ମ୍ୟୁଜିକ୍   ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଶେଷରେ ଆନାଲିଟିକାଲ୍ ଦିଗ ଉପରେ ଆଲୋଚନା ହେବ କିମ୍ବା ଏହି ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପ୍ରୟୋଗ ହେଉଛି ସଂପୃକ୍ତ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍

ତେଣୁ ଆଜି ଆମେ ଯାହା ଦେଖିବା ତାହା ହେଉଛି ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ସରଳ ଏବଂ ଏକ ସାଧାରଣ ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆମର ଅନନ୍ୟ ପରିଭାଷା ଏହିପରି ହୋଇପାରେ ଯାହା ଆମକୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରକାରର ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅସଙ୍ଗତି

ତେଣୁ ଆମେ ଏପରି କିଛି କଥା କହିବୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରୁ ଯେଉଁଥିରେ ପ୍ରଜାତିର ପ୍ରଜାତି ଏକକାଳୀନ କମିଯାଏ | ଏବଂ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଉତ୍ପାଦ ଗଠନ ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ | o ଯଦି ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିର ଅସନ୍ତୁଳନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ତେବେ ଏହାର ହ୍ରାସ ଏବଂ ଏହାର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପରି ଏହାର ଅନୁରୂପ ସମ୍ଭାବନା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେପରିକି ଏକ ସରଳ ଉଦାହରଣ ଯାହା ଆମେ ବିଶେଷ ଭାବରେ ଜାଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ କିଛି ଅଜ ic ବିକ ଲୁଣ ଗରମ କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ଶେଷ ଦୁଇଟି ଶ୍ରେଣୀ ଯାହା ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯେ କିଛି ଅକ୍ସାଇଡ୍ କିଛି କାର୍ବୋନାଟ୍ ଆମେ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ମୁକ୍ତ ହେବା ସହିତ ଅମ୍ଳଜାନର ମୁକ୍ତି ସହିତ ଏହାକୁ ଗରମ କରିପାରିବା କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ଏକ ପ୍ରଜାତିର ଉଦାହରଣ ନେଇପାରିବା ଯାହା କେବଳ ଧାତୁର ଲୁଣ ହେଉଛି ମର୍କୁର ଯାହା ମର୍କୁରସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ | ଯେଉଁଠାରେ ମର୍କୁର ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଥାଏ

ତେଣୁ ମର୍କରର ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ମର୍କୁରସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା କାରଣ ବେଳେବେଳେ ଆମକୁ ଏହା କହିବାକୁ ପଡେ କିମ୍ବା ଆମକୁ କିଛି ଆକର୍ଷଣୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ରଖିବାକୁ ପଡେ ଯେପରି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଚାଲିଥାଏ | uv ଚାଳିତ ଫୋଟୋଲିସିସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଫୋଟନ୍ ଗୁଡିକ କଠିନ ନମୁନା ଏବଂ କିଛି ଲାଇସିସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା th ଦେଇ ଯାଇଥାଏ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଜାତିର ଅବନତି ଘଟୁଛି ଏବଂ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତରଙ୍ଗଦ eng ର୍ଘ୍ୟରେ ଯାହା uv ଅଞ୍ଚଳରେ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି 350 ନାନୋମିଟର ତଳେ କାରଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଶକ୍ତିରେ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ କହୁଥିବା uv ଶକ୍ତି ହେଉଛି ଏକ ଉଚ୍ଚ ଶକ୍ତି ଯାହା ଶକ୍ତିଠାରୁ ଅଧିକ | ଦୃଶ୍ୟମାନ ପରିସରର ଯାହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ମର୍କୁର ଅବକ୍ଷୟରୁ ଆମକୁ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ପ୍ରଦାନ କରିବ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହେଉଛି ମର୍କୁର ଯାହାକି ତରଳ ଫର୍ମରେ ଶୂନ୍ୟ ମର୍କୁର ମ element ଳିକ ମର୍କୁର ଏବଂ ମର୍କୁରିକ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କିପରି ଆଲୋଚନା କରିପାରିବା ତାହା ହେଉଛି ଯଦି ଆମେ ଭାବୁଛୁ ଯେ ଠିକ ଅଛି ଆମର ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମର ମର୍କୁର ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି ଯାହାକି ଗୋଟିଏ ମର୍କୁରରେ ଅଛି ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହା ମର୍କୁରସ୍ ମର୍କୁର ଏବଂ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଏହା ଅଛି | ଫୋଟୋଲିସିସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଏହି ମର୍କୁରକୁ ମ element ଳିକ ରୂପରେ ମର୍କୁର ଭାବରେ ପାଇଥାଉ ଯାହାର ଅର୍ଥ ଶୂନ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ମର୍କୁର ଏବଂ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଭର୍ସନ୍ ଅକ୍ସିଡ୍ | ମର୍କୁରସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ର ଆକାର ଆକାର ଯାହା ମର୍କୁର ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ କିମ୍ବା ଆମେ ଏହାକୁ ମର୍କୁରିକ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଆମେ କ’ଣ ପାଇବୁ ଯେ ଏହି ଆୟନଗୁଡ଼ିକର ସାଧାରଣ ନାମକରଣ ହେଉଛି ମର୍କୁରସ୍ ଆମକୁ ଫେରୁସ୍ ପରି

ତେଣୁ ମର୍କୁରସ୍ ପାଇଁ ନାମକରଣ ଆମକୁ କହିଥାଏ | ନିମ୍ନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମର୍କୁର ଗୋଟିଏ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କିଛି ପାଇଥାଉ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ଆମର କିଛି ପ୍ରଜାତିର କିଛି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଥାଏ ଯାହା ଦ୍ particular ାରା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତି ଏକକାଳୀନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଂଜ୍ଞା ଅନୁଯାୟୀ ହ୍ରାସ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଉପରେ ଲେଖା ହୋଇଛି ଯାହା ଏକକାଳୀନ ହ୍ରାସ ଏବଂ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ |

ତେଣୁ ମର୍କରରେ ଥିବା ଏହି ମର୍କୁର ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍ ମର୍କୁରୀ ଶୂନକୁ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ମର୍କୁର ଯାହାକି ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରଜାତିକୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଉଛି ତାହା ମର୍କୁର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ସାଧାରଣ ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବୋଲି କହିଥାଉ | ଏହା ଏକ ଧାତୁ ଲୁଣରୁ ଆସୁଛି

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଧାତୁ ଲୁଣ ମଧ୍ୟ ଆମ ପାଖରେ ରହିପାରିବ

ତେଣୁ ଆମେ କେବଳ ତାହା ଲେଖିବା | ଆମ ପାଖରେ ଧାତୁ ଲୁଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଧାତୁ ଲୁଣ ଆମେ ଦେଖିପାରୁ ଯେ hg ଦୁଇଟି cl ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଏକ ମର୍କୁରସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯାହା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଅଟେ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ତୁମ ବିଷୟରେ କହିବ ଯେ ଯଦି ତୁମର ତମ୍ବା ଅଛି ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଯାହା q ପ୍ଲସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ | ସେହି ଜିନିଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଅନ୍ୟ କିଛି ଜିନିଷ ଥାଇପାରେ ଏହା ଆକ୍ୱା ସଲ୍ୟୁସନ୍ କିମ୍ବା ୱାଟର ମିଡିୟମରେ ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ ଯାହା ତମ୍ବା 0 କୁ ଯାଇପାରେ କିମ୍ବା ଏହା ତମ୍ବା 2 ପ୍ଲସ୍ କୁ ଯାଇପାରେ ଯାହା ମଧ୍ୟ ଏକ ସାଧାରଣ ବିଚ୍ଛେଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ତମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପରି ଏହାର ସ୍ଥିରତାକୁ ଅନୁସରଣ କରିପାରିବ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଭାବୁ ଯେ ସମାଧାନରେ q ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଅଛି ଯାହା ଆକ୍ୱାସ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ ଯଦି ଆମ ପାଖରେ ଆକ୍ୟୁପ୍ରେସ୍ ଆୟନ ଅଛି ତେବେ ଆମକୁ କିଛି ବିଶେଷ ସ୍ଥିତି ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥିର କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ବେଳେବେଳେ ଆମେ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବା | କିଛି ଅଣ ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କିଛି ଦ୍ରବଣକାରୀ ଯାହାକି ch3cn ହୋଇପାରେ ଯାହା ସାଧାରଣତ known ଜଣାଶୁଣା ଦ୍ରବଣ ହେଉଛି ch3oh ପରି ଆସେଟୋନିଟ୍ରିଲ୍ ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ch3oh ମିଥାନୋଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏସେଟୋନିଟ୍ରିଲ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆୟନ st ହୋଇପାରେ | ଏକ ଜଟିଳ ପ୍ରଜାତି ଗଠନ କରି ଅବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଛି ଯାହା ch ତିନି cn ପୁରା ଚାରି ପ୍ଲସ୍

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ସହିତ ଚାରୋଟି ଏହିପରି ଦ୍ରବଣୀୟ ଅଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିର ସ୍ଥିରତା ପାଇଁ ତମ୍ବା କେନ୍ଦ୍ରରେ ସମନ୍ୱୟ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି କରେ

ତେଣୁ ଅଣ ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ ଏହା ସ୍ଥିର ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବା ପରି ପୃଥକ ହୋଇପାରିବା | ଜ organic ବିକ ଲୁଣରେ ଥିବା କଠିନ ଲୁଣ ଏହାକୁ ଏକ ଧଳା କଠିନ ଯ ound ଗିକ ଭାବରେ କଠିନ ଅବସ୍ଥାରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରାଯାଇପାରେ କାରଣ ଏହା q ପ୍ଲସ୍ ତମ୍ବା ତମ୍ବା ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ତିନୋଟି d ଦଶର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ତମ୍ବା ଦୁଇଟି ପରି ରଙ୍ଗୀନ ନୁହେଁ | ସେଠାରେ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ ଯଥେଷ୍ଟ ସ୍ଥିର ନଥାଏ ତେବେ ଏହା ତମ୍ବା ଶୂନ ମଧ୍ୟରେ ଅସଙ୍ଗତିକୁ ଯାଇପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଧାତବ ତମ୍ବା

ତେଣୁ ପଚାଶ ପ୍ରତିଶତ ପ୍ରଜାତି ତମ୍ବା ଶୂନ୍ୟରେ ଜମା ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଅର୍ଦ୍ଧେକ ଘନ ତମ୍ବାକୁ ଯିବ | ତମ୍ବା plus ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ଏହିପରି ଧାତୁ ଲୁଣର ଅସଙ୍ଗତି ପାଇଁ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଆପେକ୍ଷିକ ଉଦାହରଣ | ଆମ ପାଖରେ ଏପରି କିଛି ଥାଇପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କେତେକ ପ୍ରଜାତିର ରାଜ୍ୟ ଯାହା ମ element ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି ବୋଲି କୁହନ୍ତି p ଚାରିଟି ମ element ଳିକ ଫସଫରସ୍ ତାପରେ ଆଠଟି ସେହି ମ element ଳିକ ସଲଫର୍ ଏବଂ ମ element ଳିକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହି ଖଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅତିକ୍ରମ କରିପାରିବ ଯାହାକୁ ଆମେ କହିପାରିବା | ସାଧାରଣ କଥା ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଏଠାରେ କହୁଛୁ ତାହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଯଦି ତାହା ହୋଇପାରେ ତେବେ ଆମେ କିଛି ଚିହ୍ନିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ ଯଦି ମୁଁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥାରେ କହିବି କାରଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିବେଶ ଅନୁଯାୟୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ କରୁଛୁ ଯଦି ଆମେ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବାୟୁର କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ କରୁ ଏବଂ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ବାୟୁ ଏବଂ ଆର୍ଦ୍ରତାର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅବସ୍ଥା

ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟ ଉପଲବ୍ଧ ହେବାର ସମ୍ଭାବନା ଅଛି | ବାୟୁରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଏହି o2 ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିର ଏହି ମ element ଳିକ ଫସଫରସ୍ କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ co ବିଷୟରେ କଥା ହେବା | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କିଛି ଜିନିଷ ମଧ୍ୟ ଉପଲବ୍ଧ ହେବା ଉଚିତ ଯାହାକି ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକୁ ଅନ୍ୟ ରୂପରେ ହ୍ରାସ କରିପାରେ

ତେଣୁ ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ଆମେ ଅତି ସଠିକ୍ ଭାବରେ ଜାଣିବା ଉଚିତ ଯାହା ଏହି ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜାଣିବା ପାଇଁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ଅଟେ ଯଦି ମ ph ଳିକ ଫସଫରସ୍ ଠାରୁ ଯଦି ଆମେ ଫସଫାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଥାଉ | ଗ୍ୟାସୀୟ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନରୁ ଆମୋନିୟା ସୃଷ୍ଟି କରିବା ପରି ଫସଫାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଯେପରି ଫସଫାଇନ୍ ଯାହା ଏକ ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଫର୍ମ ବା ମ element ଳିକ ଫସଫରସ୍ ର ଫସଫାଇନ୍ ହ୍ରାସ ଉତ୍ପାଦ ଅଟେ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ବିଷୟରେ ଅନ୍ୟ ଅମ୍ଳଜାନ ଫର୍ମ ହୋଇପାରେ | ଏହା କିଛି ଫସଫେଟ୍ କିମ୍ବା ଫସଫାଇଡ୍ ଆଧାରିତ ପ୍ରଜାତି ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ h2po2 ମାଇନସ୍ ମଧ୍ୟ ଫସଫାଇଟ୍ ଆୟନ ପ୍ରଜାତି ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ ଶୂନ୍ୟ କୋଣରୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମରେ ଫସଫରସ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମ basic ଲିକ ମାଧ୍ୟମରେ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିଚ୍ଛେଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା |
ତେଣୁ ସେହି ଜିନିଷଗୁଡ଼ିକ ତୁଳନାରେ ଜିନିଷଗୁଡ଼ିକ ଅଧିକ ଜଟିଳ ହୋଇଯାଉଛି | f ମର୍କୁରସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ର ଆମର uv ଫୋଟୋଲିସିସ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଯେ ମର୍କୁର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ର ସରଳ ଗରମ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ଦେଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଆମେ ଅନୁରୂପ କିମ୍ବା ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ଜାଣିବା ଉଚିତ ଏବଂ ବେଳେବେଳେ ଆମେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଜାଣିନାହୁଁ ଯାହା ମଧ୍ୟ ସ୍ପଷ୍ଟ ନୁହେଁ | ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ph 3 ଏବଂ h2po2 ମାଇନସ୍ ର ଉତ୍ପାଦ ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ଦିଆଯାଏ ତେବେ ଆମେ ଦ୍ୱିତୀୟ ଜିନିଷ ଲେଖିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ ଯାହାକୁ ଆମେ ଆଜି ଦେଖିବା ଯାହା ପରସ୍ପର ସହିତ ଜଡିତ ଅଟେ ଯାହା ପାଇଁ ଆପଣ ଏକ ସନ୍ତୁଳିତ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ୍ | ମ ph ଲିକ ମାଧ୍ୟମରେ ଏହି ମ ph ଲିକ ଫସଫରସ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତୁମର ph 3 ଏବଂ h2po2 ମାଇନସ୍ ବ so ାଇବା ପାଇଁ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଆମେ କିପରି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମ element ଲିକ ସଲଫର୍ ପାଇଁ ସମାନ ଭାବରେ ପାଇପାରିବା ତାହା ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଜାଣିବା ଉଚିତ ଯେ ମ element ଲିକ ସଲଫର୍ ଶୂନ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି | ଅନୁରୂପ ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଫର୍ମ ଏହା h2 ପରି ସଂପୃକ୍ତ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକୁ ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସଲଫାଇଡ୍
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ରେ ସଲଫାଇଡ୍ ଆୟନ ରହିବ | ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଫର୍ମ ହେଉଛି ତୁମର ସଲଫାଇଡ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମ ଆମେ ପୁନର୍ବାର ଅମ୍ଳଜାନ ସଂଲଗ୍ନ କରୁ କାରଣ ଜଳ ପରି ଆର୍ଦ୍ରତାର ଉପସ୍ଥିତିରେ ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମାଧ୍ୟମରୁ ଉପଲବ୍ଧ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଛି
ତେଣୁ ସଲଫର ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧ ଧାରଣ କରିଥିବା ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉଦାହରଣରେ ଦୁଇଟି ହେବ | o ତିନୋଟି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଯାହା ଥିଓ ସଲଫେଟ୍ ଆୟନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଥିଓସୁଲଫେଟ୍ ଏବଂ ଲ iron ହ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ମ element ଲିକ ସଲଫରର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମ ଯେତେବେଳେ ସଲଫାଇଡ୍ ଆୟନ ଭାବରେ ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ସଂସ୍କରଣ ଉତ୍ପାଦନ କରେ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଜିନିଷ ପୁନର୍ବାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମଧ୍ୟମରେ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ | ପୁନର୍ବାର ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା ଶକ୍ତିଶାଳୀ କ୍ଷାରୀୟ ମାଧ୍ୟମର ଉପସ୍ଥିତିରେ ତୁମର ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ସୃଷ୍ଟି କରେ ସେହିଭଳି cl2 ମଧ୍ୟ ତୁମର ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଫର୍ମ ପରି ପୁନର୍ବାର ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଉତ୍ପାଦ ସୃଷ୍ଟି କରିବ l ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଏହା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | ଆୟନ ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ତୁମର ଫସଫରସ୍ ଏବଂ ସଲଫର୍ ପରି ତୁମେ କେବଳ ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତି ସହିତ ଅମ୍ଳଜାନ ସଂଲଗ୍ନ କରିବ | ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମ
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ନେଗେଟିଭ୍ ଆୟନ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେବ କ୍ଲୋ ହେବ ଏବଂ କ୍ଲୋ ମାଇନସ୍ ସେଠାରେ ରହିବ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ମାଧ୍ୟମରୁ କ୍ଲୋ ମାଇନସ୍ ପୁନର୍ବାର ସୃଷ୍ଟି ହେବ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଫର୍ମ ହେବ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମ ହେବ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ମ element ଲିକ ଫର୍ମରୁ ଏହି ତିନୋଟି ଉଦାହରଣ କିପରି ସନ୍ତୁଳିତ ଶବ୍ଦର ଶବ୍ଦ ସାହାଯ୍ୟରେ ସନ୍ତୁଳିତ ହୋଇପାରିବ, ଆମେ ଏହି ଅନୁରୂପ p ଚାରି ବିଷୟରେ ଯାହା କହିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ p ଚାରିଟି ଅଛି | ଆଠ ଏବଂ ତୁମର cl ଦୁଇଟି ଅଛି ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆଇନ୍ ସହିତ ଅଧିକ ଜଳର ଉପସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଏବଂ ଆମକୁ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଦରକାର
ତେଣୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଠାରୁ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସେଠାରେ ରହିବ ଏବଂ ତିନୋଟି ଜଳ ଅଣୁ ସେଠାରେ ରହିବ
ତେଣୁ ଗଠନ ପାଇଁ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆବଶ୍ୟକ ହେବ | ph ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଫସଫରସ୍ ମାଇନସ୍ ତିନୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିର ସଂଖ୍ୟା ମଧ୍ୟ t ଅଟେ | ସେହି ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଫସଫରସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି, ଏହି ଆଠଟି ପାଇଁ ଆମେ କେବଳ ଏହି ଖଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରର ସଂଖ୍ୟାକୁ ଦେଖିବା ଯଦି ଏହା ଗୋଟିଏ ଅଟେ ତେବେ ଆମେ ଭଲ କିନ୍ତୁ ବେଳେବେଳେ | ଏହା ମଧ୍ୟ ଗୋଟିଏ ନୁହେଁ ଯେପରିକି ଏହା ତିନୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରୁଛି ଯାହା ph ph କୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ଏହା ଶୂନରୁ ମାଇନସ୍ ତିନିକୁ ଯାଉଥିବା ତିନୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରୁଛି
ତେଣୁ ଏହା ସର୍ବଦା ଗୋଟିଏ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ | ଯେଉଁଠାରେ s ଆଠଟି ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଛି, ଚାରି s ଦୁଇ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର s ଦୁଇ o ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଛଅ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଜଳ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ଏହି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେବଳ ମ basic ଲିକ ମାଧ୍ୟମରେ ଅତି ସରଳ ଯାହା ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ | ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ସଂସ୍କରଣ ଗଠନ କର ଯାହାକି ମାଇନସ୍ ଏକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ଅଟେ ଏହା ହେଉଛି ମାଇନସ୍ ଦୁଇଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଦୁଇଟି ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ କ୍ଲୋ ମାଇନସ୍ ସହିତ ସୃଷ୍ଟି ହେବ ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ଏକ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ କିଛି ପରିମାଣ | ଜଳର
ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ the ହାଇପରକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସମାଧାନ ଅଟେ କିମ୍ବା ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ବ୍ଲିଚ୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ଡାକିବା କିମ୍ବା ଲୁଣ୍ଡି ବ୍ରିଜ୍ ଯାହା ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ ହାଲୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟ ଆମର କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରି ଆମେ ମଧ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯାଇପାରିବା | ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଆମେ ଆୟୋଡିନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯାଇପାରିବା ଏବଂ ସମାନ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆମେ ତୁମର ବ୍ରୋମାଇନ୍ ମ element ଲିକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ଅନୁସରଣ କରିପାରିବା କିନ୍ତୁ ମ element ଲିକ ଆୟୋଡିନ୍ କିନ୍ତୁ ଏକ ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣରୁ ଅତି ସହଜରେ ଦେଖାଯାଏ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ | ଏହାପୂର୍ବରୁ f 2 ବିଷୟରେ କ’ଣ f2 ମଧ୍ୟ ଏହି ପ୍ରକାରର ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯାଇପାରେ କି cl2 ତାପରେ br 2 ଏବଂ i2 ଅନୁସରଣ କରୁଛି କିନ୍ତୁ ଏହା ନୁହେଁ ଯେ f2 ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁ
ତେଣୁ ଏହି ସାଧାରଣ ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖାଏ ନାହିଁ | ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯାହା f ରୁ ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ଯାହା ଗ୍ୟାସ୍ ଫର୍ମରେ ଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥାରେ ଥିବା କ୍ଷାରର ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ଏହି ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରୁଥିବା ଜଳୀୟ ଫର୍ମ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି ହେବ
ତେଣୁ ଦୁଇଟି f ମାଇନସ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ
ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଥର f ଦୁଇ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଅନନ୍ୟ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯାହା ଏକ ଗ୍ୟାସ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ରହିବ | ଜଳୀୟ ମଧ୍ୟମ ପ୍ଲସ୍ h2o
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏକ ଭିନ୍ନ ରୂପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବୁ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟରୁ 2 ଟି ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ ଯେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ରୋହର f ଏବଂ f ଅଛି
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଜାତି ଗଠନ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି 1 | ମାଇନସ୍ ଏହା ହେଉଛି 1 ମାଇନସ୍ ଏହା ହେଉଛି 2 ପ୍ଲସ୍
ତେଣୁ ମ bas ଲିକ ଭାବରେ ଆମେ ଯାହା ପାଇଛୁ
ତେଣୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଅଛୁ , ପଜିଟିଭ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ରେ ପଜିଟିଭ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟରେ ସଲଫରରେ ଫସଫରସ୍ ପାଇଥାଉ କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉପାଦାନ ତୁମର ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗଠନକୁ ପ୍ରତିରୋଧ କରିବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ପ୍ଲସ୍ ଗଠନ କରୁନାହିଁ
ତେଣୁ କ plus ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ସୃଷ୍ଟି ହେଉନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ବିସର୍ଜନ ନୁହେଁ | ଆଇନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ft ଅଣୁ ହେଉଛି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ରୁ ଏହି

