ଶେଷ ଦୁଇଟି ବକ୍ତୃତା ରେ ସମସ୍ତଙ୍କୁ ନମସ୍କାର ଡିହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଲେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାହାଯ୍ୟରେ ଡିଓଲ୍ ତିଆରି କରିବା ଓଲେଫିନ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ପର୍ମାଙ୍ଗାନେଟ୍ kmno4 ଏବଂ ଓସମିୟମ୍ ଟେଟ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ କୁ ଡିହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଲେଟିଙ୍ଗ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରେ

ତେଣୁ ସେହି ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଏବଂ ଆଲକୋହଲ୍ ର ରାସାୟନିକ ଏବଂ ଶାରୀରିକ ବୁ understanding ାମଣା ଆମକୁ ଆଜିର ଶ୍ରେଣୀରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା pattern ାଞ୍ଚାକୁ ବୁ understand ିବା | ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆଲକୋହଲଗୁଡିକ ଅତିକ୍ରମ କରେ

ତେଣୁ ଆଜିର ବକ୍ତୃତା ମଦ୍ୟପାନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ସହିତ ମୁକାବିଲା କରିବ ଯାହା ଆଜି ଆମେ ଆଲକୋହଲର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶିଖିବାକୁ ଯାଉଛୁ କିନ୍ତୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ପୂର୍ବରୁ ଆମେ ବୁ understand ିବା ଉଚିତ୍ ଯେ ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା କ'ଣ? ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଦ୍ so ାରା ଆମର ଏକ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଅଛି | କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହାକି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଅଂଶ ପାଖରେ ବସିଛି ଏବଂ କେବଳ ତୁମର ସଂରଚନାକୁ ଦେଖ, ତୁମର ଆଲକାଇଲ୍ ପାଖରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଏହି ଅଣୁକୁ ଏକ ପ୍ରକାର ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବ electronic ଦ୍ୟୁତିକ ସମ୍ପତ୍ତି ପ୍ରଦାନ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯେଉଁଥିରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଧିକ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅପେକ୍ଷା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ପ୍ରଭାବ ହେତୁ ଏହା ଏକ ଡେଲ୍ଟା ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ବହନ କରେ ଏବଂ ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଏକ ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ବହନ କରେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଅଣୁର ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବୁ understand ିବା ତେବେ ଆମେ କରିପାରିବା | କୁହନ୍ତୁ ଯେ ବ୍ୟାପକ ଭାବରେ ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଦୁଇ ଭାଗରେ ବିଭକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ ଯାହାକି ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହେତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରିଥାଏ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟିରେ ଯେଉଁଥିରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଣୁଟି ଠିକ୍ ଭାବରେ ଆବୃତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଉଭୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଣୁର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଂଶ | ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେବାରେ ଆଚ୍ଛାଦିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀରେ ମଧ୍ୟ ଆମେ ଏହାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିପାରିବା ଯେଉଁଥିରେ କେବଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ଜଡିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ବଦଳାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବଦଳାଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଓହ ଗ୍ରୁପ୍‌କୁ ବଦଳାଉଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ କିପରି ହୋଇପାରେ ତାହାର ବ୍ୟାପକ ବର୍ଗୀକରଣ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବଦଳାଉଛନ୍ତି | ପରମାଣୁର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ଏହି ଓ oh ବଣ୍ଡକୁ ଖଣ୍ଡନ କରୁଛ ଏବଂ ଯେପରି ଆମେ ପୂର୍ବ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଆଲକୋହଲଗୁଡ଼ିକର ଆପେକ୍ଷିକ ଅମ୍ଳତା କ୍ରମ 1 ଡିଗ୍ରୀ 2 ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ 3 ଡିଗ୍ରୀ ଅନୁସରଣ କରେ ଯାହା ଆମକୁ କହିଥାଏ ଯେ 1 ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ବଦଳାଇବା | ଯଦି ଆପଣ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ବଦଳାନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଦ୍ରୁତତମ ହେବାକୁ ଯାଉଛି, ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଆପଣ ଭଲ ଭାବରେ ବୁ can ିପାରିବେ ମଦ୍ୟପାନର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏବଂ ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ସହିତ ଜଡିତ ହେବା ଏବଂ ବିଲୋପ କରିବା ହେଉଛି ଯଦି ଆମେ ତାହା କରୁ

ତେଣୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ପଷ୍ଟ ଯେ ଯଦି ତୁମର ମିଥାନୋଲ୍ ଅଛି ଯଦି ମୁଁ ଅମ୍ଳତା ତୁଳନା କରୁଛି କିମ୍ବା ତୁମର ତୃତୀୟ ବଟାନୋଲ୍ ଅଛି ତେବେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ମୋତେ ତୁଳନା କରିବାକୁ ପଡିବ | ଇ ଏହି ବଣ୍ଡର ଅମ୍ଳତା ଏବଂ ଏହି ବନ୍ଧନ ତୁମେ ଏହାକୁ ତିନୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବନାମ ଗୋଟିଏ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ପ୍ରଭାବ ଦ୍ୱାରା ଭଲ ଭାବରେ ବୁ can ି ପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଓହ ବଣ୍ଡର ବଣ୍ଡ୍ ଶକ୍ତି ଏବଂ ସପ୍ଲିମେଣ୍ଟାରୀ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସର ସ୍ଥିରତାକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିବାକୁ ଯାଉଛି | ପରବର୍ତ୍ତୀ ଦୁଇଟି ଆଲକୋହଲରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହେବା ପାଇଁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଆଲକୋହଲର ଅମ୍ଳତା କନଷ୍ଟାଣ୍ଟକୁ ଅନ୍ୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ତୁଳନା କରୁ, ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ଆଲକୋହଲର ଅମ୍ଳତା ସ୍ଥିରତାକୁ ଅନ୍ୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ତୁଳନା କରିବା, ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ସମସ୍ତ ଜଳର ସରଳତା ଗ୍ରହଣ କରିବା ଏବଂ ସେମାନେ କିପରି ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଦେଖିବା | ସେମାନଙ୍କର ଅମ୍ଳତା ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଜଳ ସହିତ

ତେଣୁ ଜଳର pka ମୂଲ୍ୟ 15.74 ବୋଲି ଜଣାଶୁଣା ଯଦି ମୁଁ ସରଳ ଆଲକୋହଲ୍ ମିଥାନୋଲ୍ ଗ୍ରହଣ କରେ ତେବେ ଏହି ଅଣୁର pk ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି 15.5 ମୁଁ ଇଥାନଲ୍ pk ମୂଲ୍ୟ ନେଉଛି ଏହାର 15.9 ଆପଣ ଏକ ତୃତୀୟ ବଟାନୋଲ୍ ନିଅନ୍ତି | ଏହି ଅଣୁର pka ହେଉଛି 18.0 ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଆସେଟିଲିନ୍ ଏବଂ ଆଲକାଇନ୍ ପରି ଯ ounds ଗିକର ଅନ୍ୟ ଶ୍ରେଣୀକୁ ଯାଆନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ରେଫରେନ୍ସ କରନ୍ତି ଯାହାକି 35 ଅଟେ ଯାହା ଆପଣ ଅଣୁରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ନେଇଥାନ୍ତି | 38 ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ନିୟମିତ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ଇଥାନ ସହିତ ତୁଳନା କରିପାରିବେ ଯାହା 50 ଅଟେ |

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର pk ମୂଲ୍ୟକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସେମାନେ ବ increasing ୁଛନ୍ତି ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିବ ଯେ ଆପେକ୍ଷିକ ଅମ୍ଳତା ହ୍ରାସ ହେଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆଲକେନ୍

ତେଣୁ ଯଦି ଆଧାରିତ | ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ ମୋତେ ସାଧାରଣତ acid ଅମ୍ଳତାର କ୍ରମ ଷଡଯନ୍ତ୍ର କରିବାକୁ ପଡିବ ମୁଁ କହିପାରେ ଯେ ସାଧାରଣ ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକ ଆଲକୋହଲ୍ ଦ୍ followed ାରା ଆଲକାଇନ୍ସ ପରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ତାପରେ ଆମିନସ୍ ଏବଂ ତା'ପରେ ଆଲକେନ୍ ଦ୍ water ାରା ଜଳ ହେଉଛି ଅଧିକ ଅମ୍ଳୀୟ |

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଅମ୍ଳତାର ଆପେକ୍ଷିକ କ୍ରମ | ଏହି ଭିନ୍ନ ଶ୍ରେଣୀର ଯ ounds ଗିକ କିନ୍ତୁ ଯେହେତୁ ଆମେ ବିଶେଷ ଭାବରେ ଆଲକୋହଲ୍ ବିଷୟରେ କହୁଛୁ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯେ ମିଥାନୋଲ୍ ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ ଆଲକୋହଲ୍ ଜଳ ଅପେକ୍ଷା ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍

ତେଣୁ ମିଥାଇଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ କିମ୍ବା ମିଥାନୋଲ୍ ବ୍ୟତୀତ ସମସ୍ତ ଆଲକୋହଲ୍ ଜଳ ଅପେକ୍ଷା ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ | ଆମେ ଏହି ଅମ୍ଳତା ଆଚରଣ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବା, ଆମକୁ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସର ସ୍ଥିରତା ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏହାକୁ ବୁ to ିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କ'ଣ ଘଟୁଛି ଯେ ତୁମର ମଦ୍ୟପାନ ଠିକ୍ ଅଛି | en ଆପଣ କହୁଛନ୍ତି ଯେ ଏହି ସନ୍ତୁଳନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ମଦ୍ୟପାନ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ହରାଇବା ପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଲୁହା ଦେଉଛି ଯାହା ଏକ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଠିକ ଅଛି ଆପଣ ଏକ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଫର୍ମ | ଜଳ ଏହା ହେଉଛି ଯାହା ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟତ when ଘଟୁଛି ଯେତେବେଳେ ଆମେ କହୁଛୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ମଦ୍ୟପାନର ଅମ୍ଳତା ସ୍ଥିରତା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ

ତେଣୁ ଏଥିରେ ଅମ୍ଳତା ଦୁଇଟି କାରଣ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ସାଧାରଣତ it ଏହା ଏହି ଓହ ବନ୍ଧନର ଶକ୍ତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା ପୁନର୍ବାର ପ୍ରକୃତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ | ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସର ସ୍ଥିରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ

ତେଣୁ ଆମେ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସ୍ ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଠିକ ଅଛି ସାଧାରଣ ନିୟମ ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆମର ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ରହିବ ଯାହା ଏହା କିପରି ଚାଲିଥାଏ କିନ୍ତୁ କେବଳ ଆମର ରହିବା ଉଚିତ୍ ନୁହେଁ | ଏକ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଆମର ଏକ ସ୍ଥିର ବେସ୍ ରହିବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଠିକ୍ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରନ୍ତି ସେଠାରେ ଦୁଇଟି କାରଣ ଅଛି ଏବଂ ମୁଁ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ମିଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ଓକ ବନାମ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ତୃତୀୟର ଏକ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ତୁଳନା କରେ କିନ୍ତୁ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଧରନ୍ତୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ନେବି | ଏହି ଦୁଇଟି ବେସ୍କୁ ପ୍ୟାର୍ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ମୁଁ ଏହି ଦୁଇଟି ଆଧାରର ସ୍ଥିରତାକୁ ଦେଖୁଛି ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଏକ ଛୋଟ ବେସ୍ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହା ସହଜରେ ସଲଭେସନ୍ ଦେଇ ପାରିବ କିନ୍ତୁ ଏହା ତିନୋଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ଘେରି ରହିଛି ଏହା ଏକ ବଡ଼ ଆଧାର ଏବଂ ଏହା ଚାଲିଛି | କମ୍ ସଲଭେସନ୍ ଭିଡ଼ କରିବାର ଏବଂ ଏହା ହିଁ ଆପଣ ଟ୍ରେଣ୍ଡରେ ଦେଖୁଛନ୍ତି ଯେ ମିଥାନୋଲ୍ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଥିଲା କାରଣ ଏହି ଆଧାରଗୁଡ଼ିକର ମ ity ଳିକତା କ୍ରମରେ ଏହାର ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ଅଛି ମୁଁ କହିପାରେ ଯେ ମ basic ଳିକତାର କ୍ରମ ସେହି ସୋଡିୟମ୍ ହେବ | ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ତୁଳନାରେ ମିଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ଅଟେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ସମାନ କ୍ରମରେ ଇଥୋକ୍ସାଇଡ୍ କୁ ଯାଆନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଏହି ବେସର ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇଁ ଦେଖିଥିଲୁ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଜାତିରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ଏହି ଅନୁରୂପ କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସ୍ ପାଇଁ ମ ity ଳିକତାର କ୍ରମ ଅନୁସରଣ କରିବାକୁ ଯାଉଛି | ଏହି କ୍ରମ ଯାହା ମୋତେ କହିଥାଏ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ସବୁଠାରୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ସବୁଠାରୁ ଦୁର୍ବଳ ଉପାୟ

ତେଣୁ ଆମେ ମେଥୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ତୃତୀୟ କିମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ତୁଳନା କରୁଥିଲୁ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ th ଇ ଅନୁରୂପ ତୃତୀୟ ବଟାନୋଲ ହେଉଛି ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍

ତେଣୁ ଏହି ଜିନିଷଗୁଡିକ ଦୁଇଟି କାରଣ ଉପରେ ଆଧାରିତ ଯେପରି ମୁଁ ସୂଚାଇ ଦେଇଛି ଏହା r ଗ୍ରୁପ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ପ୍ରଭାବ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ଏହା କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ବେସର ସମାଧାନର ପରିମାଣ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା ପୁନର୍ବାର ହେବ | r ଗ୍ରୁପ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ ଷ୍ଟେରିକ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଯାହା ଏହାକୁ ଦ୍ରବଣୀୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ବ୍ୟାପକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଟିଂ କରିବାକୁ ଅନୁମତି ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ କିମ୍ବା ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ଅମ୍ଳତା ଆଚରଣ ଉପରେ ଏହି ବୁ understanding ାମଣା ସହିତ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଗକୁ ବ it ୁଛୁ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରଦାନ କରୁଛି | ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ରିପ୍ଲେସମେଣ୍ଟର ଏକ ଫଳାଫଳ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ପ୍ରଥମ ଶ୍ରେଣୀର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆସିଥାଉ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇଥିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇଥିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଯେପରି ଆମେ ଦେଖିପାରୁ ମୁଁ ସହଜରେ ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଏବଂ ତାପରେ ତିନୋଟି ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ ଅନୁସରଣ କରେ | ସହଜତା ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତାର କ୍ରମ ଯାହା ସହିତ ସେମାନେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ବଦଳାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି କ୍ରମରେ ପ୍ରଥମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା b ହେବ | e ସକ୍ରିୟ ଧାତୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ମଧ କରିଥିଲୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ଅମ୍ଳତା ଆଚରଣ ବିଷୟରେ କହୁଥିଲୁ ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ସୋଡିୟମ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ପରି ସକ୍ରିୟ ଧାତୁ ସହିତ କରିଥିଲୁ

ତେଣୁ ଏହିଗୁଡିକ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ | ଆଧାର ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସର ବିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଦେଉଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ସାଧାରଣତ if ଯଦି ମୋତେ ଏହା ଲେଖିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ଏହି ସକ୍ରିୟ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କ be ଣସିଟି ହୋଇପାରେ ଯାହାକି ଆପଣ ଏହି କ୍ରମରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ମଧ ପାଇପାରିବେ | ସାଧାରଣତ saying କହୁଛି ଯେ ଏହା ଧାତୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଏହି ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆଧାର ଯାହା ଉପରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ପୋଟାସିୟମ୍ ତୃତୀୟା ଗଠନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ କିନ୍ତୁ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ତୃତୀୟ କିନ୍ତୁ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଜ organic ବ ସିନ୍ଥେସିସରେ ଆଧାର ଭାବରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ଏହି ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ଅମ୍ଳତା ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା ହେଉଛି ଗ୍ରିଗାର୍ଡର ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଗ୍ରିଗାର୍ଡର ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ | ଯେକ any ଣସି ଅମ୍ଳୀୟ ପ୍ରୋଟନ୍ ବିସ୍ତାର କରିବା ଅତି ସହଜରେ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଗ୍ରିଗାର୍ଡର ରିଜେଣ୍ଟ୍ ସକ୍ରିୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ରଜାତି ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ସେମାନେ ସକ୍ରିୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ରଜାତି ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ମଦ୍ୟପାନ କରେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ମଦ୍ୟପାନ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ସେତେବେଳେ ଏହା ଏହାକୁ ଉଠାଇଥାଏ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ଅଞ୍ଚଳର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଅଂଶ ଦ୍ୱାରା ଉଠାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ପାଇଛ ତାହା ହେଉଛି ଅନୁରୂପ ଆଲକେନ୍ ଏବଂ ରୋମଗକ୍ସ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏହା ତୁଳନାରେ ଏହା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଯାହା ତୃତୀୟ ପ୍ରକାରର ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ | ଯେତେବେଳେ ତୁମର ମଦ୍ୟପାନ ଅଛି ସେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଜ organic ବିକ ଏସିଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କର ଯେତେବେଳେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଜ organic ବିକ ଏସିଡ୍ ଏହା ଯେକ any ଣସି କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏକ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଜ organic ବିକ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା h2so4 ନେଇଥିବା କ acid ଣସି ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ପାରିବ ମନେରଖନ୍ତୁ ଏବଂ ମନେରଖନ୍ତୁ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ମଧ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହିଥିଲୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏଷ୍ଟର୍ ଠାରୁ ଆଲକୋହଲ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାର ପଦ୍ଧତି ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁଥିଲୁ ଏବଂ ସେଠାରେ ଆମେ କହିଥିଲୁ ଯେ ଡିଷ୍ଟ୍ରିଫିକେସନ୍ ହେଉଛି ପଥ

