ଏକ ପୁନ arr ନିର୍ମାଣ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଭାବରେ ବିବେଚନା କରାଯାଏ ଯାହାକୁ ଆଇସୋମେରାଇଜେସନ୍ ଅଧିବେଶନ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ | ଶେଷ ଉଦାହରଣରେ ଆମେ ପୁନର୍ବାର ଦେଖିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରବୃତ୍ତି କରୁଛୁ ଯେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଆଲକୋହଲ୍ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ଯାହାକି ଏକ ନିଓପେଣ୍ଟିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ନିଓପେଣ୍ଟିଲ୍ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଯାହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ କାର୍ବନ ଉପରେ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଟେ | ଅମ୍ଳଜାନକୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରନ୍ତୁ ଏକ ଜଳ ଅଣୁକୁ ବାହାର କରିବା ହେଉଛି ଏକ ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ କହୁଛୁ ଏହା ଏକ ସ୍ଥିର ଯ ound ଗିକ ନୁହେଁ କାରଣ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ କାର୍ବୋନିମ୍ ଆୟନ
ତେଣୁ ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ସଂଲଗ୍ନ ସ୍ଥାନକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଅଛି କାରଣ ଏହା ଏକ ତୃତୀୟ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | କାର୍ବୋକେସନ୍ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ମଲିକୁଲାର୍ ପୁନର୍ଗଠନ ଯାହାକି ଆପଣ ଏକ ଉଚ୍ଚ ଶାଖା ବିଶିଷ୍ଟ ଟେଟ୍ରା ଟ୍ରାଇ-ମିଥାଇଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଛନ୍ତି | ଏକ ଡାଇମେଥାଇଲ୍ ଇଥିଲ୍ ଡେରିଭେଟିଭ୍ ଅଛି କାରଣ ସେଠାରେ ଏକ କଙ୍କାଳର ପୁନର୍ଗଠନ ଘଟିଛି ଯାହା ଜ organic ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଜ organic ବ ବର୍ଗୀକରଣର କିଛି ଉଦାହରଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଆମେ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ତାହା ହେଉଛି ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଆକ୍ରମଣକାରୀ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଯଥା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଏବଂ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଏବଂ ଫ୍ରି ରେଡିକାଲ୍ | ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଯୋଗର ବିଲୋପ ଏବଂ ପୁନ arr ସଜ୍ଜିକରଣର ଶ୍ରେଣୀକରଣ ଅଧୀନରେ ପ୍ରକାରର ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତୁମର ଦୟାଳୁ ଧ୍ୟାନ ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ
ତେଣୁ ବିଦେଶୀ |