ହାଲୋଜେନ୍ର ଏକ ଅଲଗା ଉପାଦାନ
ତେଣୁ ଏହା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏକ ଭିନ୍ନ manner ଙ୍ଗରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏହି ମର୍କୁରସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ର ଅତି ସରଳ ଉଦାହରଣରୁ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ଦେଖିବା | ଏହାର ଅର୍ଥକୁ ଅତିକ୍ରମ କର ଯଦି ଆମେ ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପାଇଁ କେବଳ ଅତିକ୍ରମ କରିଥାଉ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯାହା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖିପାରୁଛୁ ତାହା ହେଉଛି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଗୋଟିଏ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅନୁମାନ କରିପାରିବ ଏବଂ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଯେ ଏହା ଏକ ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଆପଣଙ୍କୁ ଅନ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ମଧ ଦେଇପାରେ କାରଣ କ୍ଲୋରାଇନ୍ରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ପ୍ଲସ୍ ତିନି ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚ ଏବଂ ସାତୋଟି ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିର କଣ୍ଟାଇ ହୋଇପାରେ | ନିଙ୍ଗ୍ କ୍ଲୋ ବଣ୍ଡ ଆମ ପାଇଁ ଉପଲବ୍ଧ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଆମର କ୍ଲୋ ମାଇନସ୍ କ୍ଲୋ ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ କ୍ଲୋ ତିନି ମାଇନସ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋ ଚାରି ମାଇନସ୍ ଭଳି ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଅନୁମାନ କରିବା ପାଇଁ ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସର ସରଳ ଅସଙ୍ଗତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଫଳାଫଳ ନୁହେଁ | କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ହାଇପରକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ କିନ୍ତୁ ଏହା ଆହୁରି ଆଗକୁ ଯାଇପାରେ କିମ୍ବା ଏହାର ଅର୍ଥ ମଧ ଅନୁରୂପ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ cl o2 ମାଇନସ୍ କ୍ଲୋରେଟ୍ ଆୟନ cl o3 ମାଇନସ୍ ଏବଂ ପର୍କ୍ଲୋରେଟ୍ ଆୟନ cl o4 ମାଇନସ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ସଂଖ୍ୟା ଅଧିକ ହେବ | ଏହାକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବାବେଳେ ଗୋଟିଏ ମ so ଲିକ ଭାବରେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ଏହାର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦିଗଗୁଡିକ ବାଛିଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଘଟଣା ଘଟୁଛି ଯେଉଁଠାରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ବଣ୍ଡ କେନ୍ଦ୍ରୀୟ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଅଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ଅମ୍ଳଜାନ ସଂଲଗ୍ନ କରୁଛି ଯାହା ଦ୍ bas ାରା ମ rise ଲିକ ଭାବରେ ବୃଦ୍ଧି ପାଇବ | ପ୍ଲସ୍ ଥ୍ରୀ ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚ ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ସାତର ବିଭିନ୍ନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟସ୍ କୁ ଆମେ ଏହି ପାର୍ଟୀ ପାଇଥାଉ | ଯେତେବେଳେ ଆମେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ କୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରୁ, ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଏହାକୁ ଠିକ୍ ଭାବରେ ବାହାର କରିଦିଏ
ତେଣୁ ଆହା ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ଦେବ ଯେଉଁଠାରେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅନ୍ୟ କିଛି ରିଜେଣ୍ଟ ଧାରଣ କରିଥାଉ ଯେପରିକି ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ସମୟରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ିଡ୍ | ଗ୍ୟାସ୍ ପରି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ ଆ େ ଜାଣୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଆ ଣଙ୍କୁ କିଛି ଦେବ
ତେଣୁ ଆମେ ଦ ଖୁ ଯ ଏହି ଅନ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ ଥିତିକୁ ପାଇବା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟକର, ଯଦି ଆମେ ଜ ଣୁ ନାହିଁ ସେହି ନ ର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉତ୍ପାଦ କ ଣ?
ଯେତେବେଳେ ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ କ୍ଲୋରେଟ୍ ଏବଂ ପେର୍କ୍ଲୋରେଟ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ସେଠାରେ ଏକାଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ହେବ ଏବଂ ପେର୍କ୍ଲୋରେଟ୍ ଆୟନ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯିବା କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ଅନୁରୂପ ସଂସ୍କରଣ ଯାହା ସାଧାରଣତ acid ଏସିଡ୍ ଫର୍ମରୁ ଉପଲବ୍ଧ | ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ପାର୍କ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା hclo4 ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ ch ା ା ଏହି କ ଲୋରାଇନ୍ ସହିତ ସାତୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଥିବା ପେର୍କ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ହେବ | ଅତ୍ୟଧିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ମଧ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କେସ୍ ମଧ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣରେ ଯଦି ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେବଳ ଏକ ମଧମ ଘନୀଭୂତ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସମାଧାନ ସହିତ ଘଟୁଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ଏକ ସମାଧାନ ପାଇଁ ଯିବା ଯାହା ଏକ ମିଶ୍ରିତ ଅଟେ | ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆଇସୋମେଟ୍ରି ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଲଗା ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥା ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟୋଚିଓମେଟ୍ରୀକୁ ପୂର୍ବ ଅବସ୍ଥାରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିଥାଏ ଆମର କ୍ଲୋରାଇନ୍ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରିରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଦୁଇଟି cl2 ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଥିଲା କିନ୍ତୁ କେବଳ ଅବସ୍ଥା | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଆମେ ମଧମ ଧରଣର ଶକ୍ତିଶାଳୀ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସମାଧାନରୁ ଏକ ମିଶ୍ରିତ ସମାଧାନକୁ ଯିବା, ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ତଥାପି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଭାବରେ ପୁନର୍ବାର ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି ଏକରୁ ଦୁଇଟି କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରର ସଂଖ୍ୟା ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର କାରଣ କେବଳ ଗୋଟିଏ ପ୍ରଜାତି | ଏକ ଅତ୍ୟଧିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମ ପାଇଁ ଗଠନ ହେଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ କ୍ଲୋ ତିନି ମାଇନସ୍ କ୍ଲୋରାଟ | ଇ ଆୟନ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମର କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି ସେହିପରି ତୁମର ଶୂନରୁ ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ସେହିଭଳି ପାଞ୍ଚଟି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଗଠନ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ,
ତେଣୁ ଏହା ମଧ ଏକ ସାଧାରଣ ପାଇଁ ସତ ଅଟେ | ସଂପୃକ୍ତ ଇଣ୍ଟର ହାଲୋଜେନ ଯ ound ଗିକ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଆମେ ଧାତୁ ଲୁଣ ବିଷୟରେ ଯ comp ଗିକର ସଂପୃକ୍ତ ମ element ଳିକ ରୂପ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଯ ound ଗିକ ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଯାହା ଇଣ୍ଟର ହାଲୋଜେନ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଇଣ୍ଟର ହାଲୋଜେନ ଯ ounds ଗିକ ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁ ତାହା ହେଉଛି brf
ତେଣୁ brf ପାଇବାବେଳେ | ମ ically ଲିକ ଭାବରେ କିଛି ରୂପରେ ଯେତେବେଳେ ଗୋଟିଏ ବ୍ର f ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ଏବଂ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ହେଉଛି br ଏବଂ f କିନ୍ତୁ ଏହା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଟ୍ରାଇଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ମ element ଳିକ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏହି ଅନୁପାତିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯାଇପାରେ
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ b ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ f ମାଇନସ୍
ତେଣୁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଉପସ୍ଥିତ |
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଭାବୁ କିମ୍ବା ଯଦି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ବିଷୟରେ ମଧବର୍ତ୍ତୀ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ଭାବରେ କଥା ହେଉ ତେବେ ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ଏହା ଶୂନକୁ ଯିବ ଏବଂ b ଦୁଇଟି ଏବଂ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟି | b ହେଉଛି f ତିନୋଟି
ତେଣୁ ଏହା ଅନ୍ୟ କେତେକ ଯ ounds ଗିକର ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ପାଇଁ ମଧ ସତ୍ୟ ଅଟେ ଯାହା ସାଧାରଣ ଇଣ୍ଟର ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ସମାନ ଭାବରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ସରଳ ଅନ୍ୟ ଗ୍ୟାସ୍ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ମଧ ଗ୍ୟାସର ମଧ କିଛି ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅଛି ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହି ଗ୍ୟାସ୍ ଗୁଡିକ ଏହି ଗ୍ୟାସ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଅଧିକାଂଶ | ଅକ୍ସାଇଡ୍ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗନ୍ଧକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ମିନେରାଲ୍ ଏସିଡ୍ ର ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ମଧ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ର ଅନୁରୂପ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କିନ୍ତୁ ଏହି ନଂ 2 ରେ ସାଧାରଣ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି 4 ଏବଂ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ର ପ୍ଲାସ୍ 4 ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରୂପରେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଆମକୁ ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତି କିମ୍ବା ଅନୁରୂପ ଆହା ଯ ound ଗିକ ଦେବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ଥିର ନୁହେଁ | ସଂପୃକ୍ତ ଆହା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଫର୍ମ ଯାହା ଦ୍ hyd ାରା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଫର୍ମ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସେହି ଏସିଡ୍ ବେସିରେ ପାଇପାରୁ ନାହୁଁ | ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି no2 କୁ h2o ରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁ, ତାହା ହେଉଛି ସଂପୃକ୍ତ ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ଯଦି ଆମେ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଶୀଘ୍ର ଦେଖିବା ତେବେ o2 ହେଉଛି 2 ରୁ 4 ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ 1
ତେଣୁ 4 ମାଇନସ୍ | 1 ହେଉଛି 3 ଏତେ ନକାରାତ୍ମକ 3 ସେଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟି ସମାନ ଭାବରେ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ ତିନିରୁ ଦୁଇ ଛଅ ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ପାଞ୍ଚ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚ ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟି
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଚାରି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି | ପ୍ଲସ୍ and ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ between ମଧ୍ୟରେ ଏହି ଅନୁପାତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରବୃତ୍ତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ କାରଣ ଏହା ବିଭିନ୍ନ ଅକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଅମ୍ଳଜାନ ଆୟନ ପାଇଁ ଅନୁପଯୁକ୍ତ ହେବ ଏହା ନୁହେଁ ଯେ ଏହା ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି

ଗ୍ୟାସରେ ଅନୁପଯୁକ୍ତ ହେବ କାରଣ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ | ନାଇଟ୍ରସ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପରି ଅନ୍ୟ ଅମ୍ଳଜାନ ଗ୍ୟାସ୍ ତାପରେ n2o3 ଏବଂ n2o5 ଏହିପରି କିଛୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜଳର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ଏସିଡ୍ ଗଠନ କରିବ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ୟୋ | ur nitrous acid

ତେଣୁ ଏହି ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ଶୀଘ୍ର ସଂପୃକ୍ତ ଜିନିଷକୁ ଦେଖିବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ବିଭିନ୍ନ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ସେହି ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ସେହି ପଥର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବ ତାହା ହେଉଛି ସନ୍ତୁଳନ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ସନ୍ତୁଳନକୁ ବିଚାର କରିବା | ଏବଂ ଏହିପରି ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ କାରଣ ଆମେ ସବୁବେଳେ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ରସାୟନର ପ୍ରତ୍ୟକ୍ଷ ଲାବୋରେଟୋରୀ ଉଦାହରଣ ଗ୍ରହଣ କରୁ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷ ଜାଣିବାରେ ସର୍ବଦା ସୁନ୍ଦର ଅଟେ

ତେଣୁ ଲାବୋରେଟୋରୀ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ମଧ୍ୟ ଆମକୁ ଏକ ପ୍ରଜାତି ଜାଣିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିବ ଯାହା ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଅଟେ ଯାହା ସାଧାରଣତ ox ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ ନାମିତ ହୋଇଥାଏ ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ଡିକ୍ରୋମେଟ୍ ଅଟେ | ଆୟନ cr2o72 ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ସର୍ତ୍ତ ଦେବ ଯାହାକି ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥା ଯାହାକୁ ଆମେ ଏସିଡ୍ ଦେଇଥାଉ କିମ୍ବା ମଧ୍ୟମ ହେଉଛି ଅମ୍ଳୀୟ ଯାହାକି ଏହି ଜଳ ଅଣୁରୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ରୋକିବ