ତେଣୁ ଆପଣ ମଧ | k ଏକ ମଦ୍ୟପାନ ତୁମେ ଏକ ଏସିଡ୍ ନେଇଛ ତୁମେ ଏକ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଦୁଇଟିକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିଛ ଏବଂ ତୁମେ ଏକ ଏଷ୍ଟର୍ ଗଠନ କରିଛ, ଏହାର ପ୍ରତିକୂଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ତୁମକୁ ଆଲକୋହଲ୍ ଫେରାଇବାକୁ ଯାଉଛି ଯେଉଁଠାରୁ ଏଷ୍ଟର୍ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଫରୱାର୍ଡ ବିଷୟରେ କହୁଛୁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ଆଲକୋହଲ୍ ଏବଂ ଏସିଡ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଏଷ୍ଟର୍ ଠିକ୍ କରିବାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ନିଅନ୍ତି ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଠିକ୍ ଏବଂ ଏହା ମୁଁ ସହଜରେ ଏହାର ପୁନ on ନିର୍ମାଣ structure ାଞ୍ଚା ଆଙ୍କିପାରେ ଯେଉଁଥିରେ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ସେଠାରେ ଏକ ଅଛି | କାର୍ବୋକେନିକ୍ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦକ୍ଷେପ ଏହା ପୁନର୍ବାର ଏକ ଓଲଟା ପଦକ୍ଷେପ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ର ଏହି କାର୍ବୋନିଲ୍ ଉପରେ ମଦ୍ୟପାନର ଆକ୍ରମଣ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଇଥାଏ ଯେ ଏହା ପରେ ଏଠାରୁ ଏକ ପ୍ରୋଟନ୍ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରଜାତି ପାଇପାରିବେ ଏବଂ ତାପରେ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ବିଲୋପ ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ ଏହି କାର୍ବନ ସହିତ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଧାରଣ କରି ରହିଛ ଏବଂ ତାପରେ ଏହାକୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଦେଖାଇବା ପାଇଁ ପୁନ organ ସଂଗଠିତ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଶେଷରେ ତୁମକୁ ଅନୁରୂପ ଇ ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରୋଟନ୍ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ | ଷ୍ଟେର୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏସିଡ୍ ମଧରେ ଏକ ମଦ୍ୟପାନ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏଷ୍ଟର୍ ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ବିଲ୍ଡିଂ ବ୍ଲକ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଏଷ୍ଟର୍ ଦେଉଛି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏଥିରେ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ | ମଦ୍ୟପାନର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ

ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ କହୁଛୁ ଏହା ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ଏହା ବଦଳାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଯାଇଥାଏ କିମ୍ବା ଏସିଡ୍ ର କାର୍ବନିଲ୍ ସହିତ ନିଜକୁ ସଂଲଗ୍ନ କରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି ଏଷ୍ଟର୍ ପ୍ରଦାନ କରେ କିନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ସକ୍ରିୟ ସହିତ | ଏକ ଏସିଡ୍ ର ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମୂଳତ the ସମାନ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ କେବଳ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ କିନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏସିଡ୍ ବଦଳରେ ଆମେ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ନେଇପାରିବା କିମ୍ବା ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ନେଇପାରିବା ଏବଂ ଉଭୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉତ୍ପାଦ | ଯାହା ଆମେ ପାଇଥାଉ ଏକ ଏଷ୍ଟର୍ ଠିକ୍

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଟି ସିଧା ସିଧା ଆଗକୁ ଆପଣ ଆପଣ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ଚିକିତ୍ସିତ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ନେଇଯାଆନ୍ତି ଏବଂ ଉତ୍ପାଦଟି ଏକ ଏଷ୍ଟର୍ ଓକ୍ ମେକାନିଜିମ୍ ଜରୁରୀ | y ସମାନ ଠିକ୍ ତୁମେ ଏହା ସହିତ ଆରମ୍ଭ କର, ତୁମର ଏଠାରେ ଏକ ସକ୍ରିୟ କାର୍ବୋନିଲ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ସିଧାସଳଖ ଏହା ଆଲକୋହଲ୍ ଓହ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ଆକ୍ରମଣ ହୁଏ ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ପ୍ରକାରର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମଧ ପାଇଥାଅ ଯାହା ପରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ କାରଣ ଏହା ଦେବା ପାଇଁ ଛାଡିବାକୁ ପଡିବ | ତୁମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ତୁମେ ପୁନର୍ବାର ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରାପ୍ତ କର ଯାହା ପରେ ତୁମକୁ ସଂପୃକ୍ତ ଏଷ୍ଟର୍ ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଠିକ୍ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ଆମେ ଏଷ୍ଟରରୁ ନୁହେଁ ବରଂ ଏସିଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ s କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ କ from ଣସିରୁ ଏଷ୍ଟର୍ ପାଇଥାଉ | ଏହାର ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ସ ଠିକ ଅଛି ଏହି କ୍ରମରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସଂପୃକ୍ତ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ହେବ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ବିଷୟରେ କଥା ହୋଇଛୁ, ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ମଧ ଆପଣଙ୍କୁ ସମାନ ପ୍ରକାରର ଏଷ୍ଟର୍ ଦେଇପାରେ ଯାହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଫସଫେଟ୍ ହେବ

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିବା | ଆମ ପାଖରେ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ମଦ୍ୟପାନ କରାଯାଏ ଯେପରି ଆମେ ଏହାକୁ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରୁ, ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ପାଇଥାଉ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ କ'ଣ ପାଇବେ? ମଦ୍ୟପାନକୁ h3po4 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଏହା ହେଉଛି ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଗଠନ, ଯେହେତୁ ଆପଣ କଳ୍ପନା କରିପାରନ୍ତି ଯେ କାର୍ବକ୍ସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍

କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ବନିଲ୍ ପାଖରେ ଗୋଟିଏ ଓହ ଗୋଷ୍ଠୀ ଠିକ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣଙ୍କର ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଅଛି ଯାହା p ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପାଖରେ ଲାଗିଥାଏ | ଆମେ ଆଶା କରୁଛୁ କିମ୍ବା ଆମେ ଜାଣୁନାହୁଁ କି ଏଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ବଦଳାଯିବ କି ନାହିଁ
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ଘଟଣାଟି ହେଉଛି ଏକ ଜଳ ଅଣୁକୁ ବିଲୋପ କରିବା ଏବଂ ତୁମେ ସେହି ଅନୁରୂପ ଦ୍ରବ୍ୟ ପାଇବ ଯେଉଁଥିରେ ଓହ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ବଦଳାଯାଏ କିମ୍ବା ଏହାକୁ ଆଲକିଲ୍ କୁହାଯାଏ | ଡାଇହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଫସଫେଟ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ତୁମର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଫସଫେଟ୍ ଅଛି ଯାହା ତୁମେ ପାଇବ କିନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏଠାରେ ବନ୍ଦ ହୁଏ ନାହିଁ ଏହା ଜଳର ବିଲୋପ ସହିତ ମଦ୍ୟପାନର ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯାହା ଦ୍ the ିତୀୟ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ବଦଳାଇବାକୁ ଯାଉଛି | ଓ oh ଦ୍ or ାରା ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଉତ୍ପାଦ ଯାହା ଡାଏଲ୍କିଲ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଫସଫେଟ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇଛନ୍ତି ଏବଂ ଯେହେତୁ ସେଠାରେ ଆଉ ଏକ ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି ଏହା ଦେବା ପାଇଁ ମଦ୍ୟପାନର ଆଉ ଏକ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ | ତୁମେ ପରିଶେଷରେ ସମସ୍ତ ଫସଫୋରାଇଟେଡ୍ ଉତ୍ପାଦ ଯାହାକି ଏକ ଟ୍ରାଇ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଫସଫେଟ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ଏକ ଟ୍ରାଇ ଆଲକିଲ୍ ଫସଫେଟ୍ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଏହି ଫସଫେଟ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ବାୟୋକେମିକାଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଫସଫେଟ୍ କୁ ଦେଖିବ | ମନ ଠିକ୍ ଅଟେ ଯାହା ଆଡେନୋସାଇନ୍ ଟ୍ରାଇଫୋସଫେଟ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଏହି ଏଷ୍ଟର୍ ଗୁଡିକ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ବାୟୋକେମିକାଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଆପଣଙ୍କର ଓ oh ଖଣ୍ଡିଆ ହୋଇଯାଇଛି କିମ୍ବା ଫସଫରସ୍ ୟୁନିଟ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେଉଛି | ତୁମେ ମୋନୋ ରଙ୍ଗ ଏବଂ ଟ୍ରାଇ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଫସଫେଟ୍ ଠିକ ଅଛି ଏହି କ୍ରମରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଏବଂ ଏହାର ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବ୍ୟବହାର ମଧ ଅଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏକ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀରେ ପରିଣତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ରୂପାନ୍ତରିତ | ଏକ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହା ଦ୍ I ାରା ମୁଁ କ’ଣ କହିବାକୁ ଚାହୁଁଛି
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ହେଉଛି ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଆଲକାନ କିମ୍ବା ଆଡେନାଇନ୍ ସଲଫନ୍ ସହିତ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | yl କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଫସଫରସ୍ ଆଧାରିତ ରେଜେଣ୍ଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ସଲଫର୍ ଆଧାରିତ ରେଜେଣ୍ଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁଛନ୍ତି ଯାହାକି ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର ଦ୍ given ାରା ଦିଆଯାଇଥିବା ଏକ ଆଲକେନ୍ କିମ୍ବା ଆରେନ୍ ସଲଫୋନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯାହା ଆମେ କହିପାରିବା r so2cl କିମ୍ବା ar so2cl ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଆକର୍ଷଣୀୟ | ଏଠାରେ ଜିନିଷଟି ହେଉଛି ଯେ ଏହି ଆଲକେନ୍ ସଲଫୋନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏହା ଏକ ମିଥେନ ସଲଫୋନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମିଥାନ ସଲଫୋନିଲ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ମିଥାନ ସଲଫୋନିଲ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ସେହି ସଲଫୋନାଟ୍ ପାଇଥା’ନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆମେ ମେସିଲେଟ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ | କିନ୍ତୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ମିଥେନ ସଲଫୋନେଟ ଏଷ୍ଟର ଠିକ ଅଛି ତୁମେ ମିଥେନ ସଲଫୋନେଟ ଏଷ୍ଟର ପାଇଥାଅ | ଏହି ଅନୁରୂପ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଯାହାକୁ ଆମେ ପାଇଥାଉ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ମିଥାନ ସଲଫୋନିଲରେ ଟସାଇଲେଟସ୍ ଠିକ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଟ୍ରାଇଫ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ସଲଫୋନିଲ୍ ସହିତ ମଧ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବେ | ay
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଟ୍ରାଇଫ୍ଲୋରୋ ମିଥେନ ସଲଫୋନିଲ କ୍ଲୋରାଇଡ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବେ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ପାଇଥିବା ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି ଏକ ଟ୍ରାଇଫ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ସଲଫୋନାଟ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ଟ୍ରାଇଫ୍ଲେଟ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ
ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଆପଣ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯ ounds ଗିକ ଜାଣନ୍ତି କାରଣ ସେଗୁଡିକ ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିବାରେ ଭଲ ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ସିନ୍ଥେଟିକ୍ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଯେତେବେଳେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଏହି ଟୋସାଇଲେଟ୍ ମେସିଲେଟ୍ସ୍ ଡାହାଣ ଟ୍ରାଇଫ୍ଲେଟ୍ସରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ଲେଖିବାକୁ ଯାଉଥିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୁମର ମଦ୍ୟପାନର ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ ହୁଏ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଯେକ any ଣସି ଆଲକାନ୍ କିମ୍ବା ଆରିନ୍ ସଲଫୋନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କର | ଏକ ଆଧାର ଭାବରେ ପିରାଇଡାଇନ୍ ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି hcl ବିଲୋପ ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ ସଲଫୋନାଟ୍ ଏଷ୍ଟର୍
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ପିରାଇଡାଇନ୍ ଯୋଡିବାର କାରଣକୁ ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ କରିପାରିବେ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଫର୍ମ ସମୟରେ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଥିବା ଏହି hcl କୁ ଛଡ଼ାଇବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏହି ପିରାଇଡାଇନ୍ hcl ଲୁଣ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ମୂଳତ h hcl କୁ ନିରପେକ୍ଷ କରିବା
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାଉଥିବା ଯନ୍ତ୍ରଟି ହେଉଛି ନିମ୍ନଲିଖିତ y | ଆପଣ ଆଲକୋହଲକୁ ସଲଫୋନିଲ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏହି ସଲଫୋନିଲ୍ ବଣ୍ଡଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତାକୁ ଆପଣ ଭଲ ଭାବରେ ଭିଜୁଆଲାଇଜ୍ କରିପାରିବେ, ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଯେ ଆପଣ ଏହି ଉପାୟଗୁଡିକ ପାଇପାରିବେ, କିନ୍ତୁ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ସହିତ ଦେଖାଇବା |
ତେଣୁ ଏହା ମଦ୍ୟପାନ ଦ୍ right ାରା ଆକ୍ରମଣ ହେବାକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ପିରାଇଡାଇନ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟୁଛି
ତେଣୁ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ
ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ପାଇବ ଯାହା ଅସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ତୁମକୁ ତୁରନ୍ତ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଦେବା ପାଇଁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଲ iron ହର କ୍ଷତି ସହିବ | ଯାହା ପୂର୍ବରୁ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ ବେସ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ତୁମର ଅନୁରୂପ ସଲଫୋନାଟ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସଲଫୋନାଟ୍ ଯାହା ତୁମେ ଯେତେବେଳେ ସଲଫୋନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଏକ ମଦ୍ୟପାନ କର, ତୁମେ ସଲଫୋନାଟ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ପାଇବ ଯାହା ଗୋଷ୍ଠୀ ଛାଡିବା ଭଲ ଏବଂ କାରଣ ସେମାନେ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ, ସେମାନେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଅନ୍ତି ଯେଉଁଥିରେ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଏକ ଆଲକୋହଲ୍କୁ ଏହାର ସଲଫୋନାଟରେ ପରିଣତ କରିଛନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସହଜ କରିଥାଏ | ସଲଫୋନାଟ୍ ରିଲିଜ୍ ସହିତ ତୁମକୁ ଅନୁରୂପ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ ଆୟନ କାରଣ ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ସଲଫୋନାଟ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ବହୁତ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଟେ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ଆଲକୋହୋଲଗୁଡିକ ସାଧାରଣତ these ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି ସଲଫୋନେଟରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ଓହ ଗ୍ରୁପକୁ ବଦଳାଇଥିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ ଯାହା କରିଥିଲୁ ତାହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ବଦଳାଯାଇଥିଲା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯେଉଁଥିରେ ସମଗ୍ର ଓହ ବଦଳାଯାଇଛି ଏବଂ ଏହା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଛି ଯେ ଆମର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଏବଂ ବିଲୋପ ଅଛି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ବହୁତଗୁଡ଼ିଏ ଉପାୟ ହୋଇପାରେ ଯେଉଁଥିରେ ଓହ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ହାଲୋଜେନ ଏସିଡ୍ ସହିତ ବଦଳାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ଆମେ ହାଲୋଜେନ ସମ୍ପତ୍ତି ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁଛୁ
ତେଣୁ ହାଲୋଜେନ ଏସିଡ୍ ଦ୍ୱାରା ଆପଣ କ’ଣ କହିବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି ଏହା ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର hx ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ where ହୋଇଛି ଯେଉଁଠାରେ x ଅଛି | ତୁମର ହାଲୋଜେନ ତୁମର x ଆୟୋଡାଇଡ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠିକ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ତୁମର ହାଲୋଜେନ ଏସିଡ୍ ଏକ ଶୁଖିଲା hx ଗ୍ୟାସ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ଶୁଖିଲା hbr hcl କିମ୍ବା ଆପଣ ଏକାଗ୍ରତା ମଧ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ | ଏହି ଏସିଡଗୁଡିକର ଟେଡ୍ ଜଳୀୟ ଫର୍ମ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରୁ ହାଲୋଜେନ ଏସିଡ୍ ର ପୁନ act ସକ୍ରିୟତା ଏହି କ୍ରମକୁ ଅନୁସରଣ କରି ଜଳୀୟ ଅମ୍ଳକୁ ଏକାଗ୍ର କରି ପାରିବା | ଯେଉଁ ପରିସ୍ଥିତିରେ

ସମ୍ପତ୍ତି ସହିତ ଏହି ପ୍ରତ୍ୟେକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କାର୍ଯ୍ୟ କରାଯାଇପାରିବ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆମେ ହାଏ ବ୍ୟବହାର କରୁ ତେବେ ଆମେ ସାଧାରଣତ the ତାପମାତ୍ରାକୁ 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ତଳେ ରଖୁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମୃଦୁ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ hbr ରଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏକାଗ୍ର hpr କିମ୍ବା ଆପଣ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ | ଏକ ପୋଟାସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପରି ଲୁଣ ବ୍ୟବହାର କରି hbr ର ସିଟ୍ ପି generation ିରେ ମଧ ରହିପାରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକାଗ୍ର ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର | କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଆୟୋଡିଜ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଠିକ୍ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ନାହିଁ କାରଣ ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫାଇଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ hcl ବ୍ୟବହାର କରିବା ପାଇଁ ଆମେ ଆନ୍ହାଇଡ ସହିତ ଏକାଗ୍ର hcl ବ୍ୟବହାର କରୁ | ରସ୍ ଜିଙ୍କ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ପରି ଆଚରଣ କରେ ଆପଣ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଫ୍ରାଏଡ୍ କାରିଗରୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏଗୁଡିକ ସାମ୍ନା କରିଥିବେ