ତେଣୁ ଏହା ହେବ | ବନ୍ଧୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅମ୍ଳୀୟ ବା ଫାଇବ୍ରିଲି ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ସାମାନ୍ୟ ଅମ୍ଳୀୟ ଯାହା so3 2 ମାଇନସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ସଲଫାଇଟ୍ ଆୟନ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଯାହା ହେଉଛି ତାହା ହେଉଛି ତୁମର ରିଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଯାହା ଘଟୁଛି ଏବଂ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମେ ଆଶା କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଜାଣିବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଯଦି ଏହା ହେଉଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି b ତେବେ ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ c ପ୍ଲସ୍ d ରେ ପାଇଥାଉ | ଏଗୁଡିକର ଚିହ୍ନଟ କରିବା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମେ ଜାଣିବା ଉଚିତ ଯେ ଆମେ କ’ଣ ଜାଣିବା ଉଚିତ b

ତେଣୁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଯ ound ଗିକର ସୂତ୍ରର ସଠିକ୍ ଆସାଇନମେଣ୍ଟ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି a ଏବଂ b ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେଉଛି ଏବଂ ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ c ଏବଂ d

ତେଣୁ ଏହା ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଅଟେ | ଯେହେତୁ ଏହା ରିଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ହ୍ରାସ ପାଇବ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ତୁମର ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ରିଡକ୍ଟାଣ୍ଟ

ତେଣୁ ଏହି ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ହ୍ରାସ ପାଇବ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ରୋମିୟମର ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଫର୍ମ ପ୍ଲସ୍ ଛଅରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଯାହା ଡିକ୍ରୋମେଟରେ ହେକ୍ସାଭାଲାଣ୍ଟ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ହେକ୍ସାବାଲାନ୍ କ୍ରୋମିୟମ୍ | ଏହା ହ୍ରାସ ପାଇବ ଏହା ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚକୁ ଯାଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ଚାରି ଚାରିକୁ ଯାଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ପ୍ଲସ୍ ତିନିକୁ ଯାଇପାରେ କିନ୍ତୁ କେଉଁଟି ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅବସ୍ଥାରେ ବହୁତ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଯାହା ସାମାନ୍ୟ ଅଟେ | y ଅମ୍ଳୀୟ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅବସ୍ଥାରେ c ତୁମର କ୍ରୋମିୟମ୍ ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ କ୍ରୋମିୟମ୍ ତିନୋଟି ଆୟନ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା କ୍ରୋମିୟମ୍ ଥ୍ରୀ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନକୁ ହ୍ରାସ ହେବ ଏହି ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ବିଷୟରେ ଯାହା ଅର୍ଥ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଯାହା ଏହି ଡିକ୍ରୋମେଟ୍ ପ୍ରଜାତିର ହ୍ରାସ ପାଇଁ ଦାୟୀ | ପ୍ଲସ୍ ଛଅ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଆଧାର କରି କ୍ରୋମିୟମ୍ ଆନିଅନ୍ କିମ୍ବା କ୍ରୋମିୟମ୍ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଏହି ରେଜେଣ୍ଟ୍ ଦ୍ୱାରା ହ୍ରାସ ହେବ ଯାହାକି ସଂପୃକ୍ତ ପ୍ରଜାତି ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ ଯାହା ସଲଫର୍ ଟ୍ରାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଭାବରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି କିନ୍ତୁ ସଲଫର୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ହ୍ରାସ କରୁଥିବା ଗ୍ୟାସ୍ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ସଲଫୋରସ୍ ପାଇଥାଉ | ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସେହି ସଲଫରସ୍ ଏସିଡ୍ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଆୟୋନାଇଜ୍ ହୁଏ ଆମେ ସଲଫାଇଡ୍ ଆୟନ ଭାବରେ ସଲଫାଇଡ୍ ଭାବରେ ସଂପୃକ୍ତ ଆୟନ ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଏହା ମେଟାବିସୁଲଫାଇଟ୍ ରୁ ମଧ୍ୟ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଏହି ସଲଫେଟ୍ ର ଆହ୍ନାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଜାତି ହ୍ରାସ ପାଇବ | ଆମର କେବଳ ଏକ ସମାଧାନ ଅଛି

ତେଣୁ କମଳା ରଙ୍ଗର ସମାଧାନରେ ଆପଣ ଆକ୍ୱା ସଲ୍ୟୁସନ୍ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ସାମାନ୍ୟ ଅମ୍ଳୀୟ ଏବଂ ଆପଣ ପାସ୍ କରନ୍ତି | ସଲଫର୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ସମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସେଠାରେ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହି ଜିନିଷ ସେଠାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଅର୍ଥାତ୍ ଏହି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ତିନୋଟି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବା ଉଚିତ ଯାହା ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ ବିଚାର କରୁ ଯେ ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ହେବ | ଏହି ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଦ୍ ox ାରା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଛି ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ଡିଟ୍ରୋମେଟ୍ ଅଟେ କାରଣ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଆମେ ସାଧାରଣତ used ବ୍ୟବହୃତ ଲୁଣ ହେଉଛି ପୋଟାସିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମାଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍

ତେଣୁ ପୋଟାସିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମାଟ୍ ର ଏକ ସମାଧାନ ଆପଣଙ୍କ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହୋଇପାରେ ଯାହା ସଲଫାଇଡ୍ ଏବଂ ସଲଫାଇଡ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ | ଚାରୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ସଲଫେଟ୍ ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଯାହାକି ପ୍ଲସ୍ ଛଅ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି ଜିନିଷର ଆସାଇନମେଣ୍ଟ ବ so ିଥାଏ

ତେଣୁ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦର ସଠିକ୍ ଆସାଇନମେଣ୍ଟ ଅର୍ଥାତ୍ ଏକ ଆସାଇନମେଣ୍ଟ୍ b ନ୍ୟସ୍ତ କରିବା ଏବଂ d ନ୍ୟସ୍ତ କରିବା ମଧ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ତାପରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସୋପାନରେ ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ର ଆସାଇନମେଣ୍ଟ୍ ଯାହା ଆମେ ଦେଖିଛୁ ତାହା ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ କେଉଁଠାରେ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି ତାହା ଦର୍ଶାଏ |

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ପ୍ଲସ୍ ଛଅଟି ପ୍ଲସ୍ ଚାରିରେ ଥିଲା ଏବଂ ଏହା ପ୍ଲସ୍ ଛଅରେ ଥିଲା

ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର୍ ସେଠାରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ମଧ୍ୟ ଆମେ ଜାଣିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରର ସଂଖ୍ୟା ଅଛି | ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଯଦି ଆମେ ହେକ୍ସା ବାଲାନ୍ସ ସ୍ଥିତିରେ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏକ ତ୍ରିକୋଣୀୟ ରାଜ୍ୟ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣକୁ ତିନୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ ପାଇଁ ତିନୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହ୍ରାସ ପଦକ୍ଷେପ ଦିଆଯାଉଛି କାରଣ ଆମର ଦୁଇଟି କ୍ରୋମିୟମ୍ କେନ୍ଦ୍ର ସମାନ ପ୍ରଜାତିରେ ନିଜକୁ ଉପସ୍ଥାପନ କରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଡିକ୍ରୋମେଟ୍ ଏବଂ ଆୟନ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରର ସଂଖ୍ୟା ତିନି ପ୍ଲସ୍ ତିନି ହେବ ଛଅଟି ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ପଦକ୍ଷେପ ପାଇଁ ଆମର six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର୍ ଅଛି ସଲଫାଇଡ୍ ସଲଫେଟ୍ ରୂପାନ୍ତରଣ ପାଇଁ ସଲଫାଇଡ୍ ପାଇଁ ସଲଫାଇଡ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଅସନ୍ତୁଳନ | ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଏବଂ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରର ସଂଖ୍ୟା ଯାହା ସହିତ ମେଳ ଖାଇବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସଂଖ୍ୟା ହ୍ରାସ ହେତୁ ତୃତୀୟ ପଦକ୍ଷେପ ହେବ | ଉପାଦାନ ପ୍ରଜାତି କିମ୍ବା କ୍ରୋମିୟମର ପରମାଣୁ କିମ୍ବା ସଲଫରର ପରମାଣୁ ପ୍ରତି ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସଂଖ୍ୟାରେ ବୃଦ୍ଧି ଏବଂ ହ୍ରାସର ହିସାବ ହୁଅନ୍ତୁ ତେବେ ଆମେ ସମୁଦାୟ ଆୟନିକ ଚାର୍ଜ ବାଲାନ୍ସ ପାଇଁ ଯିବା କାରଣ ଆୟନିକ ଚାର୍ଜ ବାଲାନ୍ସ ମଧ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଆମେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଉଚିତ ଯଦି ମାଧ୍ୟମ କ୍ଷାରୀୟ ଅଟେ ଯଦି ଚାର୍ଜ ଆବଶ୍ୟକ ନହୁଏ ତେବେ ଜଳ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଉଚିତ କିନ୍ତୁ ଯଦି ସଂପୃକ୍ତ ଚାର୍ଜ ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ତେବେ ଆମେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଉଚିତ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ କ୍ୟାଟେନିକ୍ ଚାର୍ଜ ଆବଶ୍ୟକ କରୁ ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହାର ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିବୁ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି | ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମିଶ୍ରଣ କିମ୍ବା ଏହି ମାଇନସ୍ ର ବିଲୋପ କିମ୍ବା ଏହି ସଲଫର୍ ସେଣ୍ଟରରେ o ର ଯୋଗ କେବଳ ଜଳ ଅଣୁକୁ ଗ୍ରାସ କରିବ କିମ୍ବା ଜଳ ଅଣୁ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ

ତେଣୁ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଯୋଗ ମଧ୍ୟ ସେଠାରେ ରହିବ ଏବଂ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ସନ୍ତୁଳିତ କରିବ | ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବ will ାଇବ

ତେଣୁ ଏକ ଅର୍ଥରେ ଯଦି ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସଂକ୍ଷେପରେ କ’ଣ ପାଇବୁ? ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସଂକ୍ଷେପରେ କରିବା ପାଇଁ ସେଠାରେ ଅଛି ଯେ ସମୁଦାୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ସନ୍ତୁଳନ କରିବା ପାଇଁ cr ଦୁଇ o ସାତ ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ସେଠାରେ ରହିବ

ତେଣୁ ଏହା ତିନିରେ ଦୁଇ ହେବ
ତେଣୁ ଆମର ତିନୋଟି ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ଦୁଇଟି କ୍ର ତିନି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ତିନୋଟିରୁ ତିନୋଟି ଗଠନ କରିବ | ସଲଫେଟ୍ ଆୟନ ଯାହା ଦ୍ bas ାରା ମ elect ଳିକ ଏବଂ ସମାଲୋଚକ ଭାବରେ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ଅଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ଉଦାହରଣ ଆମ ପାଖରେ ରହିପାରେ ଏବଂ ଆମର ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଅନେକ ଶୀଘ୍ର ହୋଇପାରେ, ଆମେ ଏହି ସନ୍ତୁଳନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା ଉଚିତ କାରଣ ଆମେ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ଦେଖୁ |
ତେଣୁ ଯଦି ଆମର ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଥାଏ ଯାହାକି ସବୁଠାରୁ ସାଧାରଣ ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ଯାହା ଆମେ ଆପଣଙ୍କର ସାଧାରଣ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପାଠ୍ୟପୁସ୍ତକରେ ଏବଂ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ଅଂଶରେ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ କାରବାର କରୁ |
ତେଣୁ ସଲଫରର ଏହା ଏକ ସଠିକ୍ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ମାଇନସ୍ ଦୁଇରୁ ଶୂନକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟିର ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚରୁ n ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି | ନାଇଟ୍ରୋଜେନରେ ଦୁଇଟିକୁ ମିଶାଇବା ପାଇଁ ଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍
ତେଣୁ ଏହା ମାଇନସ୍ ତିନି ଅଟେ
ତେଣୁ ଗୁଣନ ଏହି ଦୁଇଟି ଅନୁଯାୟୀ ହେବ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା hno3 ର ଦୁଇଥର ଏବଂ h2 ର ତିନିଥର ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ମୁକ୍ତ ହେବାରେ ସହାୟକ ହେବ | ଏହା ଏକ ମଜାଦାର ଅଣୁ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଗୋଷ୍ଠୀରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବା ଉଚିତ ଯେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ର ଅକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଅକ୍ସିଜେନ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ରେ ଅଧ୍ୟୟନ କରନ୍ତି କାରଣ ଏହା ଏକ ମଜାଦାର ଅଣୁ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଜ bi ବିକ ଅଟେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ଏବଂ ଚିହ୍ନଟ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ ମଧ୍ୟ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ସ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ସର ଚିହ୍ନଟ ମଧ୍ୟ ଏହାର ଉପସ୍ଥିତି କିମ୍ବା ମୁକ୍ତି ଦ୍ୱାରା ଚିହ୍ନଟ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ନା ଏବଂ ମ element ଳିକ ସଲଫର୍ ଗନ୍ଧକ ମ element ଳିକ ରୂପରେ ଅଛି, ସେହି ପାଉଡର ଫର୍ମଟି ଅତି ଛୋଟ କଣିକା | ଗଠନ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଚାରିପାଖରେ ଭାସମାନ ହେବ
ତେଣୁ ମ element ଳିକ ସଲଫର୍ ମୁକ୍ତି ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଅଟେ | ଲାବୋରେଟୋରୀ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ କିମ୍ବା ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ କିମ୍ବା ବ୍ୟବହାରିକ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ଟେଷ୍ଟିଂ ପର୍ଯ୍ୟବେକ୍ଷଣ ହେଉଛି ଯେ ଆପଣ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ସଲଫରର ଏହି ବିଲୋପକୁ ଦେଖିପାରିବେ
ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ପ୍ରଜାତି କିମ୍ବା ରିଜେଣ୍ଟ ଆପଣଙ୍କ ପୋଟାସିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମାଟ୍ ଭଳି ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ପ୍ଲସ୍ ରେ ଉପସ୍ଥିତ | ସାତଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ଏବଂ ଯଦି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ସରଳ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଲୁଣ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୁଏ କାରଣ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଲୁଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଆମେ କିପରି ଜାଣିପାରିବା
ତେଣୁ ଲାବୋରେଟୋରୀ ପରୀକ୍ଷଣରେ ଯଦି ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ କ your ଣସିଟି ଆପଣଙ୍କର ଅଜ୍ଞାତ ପ୍ରଜାତି ହୋଇପାରେ ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ କିପରି ଚିହ୍ନି ପାରିବା | ପୁନର୍ବାର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସାହାଯ୍ୟ ଏବଂ ସେହି ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ଏହା କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯିବ ଯେଉଁଠାରେ cl ଦୁଇଟି ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଶୂନକୁ ଯିବ ଯାହା ଦ୍ ch ାରା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଶୂନ ଗଠନ ମୂଳତ is ଅଟେ | ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଯେକ any ଣସି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଲୁଣ ଏହା ପୋଟାସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଲୁଣ | ଏପରିକି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଯାହା ଜ ୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ hcl ଅଟେ ଯେଉଁଥିରେ କ ଲୋରାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ଏକ ମାଇନସ୍ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ ox ାରା ଅ ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଏହା ଆମର ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଅଟେ ତ ଣୁ k ମେନୋପୋଜ ସମାଧାନ ହୋଇପାରେ ଆମେ ଯ ି ସଂପୃକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସ ଥିତିକୁ ଜାଣିବା କିମ୍ବା ପାଉଡର ଫର୍ମରେ ଜ ଣିବା | ଏହି kcl କୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପାଉଡର ଫର୍ମକୁ ଡ୍ରପୱାଇସ୍ ଭାବରେ ଏହି k mno4 ର କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପାଇବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ ଏବଂ ଏହି ଗ୍ୟାସ୍ ଗଠନ ହେବା ପରେ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଫ୍ଲକ୍ସରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଫ୍ଲକ୍ସକୁ ବାହାର କରିଦେବୁ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ପାଇପାରିବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଫ୍ଲକ୍ସ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ cl ଦୁଇଟି ସଂଗ୍ରହ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ cl ଦୁଇଟି ଗଠନ ହେବ
ତେଣୁ cl ଦୁଇଟି ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି cl ଦୁଇଟି ଦେଉଛି ତେବେ ଏହି ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ବିଷୟରେ କ'ଣ ତେବେ ଏହା ଅତି ସରଳ ଯେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏଥିରୁ ଏହା ଯାଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି | ମାଇନସ୍ ଏକରୁ ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ
ତେଣୁ ଥରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ତରର ପରିବର୍ତ୍ତନ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପରିବର୍ତ୍ତନ କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅବସ୍ଥାରେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଯାହା କ୍ଷାରୀୟ ନୁହେଁ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ସାମାନ୍ୟ ଅମ୍ଳଯୁକ୍ତ ତେବେ ନିରପେକ୍ଷ ନୁହେଁ | କାରଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାମାନ୍ୟ ଅମ୍ଳୀୟ କିମ୍ବା ନିରପେକ୍ଷ ଅବସ୍ଥାରେ ଅତି ନିକଟତର ହୋଇପାରେ ଯାହା ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଆୟନରେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ
ତେଣୁ ଏହା ମାଙ୍ଗାନୋ ସଲଫେଟ୍ ଭାବରେ ଅନୁରୂପ ଲୁଣ ସୃଷ୍ଟି କରିବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଆମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସ୍ଥିତିକୁ ବଜାୟ ରଖିବା ପାଇଁ କିଛି ଏସିଡ୍ ମିଶାଇଥାଉ |
ତେଣୁ ପସନ୍ଦ ହେବ ଯେହେତୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଲେଖୁଥିବା ସଲଫେଟ୍ ଆପଣଙ୍କ h2so4 ହେବ
ତେଣୁ ସେହି ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ kcl ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇ କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି k ଆମିନୋ 4 କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଏହାର ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଶକ୍ତି ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହେବ |
ତେଣୁ ସନ୍ତୁଳିତ ସମୀକରଣ
ତେଣୁ ବାଲାନ୍ସ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ସନ୍ତୁଳିତ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ପାଇଁ ଆମେ ପାଇପାରିବା ଏହା ହେଉଛି କିଲୋମିଟର ଚାରି ଚାରି କିଲୋମିଟର ଚାରିଥର କାରଣ ଏହି ସନ୍ତୁଳନ ସାତରୁ ଯୁକ୍ତ ଦୁଇ
ତେଣୁ ଏହା ଯୁକ୍ତ ଦୁଇ
ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ହେବ | ମାଇନସ୍ ପାଞ୍ଚରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନ ମଧ୍ୟ ଏକ ଅଟେ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟୋଚିଓମେଟ୍ରି ଦୁଇଟି ହେବ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଅନୁରୂପ ଦ୍ୱିଗୁଣିତ o | f କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ବିଲୋପ ପାଇଁ ଏହି cl ଦୁଇଟି ଅଛି, ଏହା ପୁଣି ଦ୍ୱିଗୁଣିତ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଛୋଟ ଛୋଟ ଚାରିଥର ଦୁଇ କିଲୋମିଟର ହେବ, ଛୋଟ ଛୋଟ ଚାରିଥର ଦୁଇଥର ହେବ କାରଣ ଆମେ ସେଠାରେ kcl ର 10 ରୁ 5 କୁ ନେଇଯିବା | ସଲଫୁରିକ୍ ଅମ୍ଳର ୫ ଟି ଅଣୁର ଉପସ୍ଥିତି ଯାହା ସାଧାରଣତ bal ସନ୍ତୁଳିତ ହୋଇଥାଏ କାରଣ ପ୍ରୋଟନ୍ ସନ୍ତୁଳନ କରିବା ଦ୍ୱାରା ସଲଫେଟ୍ ଆୟନକୁ ସନ୍ତୁଳିତ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷକୁ ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ପଦକ୍ଷେପରେ ଦୁଇଟି ତିନି ଚାରି ପାଞ୍ଚ ଯାହା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ତାହା ସଂପୃକ୍ତ mnso ଚାରି ଗଠନ ପାଇଁ ଅନୁସରଣ କରିବ | ସେହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ପାଞ୍ଚ ଗୁଣ ଗଠନ କର ଏବଂ ଏହା ସହିତ କାରଣ ଏହି କ୍ୟାସନ୍ ସେଠାରେ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ଆୟନ ସେଠାରେ ଅଛି ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ ଏବଂ ଅନ୍ୟ କିଛି ଜିନିଷ ମଧ୍ୟ ଅତ୍ୟଧିକ ଅଟେ ସେହି ଅନୁରୂପ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଏହି ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ରୁ ଆସୁଥିବା ଅମ୍ଳଜାନ ହେଉଛି ଗଠନ | ଜଳର
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଉପାଦାନ କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପାର୍ଶ୍ୱ ଦ୍ରବ୍ୟ ହେଉଛି ତୁମର k2 so4 ପୋଟାସିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ୱାଟର ଅଣୁ ଏବଂ ଏହି ଜିନିଷକୁ ସନ୍ତୁଳନ କରିବା ଜିଭିନ ହେବ | g ତୁମେ ଆଠଟି ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଛଅ k ଦୁଇଟି ସହିତ ଚାରିଟି ଗଠନ କରିବ
ତେଣୁ ଆମେ ଏପରି କିଛି ପାଇବୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଦେଖିପାରିବା ଯେ ସନ୍ତୁଳନ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଏବଂ ଆମର କିଛି ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଥାଇପାରେ ଯାହାକୁ ଆମେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବା ଏବଂ ସାଧାରଣ ପାଇଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ମଧ୍ୟ ହ୍ରାସ କରିପାରିବା | ପ୍ରଜାତି ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ପାଇଥାଉ ଏବଂ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କେବଳ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେବି ଯେଉଁଠାରେ ଆମର କିଛି ପ୍ରଜାତି ରହିପାରନ୍ତି ଯେପରି କୋସ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ତିନୋଟି ସହିତ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅନୁସରଣ କରିବା ଉଚିତ ଏବଂ

ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ଜାଣିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଶେଷରେ ସନ୍ତୁଳନ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଏବଂ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରର ସଂଖ୍ୟା ଅନୁଯାୟୀ ଲେଖିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହୁଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ କ୍ୟୁବ୍ରିକ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ଆନାଲିଟିକାଲ୍ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ଗ୍ରୁପ୍ ପୃଥକ ସାରଣୀରେ କିମ୍ବା ପରେ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପ୍ରାକ୍ଟିକାଲ୍ କ୍ଲାସରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା କେବଳ ନାଇଟ୍ରିକ୍ ରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇପାରେ | ଏସିଡ୍ ସମାନ ଭାବରେ 2 s 5 ର ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଯାହାକି ଏହି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଦ୍ୱାରା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହାକି ଅନ୍ୟ କିଛି ମଧ୍ୟ ପୂରଣ କରିପାରିବ | ଏହା ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟସ୍ଥଳରେ ପ୍ରୋଟନ୍ ଏକାଗ୍ରତାକୁ ବଜାୟ ରଖିଛି