ତେଣୁ ଆମେ ଜିଙ୍କ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯୋଡିଥାଉ ଯାହା ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଗରମ କରିବା ସମୟରେ କରିଥିଲୁ

ତେଣୁ ଏହା ଭିନ୍ନ ଅବସ୍ଥା | ଯାହାକି ଏହି ଏସିଡଗୁଡିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ pattern ାଞ୍ଚାର ପାର୍ଥକ୍ୟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଏହି ହାଲୋଜେନ ଏସିଡଗୁଡିକର ପ୍ରତ୍ୟେକକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆପଣ ଅନୁମାନ କରିଥିବେ ଏହା ଏକ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଯେହେତୁ ଆମେ ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ହାଲୋଜେନ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଆପଣ ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ କାମ କରୁଥିବା ଏକ ଏସିଡ୍ର ଆବଶ୍ୟକତା କ’ଣ ଆପଣ ଏହାକୁ hx ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁଛନ୍ତି, ଆପଣ ଏକ ଜଳ ଅଣୁ ବିଲୋପ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇଛନ୍ତି | ଆମେ କହୁଛୁ ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏଠାରେ ଏକ ଏସିଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାର କାରଣ ହେଉଛି ଯେ ଏସିଡ୍ ମଦ୍ୟପାନକୁ ଠିକ କରେ ଏହା ମଦ୍ୟପାନର ଓହକୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ ଭଲ ଛାଡିବା | ଗୋଷ୍ଠୀ

ତେଣୁ ଏହା ବୋଧହୁଏ ସମାନ ବିଷୟ ଯାହାକି ଆମେ କିଛି ମିନିଟ୍ ପୂର୍ବରୁ କଥା ହୋଇଥିଲୁ ଯାହା ଏହାକୁ ଏକ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ସଲଫୋନେଟରେ ପରିଣତ କରୁଛ କାରଣ ଓହ ନିଜେ ଏକ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ କାଟାଲାଇଜଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଏହାକୁ ପ୍ରୋଟୋନେଟ୍ କରେ | ଓହାକୁ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ କରିଥାଏ ଏବଂ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନକୁ ସୁଗମ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ କ’ଣ ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆଲକୋହଲ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି ଆସନ୍ତୁ କହିବା hbr ok ଏହା ଏକ ସରଳ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପାଇବ | ଏବଂ ଏହା ବିଷୟରେ ଯଦି ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଆମେ କହୁଛୁ ଏହା ଏହା ପାଇଁ କାମ କରୁନାହିଁ ଏବଂ ଏକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ବଦଳାଇବାରେ ସକ୍ଷମ ନୁହେଁ ଯାହା ସହିତ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏହା କରିପାରିବ ଏବଂ ସେଠାରେ ନାହିଁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ତୁମେ କେବଳ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ କରିବା ପାଇଁ ଏକାଗ୍ର hcl କୁ ବ୍ୟବହାର କର

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ଯୋଗୀ ଯୋଗ କରାଯାଏ ଯାହା ତୁମର ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ ମୁଁ କେବଳ କହିଲି ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ପରି ବ୍ୟବହାର କରେ ଏବଂ ଏହା କଣ କରେ | ଏଠାରେ ସଂଯୋଜନା କରି ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲକୁ ctivates କରେ ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଗଠନ କର ଯାହାକି ତାପରେ ସକ୍ରିୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ତୁମର ଅମ୍ଳଜାନ ଏକ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ବହନ କରେ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମର ହାଲାଇଡ୍ ଯାହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ ଯାହା hcl ok ରୁ ଆସେ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ ସକ୍ଷମ ହୁଏ | ଏହା ଉପରେ ଆକ୍ରମଣ କରେ ଏହା ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆହା ଲୁଣ ସାହାଯ୍ୟରେ ପ୍ରବର୍ତ୍ତିତ ଏହି ବଣ୍ଡ ପୋଲାରାଇଟି ହେତୁ ସହଜରେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଗଠନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହୁଏ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ zn oh cl2 ପାଇଥାଅ କିମ୍ବା ତୁମେ ଏହାକୁ oh zn cl2 ପରି ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରିପାରିବ ଯାହା ତାପରେ ଅମ୍ଳର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏହା ଜଳ ନିଷ୍କାସନ ସହିତ zncl2 ଗଠନ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ଯୋଡା ଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣ ମଧ ସାମ୍ନାକୁ ଆସିଥିବେ ଯଦି ଆପଣ ମଦ୍ୟପାନର ପ୍ରକାର କ’ଣ ତାହା ନିଶ୍ଚିତ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ପରୀକ୍ଷା | ଏହା ଅନୁମାନ କର ଯେ ତୁମର ଜିଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ hcl ଏହା ଲୁକାସ୍ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଭାବରେ ମଧ ଜଣାଶୁଣା ତୁମେ ଏହି ରେଜେଣ୍ଟ୍ ନାମକୁ ସାମ୍ନା କରିଥାଇ ପାରିବ ଏବଂ ଏହା ଏକ ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଯାହା ପ୍ରାଥମିକ ମାଧ୍ୟମିକ ଏବଂ ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | t ଏହା କରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଲୁକାସ୍ ରିଜେଣ୍ଟକୁ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲରେ ଯୋଡନ୍ତି ଏହା କ tur ଣସି ଟର୍ବିଡିଟି ଦିଏ ନାହିଁ ଏହା ହେଉଛି ଭିଜୁଆଲ୍ ବ୍ୟାଖ୍ୟା ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନରେ ମିଶାନ୍ତି ତେବେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଟର୍ବିଡିଟି ପାଞ୍ଚ ମିନିଟରେ ଦେଖାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ତିନୋଟି ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲରେ ମିଶାନ୍ତୁ ଆମେ କହୁଛୁ ଟର୍ବିଡିଟି ତୁରନ୍ତ ଦୃଶ୍ୟମାନ ହୁଏ

ତେଣୁ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଏହି ଅସ୍ଥିରତା କ’ଣ ଏହି କାରଣରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଇ ଦେଇଛି ଯେ ଆପଣ ଆଲକିଲ ହାଲାଇଡ ଗଠନ କରୁଥିବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲକୁ ବଦଳାଉଛନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଧୀନରେ ଚାଲିଛି | ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥା

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଏହି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଗଠନ ହୁଏ, ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ସମାଧାନର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଟର୍ବିଡିଟି ପ୍ରଦାନ କରେ କାରଣ ଜଳୀୟ ଗଣମାଧ୍ୟମରେ ଏହାର ଅସମର୍ଥତା

ତେଣୁ ତୁମର ତୁରନ୍ତ ତିନୋଟି ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଲାଇଟ୍ ଥଲେ ଏହା ତୁମକୁ ଅସ୍ଥିରତା ଦେଇଥାଏ | 3 ଡିଗ୍ରୀ ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଆମେ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା ଯାହା ସହିତ ଏହି ହାଲୋଜେନ୍ ଏସିଡ୍ ବଦଳାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ଅଟେ ମୁଁ କିଛି ଉଦାହରଣ ନେବି ଯାହାକୁ ଆପଣ n ପେଣ୍ଟିଲ୍ ମଦ୍ୟପାନ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଆପଣ n p ରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି | ଏଣ୍ଟାଇଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଯାହାକି ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏହାକୁ hcl ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଜିଙ୍କ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମିଶାଇ ଏହାକୁ ଗରମ କରିବାକୁ ପଡିବ କାରଣ ଅନ୍ୟଥା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯିବ ନାହିଁ ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହି ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅବସ୍ଥାରେ ଆପଣ ଯାହା ପାଇବେ ତାହା ହେଉଛି ଅନୁରୂପ n ପେଣ୍ଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ | ଆଲକୋହୋଲଗୁଡିକ ତୁମକୁ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ହାଲୋଜେନ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯଦି ତୁମେ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କର, ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ତୁମେ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ ଆଲକୋହଲରୁ ଆରମ୍ଭ କର ତୁମେ ଏହାକୁ ଏକାଗ୍ର hbr ସହିତ ବ୍ୟବହାର କର କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଉତ୍ସକୁ ରିଫ୍ଲକ୍ସ ଅବସ୍ଥାରେ h2so4 ସହିତ ନାବ୍ର ହୋଇପାରେ | କେବଳ ଆଲୋଚନା ହୋଇଛି ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଠିକ ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ଏଥିପାଇଁ 3 ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ତୃତୀୟ ବଟାନୋଲ୍ ନିଅ, ତେବେ ତୁମକୁ ଅଧିକ ମୃଦୁ ଅବସ୍ଥା ଦରକାର | 3 ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା 2 ଡିଗ୍ରୀ ତୁଳନାରେ 1 ଡିଗ୍ରୀ ତୁଳନାରେ ବହୁତ ଅଧିକ ଅଟେ ଯାହା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖିଛୁ

ତେଣୁ ଦ୍ୱିତୀୟ ପଦ୍ଧତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସିବ | ଦ୍ୱିତୀୟ ପଦ୍ଧତି ଯାହା ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଆଲକୋହୋଲ୍କୁ ଫସଫରସ୍ ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରୁଥିଲୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଫସଫେଟ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆଲକୋହଲ୍ ଫସଫୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଫସଫରସ୍ ଆଧାରିତ ରେଜେଣ୍ଟ ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯାହା ଫସଫରସ୍ ହାଲାଇଡ୍ | ଯାହାକି pcl3 a pcl5 pvr 3 ହୋଇପାରେ ଯାହା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଫସଫରସ୍ ହୋଇପାରେ ଏହି ସମସ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆୟୋଡିନ୍ରେ ଫସଫରସ୍ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହା ସହିତ ମଦ୍ୟପାନ କରୁ ସେତେବେଳେ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଫସଫରସ୍ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଯାହା ଏକ ମଦ୍ୟପାନର ରୂପାନ୍ତର ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ହାଲାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ

ତେଣୁ ଆପଣ pcl5 ସହିତ ମଦ୍ୟପାନର ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତୁ ଯାହା ଆପଣ ପାଇଥିବା ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ hcl ବିଲୋପ ସହିତ pocl3

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଯାଉଛି କିନ୍ତୁ ଏଗୁଡିକ କିପରି ଗଠନ ହୋଇଛି | ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କି କେଉଁ ପ୍ରକାରର ପଥ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗ୍ରହଣ କରୁଛି

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ରୋହ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର pcl5 ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଫସଫ୍ ସହିତ ପାଞ୍ଚଟି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି | orus pcl5 ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଏଠାରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏର କ୍ଷତି ହେଉଛି ଏବଂ ଏହାର ପରିଣାମ ସ୍ୱରୂପ ତୁମେ ଯାହା ପାଇଛ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟସ୍ଥି ପାଇବ ଏବଂ ଏହା ପରେ h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ହ୍ରାସ ହେବ

ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏଠାରେ hcl ର କ୍ଷତି ଏବଂ କ’ଣ? ତୁମେ ପାଇଛ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଶେଷରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଠିକ ଅଛି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଆସି ଏହାକୁ ଉଠାଏ ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଉତ୍ପାଦ ଯାହାକି ତୁମର ମଦ୍ୟପାନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ବଦଳାଯାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମଦ୍ୟପାନ ମଧ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ | ବ୍ରୋମାଇନ୍ pbr3 ରେ ଫସଫରସ୍ ସହିତ ଏହା ହେଉଛି ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ po3 ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ସନ୍ତୁଳିତ କରନ୍ତି ତେବେ ତିନୋଟି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଆଲକୋହଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପ୍ରଦାନ କରିବେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯନ୍ତ୍ରକ you ଶଳ ଆପଣଙ୍କ ପରି ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ ହୋଇପାରିବ | pbr3 ସହିତ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ଗଠନ ସହିତ ମଦ୍ୟପାନ କରୁଥିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ok ଗଠନ ପାଇଁ br ମାଇନସ୍ ଅପସାରଣ
ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଏକ sn2 ପ୍ରକାରର ବିସ୍ଥାପନ ଅଟେ ଯାହାକି br ମିନିଟ୍ | ଆମେ ଏହା ଛାଡିଥାଉ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏହା ଏକ ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଅଟେ ଏହା ଏକ ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଡିବ୍ରୋମୋ ଫସଫାଇଟ୍ ଠିକ ଅଛି ଏହା ଏକ ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଡିବ୍ରୋମୋଫୋସଫାଇଟ୍ ଏବଂ ଏହା ପରେ ବ୍ର ମାଇନସ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ସମାନ ଘଟଣା ଘଟୁଛି ଯେପରି ପୂର୍ବ ମାମଲାରେ ଏହା ଘଟିଥାଏ ଏବଂ ଆକ୍ରମଣ କରିଥାଏ | ଏଠାରେ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି rbr ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହା ପୁଣି ହୋଇପାରେ କାରଣ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବାରୁ ଏହା ପୁନର୍ବାର ଦୁଇଟି ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଏବଂ ଏହି ଗଠନ ସହିତ ତୁମକୁ ଦୁଇଟି ଅକ୍ଲାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି ଦୁଇଟି brs ର କ୍ଷତି ହୋଇପାରେ | ଏସିଡ୍ ଯାହା ଆମେ କହିପାରିବା ଏକ ଫସଫରସ୍ ଏସିଡ୍ ଠିକ ଅଛି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେବି ଯେ ଏହି ଆଲକୋହଲଗୁଡିକ pbr3 ସହିତ କିପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରଭାବଗୁଡିକ କ’ଣ ଜଡିତ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ pbr3 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନ ଠିକ ଅଛି ଏହା ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଟିଏ ବଟାନୋଲ୍ | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନ ଯାହା ଆମେ sn2 ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭୋଗିବାକୁ ଆଶା କରୁ ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ଅନୁରୂପ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମୋବୁଟାନ ଯଦି ତୁମେ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କର ଯାହା ଗୋଟିଏ | pbr3 ସହିତ ସମାନ ଅବସ୍ଥାରେ ଫିନାଇଲ୍ ଇଥାନଲ୍ ତୁମେ ସପ୍ଲିମେଣ୍ଟାରୀ ବ୍ରୋମିନେଟେଡ୍ ପ୍ରଡକ୍ଟ ପାଇବାକୁ ଶେଷ କରିବ ଯାହାକି ଗୋଟିଏ ବ୍ରୋମୋ ଗୋଟିଏ ଫେନିଲ୍ ଇଥାନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଯେହେତୁ ଏଗୁଡିକ sn2 ପଥ ଦେଇ ଯାଉଛି ଠିକ୍ ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ଏହି ବ୍ରୋମିନେସନ୍‌କୁ ସହଜରେ ଗ୍ରହଣ କରେ ଏବଂ ଏଥିରେ ଅଛି | କ car ଣସି କାର୍ବୋକେସନ୍ ଗଠନ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଯଦି ଏହା sn2 ପଥ ଦେଇ ଯାଉଛି ତେବେ ସେଠାରେ କ car ଣସି କାର୍ବୋକେସନ୍ ସୂଚନା ନାହିଁ | ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ 0 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କିମ୍ବା ତା’ ଠାରୁ କମ୍ କରନ୍ତି ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଆଲ୍କିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଗଠନ ପାଇଁ pbr3 ହେଉଛି ପସନ୍ଦଯୋଗ୍ୟ ରିଜେଣ୍ଟ୍
ତେଣୁ ଏହି କାରଣଗୁଡିକ ପାଇଁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କରିବା କିମ୍ବା ତିଆରି କରିବାକୁ ପଡେ ସେତେବେଳେ ଏହା ପସନ୍ଦର ପୁନ ag ଅଟେ | ଆଲକୋହଲ୍ ସବୁ ଠିକ୍
ତେଣୁ ହାଲୋଜେନ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଫସଫରସ୍ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ସହିତ ଆଲକାଇଲେସନ୍ ବିଷୟରେ | ଆଲକୋହୋଲର ହାଲୋଜେନେସନ୍ କରିବା ପାଇଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଆମେ ଥିଓନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ
ତେଣୁ ଥିଓନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଏବଂ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପୁନର୍ବାର କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଏକ ପରିଷ୍କାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ, ଆପଣ ଏହାକୁ ମଦ୍ୟପାନ ସହିତ ଥିଓନିଲ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ | ପିରାଇଡାଇନ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ତୁମେ ସଲଫର୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ hcl ର ବିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ପାଇବ ଯାହା ଉଭୟ ଗ୍ୟାସ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ଏକ ସ୍ୱଚ୍ଛ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆଲ୍କାଇଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ବିଶେଷ ଉପଯୁକ୍ତ ବୋଲି କହିଥାଉ ଯାହା ଅନ୍ୟଥା ଯଦି ତୁମେ ଏକ ହାଲୋଜେନ୍ ବ୍ୟବହାର କର | ଏସିଡ୍ ଗୁଡିକ ଅଧିକ କଠିନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଆବଶ୍ୟକ କରେ
ତେଣୁ ତୁମର ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନ ହୋଇପାରିବ ଯାହାକୁ ତୁମେ ପିରାଇଡାଇନ୍ରେ socl2 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ହାଲୋଜେନେଟେଡ୍ ଯ ound ଗିକକୁ ଠିକ୍ କର | ଏଥିରେ ତୁମର ଏକ ସଲଫୋନିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ socl2 ଅଛି
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ପ୍ୟାଟର୍ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଆମେ ନିଶ୍ଚିତ ଯେ ଏହି ବନ୍ଧନ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇଛି | ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଆକ୍ରମଣର ପ୍ରଥମ ଧାଡି ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଆମେ ଏଠାରୁ ଯାହା ପାଇଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ତୁରନ୍ତ ତୁମକୁ ଅନୁରୂପ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦେବା ପାଇଁ ଏହି cl ମାଇନସ୍ କ୍ଷୟକ୍ଷତିର ସମ୍ମୁଖୀନ ହୁଏ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ପିରାଇଡାଇନ୍ ଅଛି | ଏହି ଅମ୍ଳୀୟ ପ୍ରୋଟନ୍ ଏବଂ ଆମେ ଏହି ପିରାଇଡିନିୟମ୍ ଲୁଣର ଗଠନ ସହିତ ଆଲ୍କିଲ୍ କ୍ଲୋରୋ ସଲଫାଇଟ୍ ଠିକ୍ ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଶେଷରେ ଶେଷ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଯେ ଆପଣଙ୍କର ଆଲ୍କିଲ୍ କ୍ଲୋରୋସୁଲଫାଇଟ୍ ଯାହା ପିରାଇଡାଇନ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଠିକ୍ ଭାବରେ ଗଠିତ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆଲକିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ ଗଠନ ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି | ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ , ଯାହା ଶେଷରେ ପିରାଇଡାଇନ୍ ର ପୁନ en ନିର୍ମାଣ ସହିତ ସଲଫର୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ନଷ୍ଟ ହୁଏ | କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ତୃତୀୟ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆଗକୁ ବ which ୁ ଯେଉଁଥିରେ ଆମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉଭୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଏବଂ ଓହ ଗୋଷ୍ଠୀ ସହିତ ଜଡିତ ଅଛି ଯାହା ଆମ ପାଖରେ ଅଛି | ଅଧ୍ୟୟନ ହେଉଛି ଯଦି ଏହା କେବଳ ଓହ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଦଳାଯାଉଛି କିମ୍ବା ସମଗ୍ର ଓହ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ବର୍ତ୍ତମାନ ବଦଳାଯାଉଛି ତାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ତୃତୀୟ ପ୍ରକାରର କରିବ ଯେଉଁଥିରେ ଉଭୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଏବଂ o h ଗୋଷ୍ଠୀ ଜଡିତ ଅଛନ୍ତି ଏବଂ ଏଥିରେ ଆମର ତିନି ପ୍ରକାରର ଅଛି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଏକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଉଭୟ ଅଂଶକୁ ଜଡିତ କରେ ଅନ୍ୟ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ଡିହାଇଡ୍ରୋଜେନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହାର ତୃତୀୟ ଭାଗ ହେଉଛି ଡିହାଇଡ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ତିନି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଥିରେ ଉଭୟ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଏବଂ ଓହ ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ୍ୟ ଜଡିତ | ସେଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ପ୍ରତ୍ୟେକକୁ ଗୋଟିଏ ପରେ ଗୋଟିଏ ଗ୍ରହଣ କରିବା, ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରଥମେ ଆଲକୋହଲର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା
ତେଣୁ ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ଦେଖାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ମଜାଦାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାରଣ ସେଠାରେ ଅନେକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଅଛି | ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକରେ ଆଲକୋହଲର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କରିବା ପାଇଁ ଆଜି ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି
ତେଣୁ ଅନେକଗୁଡ଼ିଏ ବିଭିନ୍ନ ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି
ତେଣୁ u ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଆମେ ପୁନର୍ବାର ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇପାରିବା | ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରାଥମିକ ସେକେଣ୍ଡାରୀ କିମ୍ବା ତୃତୀୟରେ ସେମାନଙ୍କର ଭିନ୍ନ ସହଜତା ଅଛି ଯାହା ସହିତ ସେମାନେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରିବେ ଏବଂ ସେମାନେ ବିଭିନ୍ନ ଉତ୍ପାଦ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ସେମାନଙ୍କର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ଏକ ପ୍ରକାର ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ମିଳିପାରିବ ଯାହା ଏହି ପ୍ରକାରର ରୂପାନ୍ତର ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଆମେ ଆଜି ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ 7 ଏବଂ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଛଅ ପ୍ରଜାତି ଉପରେ ଆଧାରିତ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଯଦି ମୁଁ ଆଗକୁ ବ and ିବି ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟଗୁଡିକର ପ୍ରକାର ବିଷୟରେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଜଣାଇବ କିନ୍ତୁ ଏହା ନିଜେ ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ପାଠ୍ୟକ୍ରମ ହୋଇପାରେ | ଆମେ ନିଜକୁ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ 7 ଏବଂ କ୍ରୋମିୟମ୍ 6 ରେ ସୀମିତ ରଖିବୁ ପାରମ୍ପାରିକ ଏବଂ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ 7 ପାଇଁ ଆଲକୋହଲର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ସବୁଠାରୁ ଭଲ ଅଧ୍ୟୟନ କରୁଥିବା ଅକ୍ସିଡାଇଜେଣ୍ଟ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଯାହାକୁ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁ kmno4 ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମାଙ୍ଗାନେଟ୍ ଏହାକୁ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ
ତେଣୁ ଆମେ kmno4 ଅମ୍ଳ କରିଛୁ କିମ୍ବା ଏହା ହୋଇପାରେ | କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଅନ୍ତୁ ଯେଉଁଥିରେ ଆମର କ୍ଷାରୀୟ kmno 4 ଅଛି, ଏହି ଉଭୟ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲର ଅକ୍ସିଡେସନକୁ ସିଧାସଳଖ ଏସିଡ୍ ଠିକ୍ ନହେବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସକ୍ଷମ | ଯଦି ତୁମେ ଗୋଟିଏ ଡିଗ୍ରୀ ମଦ୍ୟପାନ କର, ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ତୁମେ ଏହି ମଦ୍ୟପାନକୁ ଗ୍ରହଣ କର ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ kmno4 ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର, ଏହା ଶେଷ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ ପାଇବ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ମଦ୍ୟପାନକୁ kmno4 ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହାର କର | ତୁମେ ଏହା ପାଇବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ଯଦି ତୁମେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ କାର୍ବନ ସିଷ୍ଟମରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଛ, ତୁମେ ଏହାକୁ ଏସିଡରେ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ କାର୍ବନ ସିଷ୍ଟମ ସହିତ ଶେଷ କର, ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ତୁମେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛ ସେତେବେଳେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର କ loss ଣସି କ୍ଷତି ହେବ ନାହିଁ | ଅମ୍ଳ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏକ ମଦ୍ୟପାନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ପାଇଁ kmno ର ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ହେଉଛି ରଙ୍ଗର ପରିବର୍ତ୍ତନ ଯାହା ଅଣୁରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜେବଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ଅଛି କି

ନାହିଁ ତାହା ପରୀକ୍ଷା ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ମ basic ଳିକ ଜଳୀୟ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି | kmno4 ସମାଧାନ ଠିକ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର kmno4 ମ basic ଳିକ ଅର୍ଥ ଅଛି ଯେ ଆପଣଙ୍କର ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଲାଇନ୍ ତଳେ ଅଛି, ଆପଣ କିଛି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ରଖିଛନ୍ତି ଏହା ଜଳୀୟ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ ଏହାକୁ ଗରମ କରନ୍ତି ଆପଣ ପ୍ରଥମେ ଏସିଡ୍ ର ଅନୁରୂପ ପୋଟାସିୟମ୍ ଲୁଣ ପାଇଥା’ନ୍ତି ଯାହା ପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ୱାଇ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଏସିଡ୍ ଦେଇଥାଏ | mno2 ର ଏକ ବାଦାମୀ ରଙ୍ଗର ଗଠନ

ତେଣୁ ଆପଣ ମ basic ଳିକ ଜଳୀୟ kmno4 ସମାଧାନରୁ ଆରମ୍ଭ କଲେ ଯାହା ବାଇଗଣୀ ରଙ୍ଗର ଥିଲା ଏବଂ ଆପଣ ଏକ ବ୍ରାଉନ୍ ppt ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଥିଲେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟୁଛି ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ ଅକ୍ସିଡାଇଜେବଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକାରିତା ଅଛି ଯାହା ରଙ୍ଗ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଛି | ବାଇଗଣୀ ରଙ୍ଗରୁ ବାଦାମୀ ରଙ୍ଗ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଏହି କ୍ରମରେ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ରିଜେଣ୍ଟ ଯେପରି ମୁଁ କହିଥିଲି ଏକ କ୍ରୋମିୟମ୍ re ରିଜେଣ୍ଟ ଏବଂ କ୍ରୋମିୟମ୍ re ରିଜେଣ୍ଟ ପୁନର୍ବାର ବିଭିନ୍ନ ଉପାୟରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ ସବୁଠାରୁ ଲୋକପ୍ରିୟ ଏବଂ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣଗୁଡିକ ହେଉଛି ଆମେ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ କୁ ହଳଦିଆ h2so4 ରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଏହି ମିଶ୍ରଣ ହେଉଛି | ଜଳୀୟ ଏସିଟୋନରେ ନିଆଯାଇଛି ଠିକ ଏହି ରେଜେଣ୍ଟ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ h2so4 କ୍ରୋମିୟମ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡକୁ ନେଇଯାଆନ୍ତି ଏବଂ ଏହାକୁ କ୍ରୋମିକ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କ୍ରୋମିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦେଇଥାଏ ଯାହା h2 cro4 ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ରିଜେଣ୍ଟ ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯାହା ଲୋକପ୍ରିୟ ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟ ଅଟେ | ଆଲକୋହଲଗୁଡିକର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ କିମ୍ବା ଆପଣ h2so4 ଜଳ ମିଶ୍ରଣରେ କ୍ରୋମିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ କ୍ରୋମାଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଯାହାକି ପୁନର୍ବାର ca n ଯେକ any ଣସି ମଦ୍ୟପାନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କିମ୍ବା ସଂପୃକ୍ତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ କିମ୍ବା କେଟୋନ୍ରେ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କର, ତେବେ ଏହି ଜୋନ୍ସ ରିଜେଣ୍ଟ କିମ୍ବା କ୍ରୋମିୟମ୍ ଆଧାରିତ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ବିଷୟରେ କ’ଣ କ interesting ତୁହଳପ୍ରଦ , ଯଦି ତୁମେ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କର ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଚିକିତ୍ସା କର | କ୍ରୋମିୟମ୍ ରିଜେଣ୍ଟ ଯାହା କମଳା ଲାଲ ରଙ୍ଗର ଅଟେ, ଆପଣ ସର୍ବପ୍ରଥମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇପାରିବେ ଯଦି ଏହା ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଟେ ତେବେ ଆପଣ କ୍ରୋଡିୟମ୍ ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଗଠନ ସହିତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଅଟକି ଯାଆନ୍ତି ଯାହା ସବୁଜ ରଙ୍ଗର କିନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବନ୍ଦ କରିବା କଷ୍ଟକର | ଏହି ସମୟରେ ଏବଂ ଏହା ଉପଲବ୍ଧ କ୍ରୋମାଟ୍ ଆୟନର ଉପସ୍ଥିତିରେ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ ରେ ପରିଣତ ହୁଏ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଯାହା ଦୃଶ୍ୟମାନ ହୁଏ ତାହା ହେଉଛି ଏହି କ୍ରୋମିୟମ୍ ଆୟନର ଉପସ୍ଥିତି ହେତୁ ତୁମର ସମାଧାନର କମଳା ଲାଲ ରଙ୍ଗ ହାଲୁକା ସବୁଜ ରଙ୍ଗରେ ବଦଳିଯାଏ | ଆପଣଙ୍କର ବାଇଗଣୀ ରଙ୍ଗର ବାଦାମୀ ରଙ୍ଗରେ ଏକ kmno4 ସମାଧାନ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏକ କମଳା ରଙ୍ଗ ସବୁଜ ରଙ୍ଗରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଭିଜୁଆଲ୍ ସୂଚକ ଯାହା ଏକ ମଦ୍ୟପାନ କାର୍ଯ୍ୟ | ଅଣୁରେ ଆୟନିଆଲିଟି ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ରୋମିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଏହି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ର ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀକୁ ଦେଖିବା ଏବଂ ଅଧିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ଆଲକୋହଲ୍ ଅଛି ତେବେ ଏହା ପ୍ରଥମେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ପହଞ୍ଚେ ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହା ଶେଷରେ ଏସିଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଯାଏ | ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କରିବା ପାଇଁ ତୁମେ ଏହାକୁ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଆଧାରିତ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କର | ତୁମକୁ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କିନ୍ତୁ ଅସ୍ଥିର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଦେବା ପାଇଁ ୱାଟର ଅଣୁ

ତେଣୁ କ୍ରୋମିୟମ ଏଠାରେ ଅକ୍ସିଡେସନ ଅବସ୍ଥାରେ six ଟି ଡାହାଣରେ ଅଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ପାଇବ ଯାହା କ୍ରୋମେଟ ଏଷ୍ଟର ତୁମେ ଏହି କ୍ରୋମେଟ ଏଷ୍ଟର ପାଇବ ଯାହା ଅସ୍ଥିର ନୁହେଁ | ଅଲଗା ରୁହନ୍ତୁ

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦକ୍ଷେପଟି ତୁରନ୍ତ ହେଉଛି ଯେହେତୁ ଆପଣ ଜଳୀୟ ପରିସ୍ଥିତିରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛନ୍ତି, ଯେହେତୁ ଆପଣ ଜଳ ଅଣୁକୁ ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ପାଇପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ମଦ୍ୟପାନର ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମ | ଏହି ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା କ୍ରୋମିୟମ୍ ପ୍ରଜାତିର h ଗଠନ

ତେଣୁ ତୁମର ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା କ୍ରୋମିୟମ୍ ପ୍ରଜାତି ଅଛି ଯାହାକି hcro ତିନି ମାଇନସ୍ ଭାବରେ ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଏବଂ କ୍ରୋମିୟମର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଚାରି ଅଟେ ତେଣୁ ଆମ ପାଖରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ରେ ମଦ୍ୟପାନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅଛି ଏବଂ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଛଅଟି କ୍ରୋମିୟମ୍ ଚାରିରେ ହ୍ରାସ ପାଇଛି | ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଯାହା ଶେଷରେ ଜଟିଳ ଅସଙ୍ଗତି ଏବଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ଏହା ଏକ କ୍ରୋମିୟମ୍ ତିନୋଟି ପ୍ରଜାତି ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ମୁଁ ଆଜି ଏଠାରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଆପଣଙ୍କୁ ବୁ to ିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଏହି ସବୁଜ ରଙ୍ଗ କ୍ରୋମିୟମ୍ ତିନୋଟି ପ୍ରଜାତିର ସୃଷ୍ଟି ହେତୁ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି | hcro3 ମାଇନସ୍ ଠାରୁ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଉତ୍ପନ୍ନ ହେଉଛି ଏହା ପୁନର୍ବାର ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ହୋଇପାରେ hcro3 ମାଇନସ୍ ଆପଣ ଏହି ଅଣୁକୁ ଦେବା ପାଇଁ ଏସିଡ୍ ଅବସ୍ଥାରେ କାମ କରୁଛନ୍ତି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୁଇ କ୍ରୋ ତିନି ଅଟେ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ କଥା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏଠାରେ ବନ୍ଦ ହୁଏ ନାହିଁ | ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିର ପରିବର୍ତ୍ତନ ବିଷୟରେ ମଧ୍ୟ କହିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ମଦ୍ୟପାନରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଛନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବୋ ଉପରେ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ | n ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ଠିକ ଥିଲା ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କର, ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆପଣ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଷ୍ଟେଜ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ କାର୍ବନ ଉପରେ ଆନୁଷ୍ଠାନିକ ଚାର୍ଜ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ଲସ୍ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏହା ଆଲକୋହାଇଡ୍ର ମଦ୍ୟପାନର ଏକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏକୁ ବଦଳାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଲାଭ କରୁଛନ୍ତି |

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ହରାଉଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର କ୍ରୋମିୟମ୍ 6 କ୍ରୋମିୟମ୍ 4 ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି 2 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଲାଭ ସହିତ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଦେଖିବା ପାଇଁ ଯାହା ଘଟେ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଲଡିହାଇଡରେ ବନ୍ଦ ହୁଏ ନାହିଁ | ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଏବଂ ଏହା ତୁମକୁ ଏସିଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆଗକୁ ବ so ିଥାଏ

ତେଣୁ ତୁମର ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଠିକ୍ ଅଛି ଯାହା ଘଟୁଛି ଏହା ହେଉଛି ଡେଲ୍ଟା ପ୍ଲସ୍ ଡେଲଟା ନେଗେଟିଭ୍ ତୁମେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀକୁ ପାଇପାରିବ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଭାବରେ ପୁନ rew ଲିଖନ ମଧ୍ୟ ଲେଖି ପାରିବ | ଯାହା ଏକ ଅସ୍ଥିର ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଡିହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଡିହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଯାହା ଯେତେବେଳେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଥାଏ ସେତେବେଳେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ

ତେଣୁ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଥରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପର୍ଯ୍ୟାୟ କ୍ରମରେ ସମାନ | ପ୍ରାଥମିକ ମଦ୍ୟପାନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଯେପରି ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଏକ ଜଳ ଅଣୁର କ୍ଷତି ହେଉଛି ଏହି କ୍ରୋମାଟ୍ ଏଷ୍ଟର୍ ର ସମାନ କ୍ରମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ତା’ପରେ ଶେଷରେ ଏହା ହଜିଯାଇଛି ଯେହେତୁ ଜଳର ଉପସ୍ଥିତି ଏହା ହଜିଯାଇଛି | ଏହି କ୍ରୋମିୟମ୍ ପ୍ରଜାତିର ଗଠନ ସହିତ ଏସିଡ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ h2 cr o3 ଦେବା ପାଇଁ ପ୍ରୋଟନ୍ ନେଇପାରେ |