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମାମଲାରୁ ଯାହା ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଆମେ କିଛି ଆର୍ସେନିକ୍ ଆୟନ ପାଇଛୁ ନା ତାହା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ନୁହେଁ ଏବଂ ଆମେ ସଲଫେଟ୍ ଆୟନ ପାଇଛୁ କି ନାହିଁ | ସେଠାରେ କିମ୍ବା ତାହା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଆମକୁ ଏହି ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକୁ କହିବ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଅନୁସରଣକୁ ଏହିପରି ଏକ fashion ଙ୍ଗରେ ଜାଣିବା ଉଚିତ ଯେପରି ଆମ ପାଖରେ ତିନୋଟି ପୋ ଚାରି ଗର୍ତ୍ତ ଥାଇପାରେ ଯାହା କୋକ୍ କିମ୍ବା ଅଙ୍ଗାର କିମ୍ବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଦ୍ୱାରା ହ୍ରାସ ହୋଇପାରେ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଏକ ସାଧାରଣ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଅଙ୍ଗାର କିମ୍ବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ପୁନ red ଉତ୍ପାଦନକାରୀ ଏବଂ sio2 ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଯାହା କିଛି ପାଇବ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ପ୍ରଜାତିର ଅନୁରୂପ ଗଠନ | ସେହି ପରି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସିଲିକା ଯାହା ଏହାକୁ ସିଲିକେଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କଣ୍ଡାଇଟ୍ ରୁ କିଛି ପ୍ରଜାତି ବାହାର କରିଥାଏ | ଆୟନ

ତେଣୁ ଏହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆମକୁ କିଛି ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ଫସ୍ଫେଟ୍ ପଥରରୁ p ଚାରିଟି ମ element ଳିକ ଫସଫରସ୍ ର ଅନୁରୂପ ପ୍ରସ୍ତୁତି ଭାବରେ ବିବେଚନା କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପଥର ପ୍ରଜାତିର ପଥର ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ କିଛି ମୂଲ୍ୟଯୁକ୍ତ ପ୍ରଜାତି ଗଠନ ପାଇଁ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ କିମ୍ବା ମୂଲ୍ୟଯୁକ୍ତ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ପ୍ରସ୍ତୁତି | ମ element ଳିକ ଫସଫରସ୍

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ କିଛି ଉଦାହରଣ

ତେଣୁ ଏହିପରି ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଯେ କିଛି ଜଟିଳ ଅଜ ic ବିକ ଯ ound ଗିକକୁ ପରିଚାଳନା କରିବା ହେଉଛି ପୋଟାସିୟମ୍ ଫେରିକ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ଫେରିକ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବା ଏବଂ ରେଡକ୍ସ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପୋଟାସିୟମ୍ ଫେରି ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ କିପରି ଚାଲିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଜାଣିବା ଉଚିତ | o ତିନୋଟି କ୍ରୋମିୟମ୍ ଏବଂ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ନ୍ୟସ୍ତ କରିବା ଏବଂ ଏହି ଲୁହା କେନ୍ଦ୍ରର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ନ୍ୟସ୍ତ କରିବା ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକ ଜାଣୁ ଯାହା ଚାରି ଫେକ୍ନ୍ ପୁରା ଛଅ ହେବ ଯାହା ହେଉଛି ଫେରିସ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଏହା ହେଉଛି ଫେରୋସିୟାନାଇଡ୍ | ଯାହା ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଲୁହା ଅଟେ , ଏହା ପ୍ଲସ୍ t ରେ ଲ iron ହ | wo ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଏବଂ ସେହି ଫେରି ସିଆନାଇଡ୍ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆହା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ଏକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛି ଯାହା ପ୍ଲାଷ୍ଟିକର ନିମ୍ନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି ଏବଂ କ୍ରୋମାଟ୍ ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା cro4 2 ମାଇନସ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତି ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ | କ୍ଷାରୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଯିବ

ତେଣୁ ଆମେ abcd ଜାଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମ ଜାଣୁ

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ସଂଖ୍ୟା ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ସଂଖ୍ୟା ଅନୁସରଣ କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଆମେ ସନ୍ତୁଳିତ ରେଡକ୍ସ ଲେଖିପାରିବା | ଏଥିରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏତେ ଶୀଘ୍ର ଆମେ ଦେଖିବା ଉଚିତ ଯେ ଏହି ସନ୍ତୁଳିତ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ କିପରି ଆମର ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ସହାୟକ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଗୁଡିକ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ପାଇଁ ସଂପୃକ୍ତ ଆହା ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ଉପଯୋଗ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କିପରି ପରିଚାଳନା କରିପାରିବା | ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣ କିପରି ବୁ understand ିପାରିବେ ଆମେ କିପରି ଅଜ୍ଞାତ ଏକାଗ୍ରତା ଜାଣିପାରିବା ତାହା କେବଳ ନୁହେଁ | ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଡୋମେନ୍ ଏହା ବାୟୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ କ area ଣସି କ୍ଷେତ୍ରକୁ ଯାଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ପରିମାଣିକ ଭାବରେ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା କିମ୍ବା କ any ଣସି ନମୁନାରେ କ unknown ଣସି ଅଜ୍ଞାତ ପରିମାଣ ଜାଣିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା

ତେଣୁ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଅନ୍ୟ ଏକ ଶାଖା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରି ଖୋଲାଯାଇଛି | ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଆନାଲିଟିକାଲ୍ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଶାଖା

ତେଣୁ ଏହା ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ପରିମାଣିକ ବିଶ୍ଳେଷଣ ପାଇଁ କ’ଣ ବ୍ୟବହାର କରିବ କାରଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଆମେ ଗୁଣାତ୍ମକ ବିଶ୍ଳେଷଣ ଭାବରେ କିଛି କହିଥାଉ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଜାତିର ଚିହ୍ନଟ ଯେପରିକି କ୍ରୋମିୟମ୍ ଖଣିରେ ଥିବା ଇସ୍ପାତ କ୍ରୋମିୟମରେ | କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ କ material ଣସି ପଦାର୍ଥରେ କ୍ରୋମିୟମ୍ ପ୍ରଥମେ ଚିହ୍ନଟ କରାଯାଇପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କ୍ରୋମିୟମ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି କି ନାହିଁ ତାହା ହେଉଛି ଗୁଣାତ୍ମକ ବିଶ୍ଳେଷଣ ଭାବରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଜ୍ଞାନର ପରବର୍ତ୍ତୀ ପର୍ଯ୍ୟାୟ କିମ୍ବା ବୁ understanding ିବାର ପରବର୍ତ୍ତୀ ପର୍ଯ୍ୟାୟ କିମ୍ବା ସୂଚନାର ପରବର୍ତ୍ତୀ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଯାହା ଆମ ପାଖରେ ଅଛି ତାହା ହେଉଛି | ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକରେ କେତେ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଉପସ୍ଥିତ ପରିମାଣ ଜାଣିବା ଦ୍ୱାରା ଜଣା ପଡିବ | ସଂପୃକ୍ତ ପଦ୍ଧତିକୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ପାଇଥାଉ କିମ୍ବା କେଉଁଠାରେ ଆମେ ନମୁନାକୁ ପରିମାଣିକ ଭାବରେ ବିଶ୍ଳେଷଣ କରୁ ଏବଂ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କରିବା ଦ୍ such ାରା ଏହିପରି ଏକ ପ୍ରଣାଳୀ ହେଉଛି

ତେଣୁ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ସନ୍ତୁଳନ କରିବା ସମୟରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସ କରିବା ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଜଡିତ | ଅଜ୍ଞାତ ପଦାର୍ଥର ପରିମାଣ ବୁ understanding ିବା କିମ୍ବା ଜାଣିବା କିମ୍ବା ଆକଳନ କରିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିବ ଏହା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏହି ଶବ୍ଦଟି କ solid ଣସି କଠିନ ନମୁନାରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଜ୍ଞାତ ପଦାର୍ଥ ଯେକ bi ଣସି ଜ bi ବ ରସାୟନ ନମୁନା ଯେକ any ଣସି ଜ oc ବ ରସାୟନ ନମୁନା ଏହି ବ୍ରହ୍ମାଣ୍ଡର ଅନ୍ୟ ନମୁନା ଯାହାକି କିଛି ରଚନା ଉପାଦାନ ହୋଇପାରେ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସମାନ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଏହା ଆପଣଙ୍କ ଚାପ ପଥରରେ ମଧ୍ୟ ରନ୍ଧ୍ରରେ ରହିପାରେ ଯାହା ଦ୍ ch ାରା କ୍ରୋମିୟମ୍ ଗୋଟିଏ ଜିନିଷ ଚିହ୍ନଟ ହୋଇପାରିବ ଯେ ଯେହେତୁ ଆମେ ଏହି ସମସ୍ତ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ମିଡିଆରେ ପଦାର୍ଥ ପଦାର୍ଥକୁ ସମାଧାନରେ ନିଆଯାଇପାରିବ ଯାହା ସମାଧାନ ପ୍ରସ୍ତୁତି | ଏହି ସମସ୍ତ ମାମଲାଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | କ the ଶଳଗୁଡ଼ିକ

ତେଣୁ କ techni ଶଳଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ ଯାହା ଦ୍ re ାରା ଆମେ ଯାହା କହୁଛୁ ତାହା ପୁନ ag ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବାରୁ ଯେହେତୁ ଆମେ ସେହି ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଆମେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟକୁ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା | ଯଦି ଆମେ କିଛି ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରୁ ତେବେ କିଛି ରିଜେଣ୍ଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ

ତେଣୁ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମାଙ୍ଗାନେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଲେଖିଛୁ ଯେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମାଙ୍ଗାନେଟ୍ ଉପଯୋଗୀ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ସମାନ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମାଙ୍ଗାନେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ | ଅନ୍ୟ ଅଜ୍ unknown ାତ ପ୍ରଜାତିର ଅଜ୍ unknown ାତ ପ୍ରଜାତିର ବିଶ୍ଳେଷଣ କରିବା ପାଇଁ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନରେ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ, ଯାହାକୁ ଆମେ ଆନାଲିଟୀ ବୋଲି କହିଥାଉ କିମ୍ବା ଏହି ଅଜ୍ unknown ାତ ପ୍ରଜାତିର ପରିମାଣକୁ ଆମିନୋ 4 ସହିତ ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜାଣିବା ଦ୍ୱାରା ଚିହ୍ନଟ କରାଯାଇପାରିବ ଯାହାକି ତୁମର ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଅଟେ | ତୁମର ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ହେବା ଉଚିତ ଯାହା ଦ୍ k ାରା k mno4

ଦ୍ ox ାରା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରିବ | ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ k mno4 ର ଏକ ବିଶେଷ ଅର୍ଥ ଅଛି

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ କ species ଣସି ପ୍ରଜାତି ଯାହାକି k mno4 ଦ୍ ox ାରା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରିବ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ଜିନିଷର ନାମ ହେଉଛି k ମେନୋପୋଜ ଉପରେ ଆଧାର କରି ତୁମର ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପରମାନଗାଁମେଟ୍ରି | permanganate potassium permanganate ଆମେ କିଛି ଟ୍ରାଇଟୋମେଟ୍ରିକ୍ ବିଶ୍ଳେଷଣ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ ଯାହା ଏକ permanganometrimetry

ତେଣୁ ମେଟ୍ରିକ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥା ଅଟେ

ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟଗୁଡିକର ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଉଦାହରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଡିଚ୍ରୋମେଟ୍ ଆୟନ ଉପରେ ଅନୁରୂପ ସନ୍ତୁଳିତ ସମୀକରଣ ଦେଖିଛୁ | k2 cr2o7

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ k2 cr2o7 ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯାହାକି ଆପଣଙ୍କର ପୋଟାସିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମାଟ୍ ବ୍ୟତୀତ ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଅନ୍ତର୍ନିହିତ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକରେ ଦୁଇଟି କ୍ରୋମିୟମ୍ କେନ୍ଦ୍ରରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛନ୍ତି ଯାହା ଏକ ଅମ୍ଳଜାନ ଦ୍ୱାରା ବ୍ରିଜ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ କ୍ରୋମିୟମ୍ କ୍ରୋମିୟମ୍ କେନ୍ଦ୍ରଗୁଡିକ ଆମେ ସେଠାରୁ ବାହାର କରିପାରିବୁ ନାହିଁ | ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅକ୍ସିଡାଇଜେନ୍ ଏଜେନ୍ ପାଇଁ ଡିଚ୍ରୋମେଟ୍ ନିଜେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ | t କାରଣ ଏହାର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ e0 ମୂଲ୍ୟ ଅଛି ଏବଂ ଥରେ ଆମେ ଜାଣିବା ଯେ ଏହାର ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ କ୍ଷମତାର ପରିମାଣ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ କିମ୍ବା ହ୍ରାସକାରୀ ଆନାଲିଟ୍ ଚୟନ କରିପାରିବା ଯାହା ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କରି ହ୍ରାସ ପାଉଛି ଯାହା ଆମେ ପର୍ମାନଗାନେଟୋରୀ କିମ୍ବା ଡିକ୍ରୋମାମେଟ୍ରି ଦ୍ୱାରା କରିଥାଉ | ସେରିକ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ କିମ୍ବା ସେରିକ୍ ସଲଫେଟ୍ ଯାହାକି ଅଧିକ ଲୁଣ ପରି ଏକ ଦ୍ୱିଗୁଣ କଠିନ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ପଙ୍କଜ ବୋଲି କହିଥାଉ

ତେଣୁ ଏହି ସିରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହି ଆୟୋଡିନ୍ ଦୁଇଟି ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ ଏହିପରି ଦୁଇଟି ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଭଲ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ସଂପୃକ୍ତ ଆୟୋଡୋମେଟ୍ରି ଯେଉଁଠାରେ ଆୟୋଡିନ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଠାରୁ ମାଧ୍ୟମରୁ ମୁକ୍ତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ଅନୁରୂପ ପରିମାଣର ଆୟୋଡିନ୍ ହୋଇପାରେ ତାହା ସଂପୃକ୍ତ ଟାଇଟ୍ରୋମେଟ୍ରିକ୍ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ୱାରା ଆକଳନ କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ଆୟୋଡୋମେଟ୍ରୀ ଏବଂ ଆୟୋଡୋମେଟ୍ରି ଆୟୋଡିମେଟ୍ରି ଏକ ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ ଅଟେ | ବୁରେଟ୍ ରେ ଆୟୋଡିନ୍ ର ଏକ ମାନକ ସମାଧାନ ଆମେ ଏହାକୁ ବୁରେଟ୍ ରେ ନେଇଥାଉ ଏବଂ ଆମେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆୟୋଡି ପାଇଁ ଯିବା | କନିକଲ୍ ଫ୍ଲାସ୍କରେ ସଂପୃକ୍ତ ହ୍ରାସ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍କୁ ଟାଇଟ୍ରେଟ୍ କରିବା ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ୍ ଭାବରେ ଆମେ କାହିଁକି ଏହି ଉଦାହରଣଗୁଡିକ ନେଉଛୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତିନୋଟି ଚାରୋଟି ଉଦାହରଣ କାହିଁକି ଆପଣ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ ଅନେକ ନେଉଛନ୍ତି କାରଣ ସେମାନଙ୍କର e0 ମୂଲ୍ୟ ଭିନ୍ନ | ସେଥିମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଅତ୍ୟଧିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି k mno4 ନୁହେଁ ଏହି ସବୁ ମଧ୍ୟରେ ସବୁଠାରୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ 1.51 ଭୋଲ୍ଟର e0 ମୂଲ୍ୟ ବୋଲି ବିବେଚନା କରୁ

ତେଣୁ ଏହି e 0 ମୂଲ୍ୟ ତୁରନ୍ତ ଆମକୁ କହିବ i 2 ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି 0.0.51

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଦୁର୍ବଳ ଭାବରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି ଏବଂ k ଆମିନୋ 4 ଦୃ strongly ଭାବରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି

ତେଣୁ ଆମ ପାଖରେ knm 4 ବର୍ଗରେ ଆମର ଯ ounds ଗିକ ଅଛି ଯାହା ପୋଟାସିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମାଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ସମାନ ଭାବରେ ବିଶ୍ଳେଷଣ କରାଯାଇପାରେ | ସେଠାରେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ k ଆମିନୋ ଖାଦ୍ୟ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ହେବ ଏବଂ ଏହା ପ୍ରାୟତ and ଏବଂ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହି ସମାନ | mno4 ମାଇନସ୍ ଏବଂ mn2 ପ୍ଲସ୍ ମଧ୍ୟରେ ଅଧା କୋଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଟାଇକୁଲାର୍ e0 ମୂଲ୍ୟ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ପ୍ଲସ୍ 7 ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ଏବଂ ଭାଲେନ୍ସ ଷ୍ଟେଟରେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଏବଂ 0.514 ର 0 ମୂଲ୍ୟ ବ and ାଇବା ଏବଂ ଏହା ଅତ୍ୟଧିକ ରଙ୍ଗୀନ କାରଣ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ କାରଣରୁ ଆମେ ଜାଣୁ | ଏହି ଚାର୍ଜ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ଟ୍ରାନ୍ସମିସନ୍ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଯଦିଓ ଏହାର କ d ଣସି d ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ d ଶୂନ ସିଷ୍ଟମ୍ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ପ୍ଲସ୍ ସାତୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଚାର୍ଜ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ଟ୍ରାନ୍ସମିସନ୍ ହେତୁ ଏହା ବାଇଗଣୀ ରଙ୍ଗର ଅଟେ

ତେଣୁ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ସମୟରେ ଏହି ବାଇଗଣୀ ରଙ୍ଗ ଅଦୃଶ୍ୟ ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ରଙ୍ଗର ଅଦୃଶ୍ୟତା | ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଆମେ mno4 ମାଇନସ୍ ର mn 2 ପ୍ଲସ୍ ର ଅନୁରୂପ ହ୍ରାସରୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅନୁସରଣ କରିପାରିବା ଯାହା ଏକ ରଙ୍ଗହୀନ

ତେଣୁ ଆମେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ର ଶେଷ ପଏଣ୍ଟ ସୂଚାଇବା ପାଇଁ କ indic ଣସି ସୂଚକ ବ୍ୟବହାର କରୁନାହୁଁ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମାପ୍ତ ହୋଇଥିବା ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କୁ ସୂଚାଇବା | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶତପ୍ରତିଶତ ପ୍ରାୟ ଶତକଡ଼ା ଡାହାଣ ଆଡକୁ ଯାଇଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆଉ ଏହି ରେଡକ୍ସା ନାହିଁ | ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି କାରଣ ଏହି ସମସ୍ତ ପାଞ୍ଚଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିଙ୍କୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେବ ଯାହାକି mno4 ମାଇନସ୍ ଦ୍ୱାରା ଏହାର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ପରିମାଣିକ ଭାବରେ ଏହି ପାଞ୍ଚଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରିବ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପୋଟାସିୟମ୍ ସ୍ଥାୟୀ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହାର ଅନ୍ୟ ଏକ ସମସ୍ୟା ଅଛି କାରଣ ଏହାର ଚାପର ପରିମାଣ ଅଛି | mno2 କାରଣ ଏହା କିଛି ସ୍ self ୟଂ କ୍ଷୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାଇପାରେ କାରଣ ଏହି mno4 ଅମ୍ଳୀୟ ସ୍ଥିତିରେ ସ୍ଥିର କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଜଳ ଦ୍ରବଣରେ ନିରପେକ୍ଷ ଅବସ୍ଥାରେ ସଂରକ୍ଷଣ କରୁ , ଏହି mno2 ର କିଛି ପରିମାଣ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଯେଉଁଠାରେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ କେବଳ ଚାରିଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ କୁ କମିଯାଏ | ଯଦି ଜଳ ଅତ୍ୟଧିକ ଶୁଦ୍ଧ ନୁହେଁ ତେବେ ଏହାର କିଛି ଜ organic ବ ଅପରିଷ୍କାରତା ଅଛି ଏବଂ ଜ organic ବ ଅପରିଷ୍କାରତା ଆଇଟମ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଯାହା କି ଆମିନୋ 4 ଦ୍ୱାରା ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ k ଆମିନୋ 4 ମଧ୍ୟମରେ କିଛି mno4 ଗଠନ ପାଇଁ ଖରାପ ହୋଇଯିବ | mno2 ର ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କିଛି ପରିମାଣର k menopause ନଷ୍ଟ ହୋଇଯିବ ଏବଂ କିଛି ପରିମାଣର mno2 ସୃଷ୍ଟି ହେବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହାକୁ ପ୍ରାଥମିକ ମାନକ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ସେହି ପ୍ରାଥମିକ ମାନକ ଜିନିଷକୁ କିଛି ପ୍ରାଥମିକ ଦ୍ tit ାରା ଟାଇଟାଇଟ୍ କରାଯାଇପାରେ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ମାନକ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଦଳୀୟ ମାନକ ସମାଧାନ ଏବଂ ଯାହା ମାନକ ସହିତ ଟାଇଟାଇଟ୍ କରି ମାନକ ହୋଇପାରିବ | ଅକ୍ସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ର ସମାଧାନ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସୋଡିୟମ୍ ଅକ୍ସାଲେଟ୍ ଯାହା k ଆମିନୋ 4 ଦ୍ୱାରା ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ k ଆମିନୋ 4 ଏବଂ ଅକ୍ସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏହା ସନ୍ତୁଳିତ ସମୀକରଣ ଏବଂ ଅକ୍ସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ କ୍ୟାମିନୋ କାରଣ ଅକ୍ସାଲିକ୍ ଏସିଡ୍ | ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ କେବଳ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନକୁ ବ rise ାଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ପୁନର୍ବାର ଅଧା କୋଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପୂର୍ବ ଉଦାହରଣ ପରି ହେବ ଯାହା କେବଳ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ସଲଫେଟ୍ କୁ ହ୍ରାସ ପାଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରିମାଣିକ ଭାବରେ ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ଯେହେତୁ ଏହି ସୋଡିୟମ୍ ଅକ୍ସାଲେଟ୍ ସମାଧାନ ହେଉଛି | ପ୍ରାଥମିକ ମାନକ ସମାଧାନ ତେଣୁ ଏହି ସୋଡିୟମ୍ ସହାୟକ ସମାଧାନର ଶକ୍ତି ଜାଣିବା କରକୁ ଜାଣିବ | k mno4 ର ଦ୍ secondary ିତୀୟ ମାନାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଶକ୍ତି ଏବଂ ପ୍ରକୃତ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କରିବା ପୂର୍ବରୁ ତୁରନ୍ତ ଆମେ ଏହି ଶକ୍ତି ଖୋଜୁ ଏବଂ ଅନ୍ୟ କେତେକ ପ୍ରଜାତିର ଆକଳନ ପାଇଁ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମାନକକରଣ ପ୍ରକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହି ମାନକକରଣ ପ୍ରକ୍ରିୟା ବିଭିନ୍ନ ଜିନିଷ ଗଠନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରିବ | ଏହାର ଅର୍ଥ ଯଦି ଆମର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ର କିଛି ଅଜ୍ଞାତ ଶକ୍ତି ଥାଏ ଆମେ ପ୍ରାୟତ use ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ଅନ୍ୟ କ labor ଣସି ଲାବୋରେଟୋରୀରୁ ବ୍ୟବହାର କରୁ କାରଣ ଏହା ଏକ ସ୍ଥିର ପରିମାଣ ନୁହେଁ ଯଦିଓ ଆମେ ଫ୍ରିଜ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ସମାଧାନରେ ସଂରକ୍ଷଣ କରିଥାଉ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁ ସେତେବେଳେ ପ୍ରକୃତ ଶକ୍ତି ଜାଣିବା ଉଚିତ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ର ପ୍ରକୃତ ଶକ୍ତି ବିଷୟରେ ଜାଣିବା ଦ୍ we ାରା ଆମକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ k ଆମିନୋ 4 ର ଅନୁରୂପ ସନ୍ତୁଳିତ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଆମିନୋ 4 ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ପୁନର୍ବାର ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ | ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ | ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ପ୍ରଥମ ଦିନରୁ ଆମେ ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ଅଣୁର ଉତ୍ପାଦନକୁ ଯିବା ଭଳି ସମାନ ଭାବରେ ସୋଡିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ସୋଡିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହାକୁ ତରଳାଇଦେବା ପରି

ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ

ତେଣୁ ପରିମାଣର ଚିହ୍ନଟ | ସୋଡିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ର ପରିମାଣ ପରିମାଣିକ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଦ୍ red ାରା ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ମିଳିପାରିବ ଏବଂ ଏହି ନାଇଟ୍ରସ୍ ଏସିଡ୍ ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଏବଂ ତୃତୀୟଟି ହେଉଛି ଏକ ସୁନ୍ଦର ଉଦାହରଣ ଯେଉଁଠାରେ ଫେରୁସ୍ ନମୁନାରେ ଲୁହା ଯାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଫେରୁସ୍ ନମୁନା ପାଇବା ସର୍ବଦା ସହଜ ନୁହେଁ କାରଣ ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ନିଜେ ଲାବୋରେଟୋରୀ ଅବସ୍ଥାରେ ସ୍ଥିର ନୁହେଁ କେବଳ ସ୍ଫଟିକ୍ ଫର୍ମରେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଡବଲ୍ ଲୁଣରେ ସ୍ଥିର ହୋଇଛି | ଫେରୁସ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ କିମ୍ବା ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଡବଲ୍ ଲୁଣ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯାହା ଅଧିକ ଲୁଣ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଅଧିକ ଲୁଣ ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଆମେ ସକ୍ରିୟ ପ୍ରଜାତି ପାଇଥାଉ ଯାହା k mno4 ଦ୍ ox ାରା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ତୁମର ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ଯାହା ଦ୍ fer ାରା ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ମଧ୍ୟ p mangan4 ସମାଧାନର ମାନକ କ୍ୟାମିନୋ ଫୋର୍ସ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ସହିତ ଟାଇଟାଇଟ୍ କରି ଆକଳନ କରାଯାଇପାରେ | ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ସୋଡିୟମ୍ ଅକ୍ସାଲେଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଏବଂ ଏହାର ଅଜ୍ଞାତ ଏକାଗ୍ରତା ଅର୍ଥାତ୍ ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ଦ୍ରବଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ଏବଂ ସନ୍ତୁଳନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ମୋଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ମିଳିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ପରିମାଣ | ଲୁହା ସଲଫେଟ୍ ର ଅନ୍ୟ କ sample ଣସି ନମୁନା ମଧ୍ୟ ସରଳ କଥା ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ରୂପାନ୍ତର କରନ୍ତି ଯେକ any ଣସି ଲୁହା ନମୁନା ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରନ୍ତି କାରଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଲୁହା ନଖରୁ ଲୁହା ମଞ୍ଜି ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ ଜାଣୁ ସେହି ଲୁହା ମଞ୍ଜି କିମ୍ବା ଲୁହା ନଖକୁ ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ କିପରି ରୂପାନ୍ତର କରାଯାଏ ଯାହା ହୋଇପାରେ | ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ସେହି ଫେରୁସ୍ ସଲଫେଟ୍ p ସହିତ ଏହାର ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଜାଣି ଟାଇଟ୍ରେଟ୍ କିମ୍ବା ଆକଳନ କରାଯାଇପାରେ | otassium permanganate

ତେଣୁ ଶେଷରେ ଆମେ ଏଠାରେ ଏକତରଫା ଭାବରେ କହିବୁ ଯେ ଆମେ ଏହାକୁ କିପରି ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇବୁ କାରଣ ପୋଟାସିୟମ୍ permanganate ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ k ଆମିନୋ 4 ଗଠନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ କିନ୍ତୁ ଏହାର ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅର୍ଥାତ୍ mn 2 plus ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କିପରି ହାସଲ କରାଯାଇପାରିବ | mno4 ମାଇନସ୍ ଗଠନ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟର ଏକ ସାଧାରଣ ପରିଚୟ ଯାହାକି ତୁମର ସୋଡିୟମ୍ ବିସ୍ମୁଥ୍

ତେଣୁ ତୁମର 2 ଷ୍ଟେପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି mn ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ବିସ୍ମୁଟ୍ ଆୟନ ବାୟୋ 3 ମାଇନସ୍ ଦୁଇ ବିସ୍ମୁଥ୍ ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟିକୁ ବୃଦ୍ଧି | ଅଧା କୋଷର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ସେହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଫର୍ମରେ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରିଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ mn2 ପ୍ଲସ୍ ଉପଲବ୍ଧ ଅଛି

ତେଣୁ ଯେକ any ଣସି ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଆମ ପାଖରେ ଲୁଣିବା ପାଇଁ ଯେକ any ଣସି ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ରହିପାରେ, ଏହା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଲୁଣ କିମ୍ବା ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ସଲଫେଟ୍ ଭଳି | ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଆମେ ସୋଡିୟମ୍ ବିସ୍ମୁଥ୍ ହେଉଛି ମାନକ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଯାହା ତୁରନ୍ତ ଏହି ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ପରିମାଣକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରେ | ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ପାଇଁ,

ତେଣୁ ଏହି ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ଆୟନ mno4 ମାଇନସ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟମ ମାଧ୍ୟମରେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଯାହାକୁ ଆମେ ରଙ୍ଗ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଦ୍ୱାରା ଦେଖୁ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ପାଇଲ୍ ବାଇଗଣୀ ରଙ୍ଗ ସେଠାରେ ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି mn 2 ପ୍ଲସ୍ mno4 ମାଇନସ୍ 1 ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି | mn2 ପ୍ଲସ୍ ର କିଛି ପରିଚୟ ସୃଷ୍ଟି କରୁଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ଯେକ any ଣସି ଅଜ୍ଞାତ ନମୁନାରେ mn2 ପ୍ଲସ୍ କୁ କିପରି ଚିହ୍ନିବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପରୀକ୍ଷଣ ଯେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ବିସ୍ମୁଥ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ବିସ୍ମୁଟ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ରୂପାନ୍ତର କରିବ ଏବଂ ଆପଣ ରଙ୍ଗ ଜାଣି ଜାଣିପାରିବେ ତେବେ ଏହା କେତେ ହେବ | ତୁମେ ସେହି ପରିମାଣର ପରିବର୍ତନ ପାଇବାକୁ ଗଠନ କରୁଛ ଏବଂ ତୁମେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ କିମ୍ବା mno4 ମାଇନସ୍ ଅନୁମାନ କର ଯାହା ସୋଡିୟମ୍ ଅକ୍ସାଲେଟ୍ ସହିତ ଟାଇଟର୍ କରି ସେଠାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଏହି ସମସ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅମ୍ଳୀୟ ମଧ୍ୟମ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟନରେ ଘଟୁଛି ଏବଂ ଏହି ହପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଳ ଯୋଗ କରାଯାଇଛି | ସଂପୃକ୍ତ ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସନ୍ତୁଳିତ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆମକୁ ସନ୍ତୁଳନ କରିବାକୁ ପଡିବ କାରଣ ଆମେ ଚଉଦ ଘଣ୍ଟା ପ୍ଲସ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଗଠନ କରୁ | ସାତ h two o ଆମ mno4 ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି, କାରଣ mno4 ମାଇନସ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ସ୍ଥିତିରେ ବହୁତ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ mno4 ମାଇନସ୍ ଗଠନ ମଧ୍ୟ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ m ାରା mno4 ମାଇନସ୍ ଏବଂ mn 2 ପ୍ଲସ୍ ଯାହାକିଛି | ଆମେ ଏହି ପରିମାଣିକ ଆକଳନ ପାଇଁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରୁଛୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଲାବୋରେଟୋରୀ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ କିମ୍ବା ତତ୍ତ୍ୱିକ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଯାହା ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଜାଣି ବୁ understand ିପାରିବା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସନ୍ତୁଳନ ଅମ୍ଳୀୟ ମାଧ୍ୟମ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ଅମ୍ଳୀୟ ମାଧ୍ୟମ ମଧ୍ୟରେ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇଥାଉ | ସଲଫେଟ୍ ପାଇଁ ଆମେ ଯାହା ପାଇପାରିବା ତାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅନୁରୂପ ଅଟେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ମ basic ଳିକ ମାଧ୍ୟମରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଏହି ପୋଟାସିୟମ୍ ସ୍ଥାୟୀ ଭାବରେ ସିଧାସଳଖ mn2 କୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହା ସଂପୃକ୍ତ ମାଧ୍ୟମ ଦ୍ୱାରା ଅମ୍ଳୀୟ | ମଧ୍ୟମ

ତେଣୁ ଅମ୍ଳୀୟ ମାଧ୍ୟମ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯଦି ଆମେ ଏକ ଅନୁରୂପ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯିବା କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ଅଟୁ | ମ basic ଳିକ ମାଧ୍ୟମ ସେହିଭଳି ମ basic ଳିକ ମାଧ୍ୟମ ଅତ୍ୟଧିକ ସାହାଯ୍ୟକାରୀ ନୁହେଁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ସରଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଆମେ ଏହାର ମ basic ଳିକ ମାଧ୍ୟମ ପାଇଁ କ ho ଣସି ହୋ ମାଇନସ୍ ଲେଖୁନାହୁଁ କିନ୍ତୁ ଆମେ କେବଳ h 2 ଲେଖୁଛୁ କାରଣ ଏହି h2 ଅଧିକ ପରିମାଣର ଗଠନ ପାଇଁ ଗ୍ରାସ ହେବ | କୋହର

ତେଣୁ ବାମରୁ ଡାହାଣକୁ କୋହ ଗଠନ କରି ମାଧ୍ୟମ ସେହି ଉପାୟରେ ମ basic ଳିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା mno2 ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେଉଛି ଏବଂ mno2 ଯାହା ଆମେ ପାଇପାରୁଛୁ ତାହା ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବ ନାହିଁ ଏହା ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବ | ମୁକ୍ତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହିପରି କ perm ଣସି ପରମଙ୍ଗାନୋମେଟ୍ରିକ୍ ଟାଇଟାନ୍ସ ପାଇଁ ସହାୟକ ହୁଏ ନାହିଁ

ତେଣୁ ସମସ୍ତ ପର୍ମାଙ୍ଗୋମେଟ୍ରିକ୍ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ମଧ୍ୟ ଡିଚ୍ରୋମାଟୋମେଟ୍ରୀ ଏହାକୁ ଅମ୍ଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ କରିବା ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ସହାୟକ ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ମ basic ଳିକ ମାଧ୍ୟମରେ ଏହା ନିର୍ଗତ ହେବ ଏବଂ ଆମେ କରିପାରିବୁ ନାହିଁ କିମ୍ବା କରିପାରିବୁ ନାହିଁ | ସଂପୃକ୍ତ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆମେ ଯାହା କହିପାରିବା ଯେ ମ basic ଳିକ ମାଧ୍ୟମରେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଜଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସନ୍ତୁଳନ କରିବା ପାଇଁ ଯୋଗ କରାଯିବ | ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସନ୍ତୁଳନ କରିବା ପାଇଁ ଅଧା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସେଠାରେ ରହିବ ଏବଂ ଏହି ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଥରେ ପାଇବା ପରେ ଏହି ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଥରେ ଆମେ ବୁ understanding ିବା ପରେ କେଉଁଠାରେ ବ୍ୟବହାର କରୁ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆମେ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ର ସଂପୃକ୍ତ ଟାଇଟ୍ରୋମେଟ୍ରିକ୍ ପଦ୍ଧତି ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବୁ ନାହିଁ | k ମେନୋପୋଜ୍ ଏହା କେବଳ ସଲଫାଇଡ୍ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହେବ ସେହିଭଳି ଅନ୍ୟ କେତେକ ପ୍ରଜାତି ମଧ୍ୟ ସେଠାରେ ଉପଲବ୍ଧ ହେବେ ଯାହାକି ଏହି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆପଣ ଜାଣିଥିବା ଏହି k ର ବ୍ୟବହାର ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା କେବଳ k ମେନୋଫୋନ୍ ଉପରେ ଆଧାରିତ କିଛି ଉଦାହରଣ | ସିଲିକ୍ ସଲଫେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଆମେ ଆୟୋଡିନ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି କ techni ଶଳ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଏହିପରି ଏକ ଉଦାହରଣ ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯେ ଆନାଲିଟିକାଲ୍ ରସାୟନରେ ସାଧାରଣ ରେଡକ୍ସ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପାଇଁ କ୍ୟାମିନୋ 4 ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ |