ଆମର ଶେଷ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଶ୍ରେଣୀକୁ ସ୍ welcome ାଗତ ଓଲଟା ଅର୍ଥରେ ଦ୍ୱିପାକ୍ଷିକ ତେବେ ତା’ ହେଲେ କ’ଣ ହେବ ଯେ ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବ ଯେ ତମ୍ବା ତରଳି ଯିବ ଏବଂ ତମ୍ବା ଶୂନ୍ୟ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ଜିଙ୍କ ଧାତୁରେ ମୁଁ କହିବି ଜିଙ୍କ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଚିହ୍ନ ଜିଙ୍କ ଧାତୁକୁ ଫେରିବ

ତେଣୁ ଆହା ମ ically ଲିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ହେବ | ସାଧାରଣ ଆହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏହି ପ୍ରାକୃତିକ ଦିଗ ହେଉଛି ଏବଂ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଡେଲଟା g ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ତୁମେ ମୋର ଅର୍ଥ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଡେଲଟା g କୁ ଓଲଟା ଅର୍ଥରେ ନକରାତ୍ମକ କର ଯେ ତୁମେ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବିରୁଦ୍ଧରେ ଏକ ଓଲଟା ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଡ୍ରପ୍ ପ୍ରୟୋଗ କର ଯାହା ଦ୍ here ାରା ତୁମେ ଜାଣ | ଏହି ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ସାଧାରଣତ will ଘଟିବ ସାଧାରଣତ I ମୋର ଅର୍ଥ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ କ’ଣ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ସେଲ୍ ହେବ ଯେଉଁଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ହେବ | ଏକ ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ଏବଂ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ସେଲ୍ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଏତେ ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ କୋଷ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଆନାଡ୍ରେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ସେମାନେ କ୍ୟାଥୋଡରେ ଗ୍ରାସିତ ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ସ୍ natural ାଭାବିକ ଭାବରେ ଏହା ହେବ | କ୍ୟାଥୋଡରେ ଖାଇବାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରେ ଯାହା ପ୍ଲସ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ସେଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଏକ ବାହ୍ୟ ଶକ୍ତି ଉତ୍ସରୁ ଆସିଥାଏ ସେଥିପାଇଁ ମୁଁ କହୁଥିଲି ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ବାହ୍ୟ କରେଣ୍ଟ ଯୋଗାଉଛନ୍ତି ଯେପରି ସେଲ୍ ରିଭ୍ ଅଟେ ତେବେ ମୁଁ ଓଲଟା ଦ୍ୱିପାକ୍ଷିକ ଅଟେ | କ୍ୟାଥୋଡ୍କୁ ଯୋଗାଣ ଅର୍ଥାତ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍କୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଗାଇ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ଆନାଡରୁ କା remove ଼ିଥାଏ ଯାହା କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଅଟେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ମାଇନସ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଅଟେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ମାଇନସ୍ ଆନାଡ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ଲସ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ବାହ୍ୟରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଗାଉଛନ୍ତି | କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆହା ସାଧାରଣତ this ଏହା ହେଉଛି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ କୋଷ ଭିତରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ କିଛି ରାସାୟନିକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେତୁ ଏଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଗାଇ ଦିଆଯାଏ | ବାହ୍ୟରୁ ଏହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ବାହ୍ୟରୁ ଏହି କୋଷକୁ ଫିଡ୍ କରାଯାଏ ଏବଂ ସେଠାରେ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଚାଲିଥାଏ ଯେପରି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ସେଲ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଶାସ୍ତ୍ରୀୟ କ୍ଲାସିକ୍ ଉଦାହରଣ ଜାଣିଥିବେ ଆପଣ ତରଳାଯାଇଥିବା କ୍ଷାର ହାଲାଇଡ୍ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଜାଣିଥିବେ | ଏଥିରେ ତରଳାଯାଇଥିବା କ୍ଷାର ହାଲାଇଡ୍ସର ଲିକ୍ଲାସିସ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଯେପରି ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏହା ତରଳ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ଶିଳ୍ପ ପଦ୍ଧତିର ପଦ୍ଧତି ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କଣ ହେବ | କ୍ୟାଥୋଡ୍ ରେ କ୍ୟାଥୋଡ୍

ତେଣୁ ଆହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉଭୟ ଆନାଡରେ ଏବଂ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ରେ ଘଟୁଛି

ତେଣୁ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହା ହ୍ରାସ ହେଉଛି ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ତରଳ ପଦାର୍ଥରେ ପହଞ୍ଚାଇଥାଏ ଏବଂ ଅନୁରୂପ ସମ୍ଭାବନା ମାଇନସ୍ 2.71 ଭୋଲ୍ଟ ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି cl ମାଇନସ୍ ଗେଟ୍ସ | ଗ୍ୟାସ୍ ଫର୍ମରେ ଅଧା cl ଦୁଇଟିର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଅନୁରୂପ ସମ୍ଭାବନା ମାଇନସ୍ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଛଅ ଭୋଲ୍ଟ ସହିତ ସମାନ, ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ନେଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନେଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସମୁଦାୟ ଚାରିଟି ଭାବରେ ପାଇଥାଏ | ଏହା ହେଉଛି ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ କ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ତରଳ ଫର୍ମରେ ନା ଶୂନ୍ୟ ଏବଂ ଗ୍ୟାସ୍ ଫର୍ମରେ ଅଧା cl ଦୁଇଟି ସୃଷ୍ଟି କରେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ନେଟ୍ ଇ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଇ ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ମାଇନସ୍ ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ଏକ ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏଥିରେ ଅଛି | ତରଳାଯାଇଥିବା ଅବସ୍ଥା ମନେରଖନ୍ତୁ ଏହା ତରଳାଯାଇଥିବା ଲୁଣରେ ଅଛି ଏହା ଏକ ସମାନ ସମାଧାନ ନୁହେଁ ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରନ୍ତୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ କିଛି ଲୁଣର ଏହି ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି ଯେପରିକି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନିକେଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ର ସମାନ ସମାଧାନ

ତେଣୁ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ | ଗୋଟିଏ ଜିନିଷ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ମନେ ରଖିବା ଉଚିତ ଯେ ଏଠାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କୁ ଜାଣିବା ଆବଶ୍ୟକ କରେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣ ଇର୍ଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଆବଶ୍ୟକ କରନ୍ତି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ କାର୍ବନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସାଧାରଣତ used ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ carbon ତରଳ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପାଇଁ କାର୍ବନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ | ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ନିକେଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ର ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ପାଇଁ ଆହା ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ

ତେଣୁ ପଲିଥିନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ଏହି କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନିକେଲ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ରେଡକ୍ଟିଓ ଅଟେ | n ଯାହା ତୁମକୁ ନିକେଲ୍ ଶୂନ କଠିନ ଏବଂ ଅନୁରୂପ ଇ ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ ଦୁଇଟି ଚାରି ଭୋଲ୍ଟ୍ ଆନାଡ୍ 2 ସେଲ୍ ମାଇନସ୍ କ୍ଲ ମାଇନସ୍ ଯାହା ତୁମକୁ cl2 ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଇ କିଛି ନୁହେଁ ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଛଅ ଭୋଲ୍ଟ ସହିତ ସମାନ | ନେଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ନିକେଲ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି କ୍ଲ ମାଇନସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ନିକେଲ୍ କଠିନ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ନିକେଲ୍ କଠିନ ପ୍ଲସ୍ cl ଦୁଇଟି ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ନେଟ୍ 0 ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ମୂଲ୍ୟ ସହିତ 1.6 ସହିତ ସମାନ ଅଟେ 1.6 ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି ପରବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି ଆକ୍ୱା ସଲ୍ୟୁସନ୍ ସମାନ ସମାଧାନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆହା ର ଏକ ଇକୋ ସମାଧାନ ହେଉଛି ତୁମେ କିଛି ଠିକ୍ ଜାଣିଛ କିଛି ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଜାଣିଛ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ମୋର ଅର୍ଥ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଯେତେବେଳେ ଜଳର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କର ସେତେବେଳେ ଜଳର ଆନାଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲିସିସରେ କ’ଣ ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ଆନାଡ ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା h2o ଯାହା ତୁମକୁ ପାଇବ | ଅଧା o2 ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ବରଫ h ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଇ ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ ଦୁଇ ତିନୋଟି ଭୋଲ୍ଟ କ୍ୟାଥୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଓହ ମାଇନସ୍ ଇ କିଛି ସମାନ ନୁହେଁ | o ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ତିନୋଟି ଭୋଲ୍ଟ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଘଟିଥାଏ

ତେଣୁ ଉପରୋକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗିତା ହେବ ମୁଁ କହିବି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମୁଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଉଲ୍ଲେଖ କରିଛି ଏବଂ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସେଠାରେ ରହିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆହା ସେଠାରେ ଏକ ହୋଇପାରେ | ଉପରୋକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତିଯୋଗିତାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ଆହା ହୁଏତ ନିକେଲ୍ ସ୍ଥାନରେ ଅନ୍ୟ କିଛି ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇଥାଇପାରେ

ତେଣୁ ଆହା ସମ୍ଭାବନା ମଧ୍ୟ ଅଛି ମୁଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସହିତ ଜଡିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତିଯୋଗିତା ଆହା ହୋଇପାରେ | ପାଣିରେ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି, ଆମେ କାହିଁକି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଆହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କୁ ପାଣିରେ ଦ୍ରବଣ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ କରୁ କାରଣ ଆହା ଶୁଦ୍ଧ ଜଳ ପାଇଁ ଏହାର ଶୁଦ୍ଧ ଜଳ ଏହାର ପ୍ରତିରୋଧ ବହୁତ ଉଚ୍ଚ ଅଟେ

ତେଣୁ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ତୁମ ଉପରେ ଏକ ବିରାଟ ପ୍ରତିରୋଧର ସମ୍ମୁଖୀନ ହେବ | କେବଳ ଶୁଦ୍ଧ ଜଳ ମାଧ୍ୟମରେ

ତେଣୁ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ହେଲେ ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯୋଡିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ମଧ୍ୟ ଦେଇ ଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଆବଶ୍ୟକୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ ହୋଇପାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ କୁହ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଧରାଯାଉ ତୁମର ସୋ ଅଛି ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ସମାନ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ’ଣ ଘଟିବ ଧରାଯାଉ ତୁମର ଜଳୀୟ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଠିକଣାର ସମାନ ସମାଧାନ

ତେଣୁ ଯାହା ଘଟିବାକୁ ଯାଉଛି |

ତେଣୁ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ୟାଥୋଡ୍ ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ହ୍ରାସ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନୁକୂଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ମାଇନସ୍ ଦେବ ଯେଉଁଠାରେ ଆହା ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଏହି ସମ୍ଭାବନା ଇ ଭଳି ସମାନ ହେବ | 0.41 ଭୋଲ୍ଟ ଯେତେବେଳେ h ମାଇନସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ପାୱାର ମାଇନସ୍ ସାତ ମୋଲାରରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଥାଏ ଅନ୍ୟଥା ଏହା ଏହିପରି ହୋଇଥାନ୍ତା ଏବଂ ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି

ହେବ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅଧା cl2 ଅଧା cl2 ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେବ | କିଛି ନୁହେଁ ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ନଅ ପାଞ୍ଚ ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଦେଖନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗିତା ଅଛି ଠିକ ଅଛି ଏଠାରେ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗିତା ଅଛି ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହୋଇପାରେ | ସମୁଦାୟ ଭାବରେ ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଯେ ଏହା ଅପେକ୍ଷା ଏହା କମ୍ ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ଉପରେ ଅଧିକ ପସନ୍ଦ ହେବ ବୋଲି ଆଶା କରାଯାଏ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଭାବିପାରିବେ | କ୍ୟାଥୋଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯେ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହ୍ରାସ ପରି ହୋଇପାରେ ଯାହା ସୋଡିୟମ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆହା ତରଳ ପଦାର୍ଥରେ ପହଞ୍ଚେ କିନ୍ତୁ ଏହାର ସମ୍ଭାବନା ହେଉଛି ମାଇନସ୍ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ସାତ ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ୍

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି | ନକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥରେ ବଡ଼

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅନୁକମ୍ପା ଦିଆଯିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନୁସରଣ କରାଯିବ

ତେଣୁ ନେଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା cl ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ହେବ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇଟି ଗ୍ୟାସ୍ କିମ୍ବା h ଦୁଇ s ପ୍ଲସ୍ ଅଧା cl ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ 2 ଓହ | ମାଇନସ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ସନ୍ତୁଳନ କରିପାରିବ ଯାହା କ way ଣସି ଅସୁବିଧା ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରେ ତୁମର ଦୁଇଟି h ମାଇନସ୍ ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ତୁମର ଏଠାରେ ତିନି ଘଣ୍ଟା ଦୁଇଟି ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ସନ୍ତୁଳନ କରିପାରିବ | o ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମର ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହି ଇ ମାଇନସ୍ 0.95 ଭୋଲ୍ଟ ଯେକ way ଣସି ପ୍ରକାରେ ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଯାହାହେଉ ମୁଁ କେବଳ ଆପଣଙ୍କୁ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗିତା ହୁଏ ସେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଠିକ ଭାବରେ ବିଚାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଦ୍ one ାରା କେଉଁଟି ହେବ ତାହା ସ୍ଥିର ହେବ | ବିଶୁଦ୍ଧ ଜଳର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପାଇଁ ଯେପରି ମୁଁ ତୁମକୁ କହିଥିଲି ଯେ ଏହା ତୁମକୁ ଉଚ୍ଚ ପ୍ରତିରୋଧ ବିଷୟରେ ଜାଣିଛି

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଅତିକ୍ରମ କରିବା କଷ୍ଟକର ଅଟେ

ତେଣୁ ଜଳର ବିଶୁଦ୍ଧ ଜଳର ଉଚ୍ଚ ପ୍ରତିରୋଧକ ଉଚ୍ଚ ପ୍ରତିରୋଧକତା ଯାହା ଦ୍ means ାରା କଷ୍ଟକର | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଠିକ୍ ହେବା କଷ୍ଟକର

ତେଣୁ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ଟିକେ ଏସିଡ୍ ମିଶାଇଦିଅ ତେବେ ଏହା ଚାଲିଥାଏ ଏବଂ ତା’ ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ୍ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଟିକେ ଏସିଡ୍ ମିଶାନ୍ତି ତେବେ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ | ତୁମେ ପଲିଥିନ୍ ଆହା ଯୁଗଳ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବ୍ୟବହାର କର, ତେବେ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଦିଗ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ହେବ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ତୁମକୁ ଦୁଇଟି ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ମାଇନସ୍ ଇ ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ଥ୍ର ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ | ee volt anode reaction anode reaction ହେଉଛି ଜଳ ତୁମକୁ ଅଧା o ଦୁଇ o ଦୁଇଟି ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଏଠାରେ କ min ଣସି ଜିନିଷ ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ଦୁଇ ତିନି ଭୋଲ୍ଟ ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ନେଟ୍ ହେଉଛି ନେଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ତିନୋଟି ଜଳ ତରଳ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ h ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ h2 ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଅଧା o2 ପ୍ଲସ୍ ଅନ୍ୟ ଓକ୍ ଏବଂ ନେଟ୍ ଇ ଇ ମାଇନସ୍ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ ଛଅ ଭୋଲ୍ଟ ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମେ ଗୋଟିଏ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଜିନିଷକୁ ଯିବା, ଯାହା ଆହା ଯାହା ମୂଳତ elect ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ନିୟମ | ଫାରାଡେ ମାଇକେଲ୍ ଫାରାଡେ ଫାରାଡେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ନିୟମ ଏହା 1832 ମସିହାରେ ମାଇକେଲ୍ ଫାରାଡେ ମାଇକେଲ୍ ଫାରାଡେଙ୍କ ଦ୍ ok ାରା ଠିକ୍

ତେଣୁ ଆଇନଗୁଡ଼ିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ପଦାର୍ଥର ଓଜନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ର ପ୍ରଥମ ନିୟମ ପରି ଅଟେ

ତେଣୁ ଆଇନ ଏକ ଫାରାଡେ ଆଇନର ଏକ ନମ୍ବର | ପଦାର୍ଥର ଓଜନର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଓଜନରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ପଦାର୍ଥର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସମୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସମୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପଦାର୍ଥରୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ପଦାର୍ଥ ସିଧାସଳଖ ଭାବରେ ଆନୁପାତିକ | ଇ ପରିମାଣର ବିଦ୍ୟୁତ ପରିମାଣ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦେଇ ଏକ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଦେଇ ଗତି କରେ

ତେଣୁ ମାସଟି q ସହିତ ଆନୁପାତିକ ଅଟେ କିମ୍ବା ଆପଣ ମାସକୁ z ସହିତ q ସହିତ ସମାନ କରିପାରିବେ ଯେଉଁଠାରେ z ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ | ସମାନତା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସମାନତା ଠିକ ଅଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସମାନତା କ’ଣ

ତେଣୁ q ଯେତେବେଳେ ଗୋଟିଏ ସହିତ ସମାନ ତେବେ m z ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଯେତେବେଳେ ଏକ କୁଲମ୍ବ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦେଇ ଯାଇଥାଏ ତେବେ ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ଯେକ mass ଣସି ମାସ ଅର୍ଥାତ୍ ଆପଣ ସଂପୃକ୍ତ ପଦାର୍ଥର ଗଠନ ବିଷୟରେ ଜାଣିଥିବେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପଦାର୍ଥ ନମ୍ବରର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସମାନତା କୁହାଯାଏ ଆହା ଆଇନ୍ ନମ୍ବର ଦୁଇଟି ହେଉଛି ବିଭିନ୍ନ ପଦାର୍ଥର ଓଜନ ବିଭିନ୍ନ ପଦାର୍ଥର ଓଜନ ଅର୍ଥାତ୍ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଆକ୍ଟିଭ୍ ପଦାର୍ଥଗୁଡ଼ିକ ସମାନ୍ତରାଳର ଗତି ଦ୍ formed ାରା ଗଠିତ | ସମାନ ପରିମାଣର ବିଦ୍ୟୁତ୍ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ପରିମାଣ ଇ ସହିତ ଆନୁପାତିକ | ପ୍ରତ୍ୟେକ ପଦାର୍ଥର ପ୍ରତ୍ୟେକ ପଦାର୍ଥର ସମାନ ଓଜନ ସହିତ ସମାନ୍ତରାଳ ଓଜନ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମର w1 ଦ୍ w ାରା w 2 m 1 by m 2 w କିମ୍ବା mass ଯାହାକି u 1 by e 2 ସହିତ ସମାନ କିମ୍ବା q ସହିତ q ଲେଖିବା ସହିତ ସମାନ | ଏହା ସହିତ ସମାନ ତୁମେ ଲେଖି ପାରିବ ତୁମେ z 1 ଲେଖି ପାରିବ ଏହାକୁ z 2 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ କର, ଏହା z 1 ଦ୍ e ାରା e 2 ସହିତ ସମାନ କିମ୍ବା ତୁମେ z 1 ଦ୍ z ାରା z ଲେଖିବା ଦ୍ u ାରା ତୁମେ ଗୋଟିଏ ଦ୍ e ାରା ସମାନ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସମାନତାର ଅନୁପାତ ଅଟେ | ରାସାୟନିକ ସମାନତା ଅନୁପାତର ସମାନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ ଜଣାନ୍ତୁ ଆମର ଧ୍ୟାନ ଆମ ଧ୍ୟାନକୁ ପୁନର୍ବାର କିଛି ଶିଳ୍ପ ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ଫେରାଇ ଆଣିବା ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ବ୍ରାଇନ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ବ୍ରାଇନ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ର ବ୍ରାଇନ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଅର୍ଥ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସମାଧାନ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏଥିରେ କେସ୍ ଆନାଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋଡ୍ ମାଇନସ୍ ପରି ଦୁଇଟି କ୍ଲଡ୍ ମାଇନସ୍ ପରି ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହାର ଅନୁରୂପ ଇ ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଛଅ ଭୋଲ୍ଟ ଏବଂ ଚାରି ଓହ ଚାରି ଯାହା ମାଇନସ୍ ଓ ଦୁଇଟି ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଜଳ ଏବଂ ଚାରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସମାନ | ଏଠାରେ କିଛି ନାହିଁ | ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଚାରି ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ଭାବରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପସନ୍ଦ କରାଯିବା ଉଚିତ କିନ୍ତୁ କଥାଟି ହେଉଛି ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଧୀର ଗତିଜ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଧୀର ତେବେ ଏହା ଏକ ସମସ୍ୟା କିନ୍ତୁ ସେହି ସମୟରେ ଅନ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଗତିଶୀଳ ଭାବରେ ଦ୍ରୁତ ଅଟେ

ତେଣୁ

ତେଣୁ କ’ଣ ହେବ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ହେବ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଟି ଠିକ୍ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦିଓ ଏହା ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ଅନୁକୂଳ କିନ୍ତୁ ଗତିଜ ଭାବରେ ଏହା

ତେଣୁ ଗତିଜମାନେ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ସକୁ ଗ୍ରହଣ କରିବେ

ତେଣୁ ଗତିଜ ଭାବରେ ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଗତିଜ ଭାବରେ ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ହେବ | ପ୍ରମୁଖ ହୁଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏପରି ହେବ ଏବଂ କ୍ୟାଥୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏହା ପୁଣି ଏକ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରେ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ନା ତରଳ ପଦାର୍ଥରେ ପହଞ୍ଚେ ଏହା ମାଇନସ୍ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ସାତ ଭୋଲ୍ଟ ଏବଂ ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ | ୱାଟର ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ପାଇଥାଏ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଦେଇଥାଏ ଯାହା ମାଇନସ୍ ଯେଉଁଠାରେ କିଛି ନାହିଁ uh ପ୍ଲସ୍ 0.41 ଭୋଲ୍ଟ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ | ଅନ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅଧିକ ପସନ୍ଦ କର ଏହା ଘଟୁଛି ଯେ ତୁମେ ବ୍ରାଇନ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ରଖିଛ ଏବଂ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଚିତ୍ରଟି ଏହିପରି ଦେଖାଯାଉଛି ଯେ ତୁମର ଏଠାରେ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟନ ସିଲେକ୍ଟିଭ୍ ମେମ୍ବ୍ରେନ୍ ଅଛି , ଏହା ଦେଖାଯାଉଛି

ତେଣୁ h2 ଏଠାରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବାହାରକୁ ଆସୁଛି ଏହା ମାଇନସ୍ ଏହା ପ୍ଲସ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ସେଠାରେ ଅଛି | ତୁମେ ଏଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରୁଛ ଏହା ଏହା ନୁହେଁ ଏହା ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ତୁମେ ଯୋଗାଉଛ ତୁମେ ଏହି କରେଣ୍ଟକୁ ଜାଣିଛ ତୁମଠାରୁ ଠିକ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ବାହାରକୁ ଆସିବା ଏବଂ ପାଣି ଆସିବାରେ କଣ ହେଉଛି | ଏଠାରେ ରଖାଯାଏ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଖାଇବାକୁ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଏଠାରେ ଖର୍ଚ୍ଚ ହୋଇଥିବା ବ୍ରାଇନ୍ ଖର୍ଚ୍ଚ ହୋଇଥିବା ବ୍ରାଇନ୍ ଠିକ୍ ଭାବରେ ବାହାର କରାଯାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟନ ସିଲେକ୍ଟିଭ୍ ମେମ୍ବ୍ରେନ୍ ସହିତ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ସିଲେକ୍ଟିଭ୍ ମେମ୍ବ୍ରେନ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟନ ଏହି ଦିଗକୁ ଗତି କରିବ ନା ପ୍ଲସ୍ ମି ଏହି ଦିଗକୁ ଠିକ୍ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏହା ଠିକ୍ ଭାବରେ ଘଟୁଛି ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ବ୍ରାଇନ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଉପରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଚାଲିଥାଏ ଠିକ ଅଛି ତେବେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ର ଅନ୍ୟ ପ୍ରୟୋଗ କ’ଣ ହୋଇପାରେ ତାହା କେତେକ ଧାତୁର ଅପରିଷ୍କାର ଧାତୁର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ବିଶୋଧନ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ କରିପାରିବେ ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ପରି ପରିଶୋଧନ କରନ୍ତୁ ଯେପରି ଆପଣ ଅନୁମାନ କରିଛନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆହା ଦୁଇଟି ରୂପା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଜଣେ କହୁଛନ୍ତି ଆହା ଯାହା ଆନାଡରେ ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ଅପରିଷ୍କାର ଏବଂ କ୍ୟାଥୋଡରେ ଅନ୍ୟଟି ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ଫର୍ମ
ତେଣୁ | ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହାକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଜ୍ କର ସେତେବେଳେ କଣ ହେବ ତା’ ହେଲେ ଅଶୁଦ୍ଧ ଆହା ରୂପା ତରଳି ଯିବ ଏବଂ ଶୁଦ୍ଧ ରୂପା ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ ଜମା ହୋଇଯିବ ତୁମେ ଜାଣି ପାରିବ ତୁମେ ଏହି ଅପରିଷ୍କାର ଧାତୁକୁ ଶୁଦ୍ଧ ଧାତୁକୁ ଜାଣି ପାରିବ |
ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରୟୋଗ ଆଲୁମିନିୟମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ରିଫାଇନିଂ ହୋଇପାରେ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ବ୍ୟାଟେରୀ ଅର୍ଥାତ୍ ପ୍ରାଥମିକ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ବ୍ୟାଟେରୀ କିମ୍ବା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ ପ୍ରାଥମିକ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ କିମ୍ବା ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ ଭଳି ଷ୍ଟୋରେଜ୍ | ing ହେଉଛି ଏହା ରିଚାର୍ଜ ହେବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟେ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉଭୟ ଦିଗରେ ଆଗକୁ ବ i ିପାରେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ସାଧାରଣ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ଉତ୍ପାଦନ
ତେଣୁ ବ electrical ଦ୍ୟୁତିକ ଚାର୍ଜ କରିବା ସମୟରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କାମ ସରିଯାଇଛି | କୋଷ ଉପରେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ସେଲ୍ ଉପରେ କରାଯାଇଥିବା ବ electrical ଦ୍ୟୁତିକ କାର୍ଯ୍ୟ ଚାର୍ଜ କରନ୍ତି ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବାଧ କରିବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ମାଗଣା ଶକ୍ତି
ତେଣୁ ଏହା ପଛକୁ କିମ୍ବା ଭିତରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବାଧ କରିବାକୁ ମାଗଣା ଶକ୍ତି ଯୋଗାଇବ | ପ୍ରାଥମିକ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସାଧାରଣ ଫ୍ଲାସ୍ ଲାଇଟ୍ ସେଲ୍ କିମ୍ବା ବ୍ୟାଟେରୀ ସାଧାରଣ ଫ୍ଲାସ୍ ଲାଇଟ୍ ବ୍ୟାଟେରୀକୁ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମତା ସହିତ ରିଚାର୍ଜ କରାଯାଇପାରିବ ନାହିଁ ଆପଣ ରିଚାର୍ଜ କରିପାରିବେ ନାହିଁ ଏହା ରିଚାର୍ଜ କରିବା ଭଲ ନୁହେଁ କାରଣ ଏହା ହୁଏତ କିଛି ଦୁର୍ଘଟଣା ହୋଇପାରେ | ଏହା ହେଉଛି ଏହାର ପରିକଳ୍ପନା କରାଯାଇଛି ଯେ ମୁଁ ଏପରି ଭାବରେ ଡିଜାଇନ୍ ହୋଇଛି ଯେ ଆପଣ ଥରେ ବ୍ୟବହାରରେ ଥରେ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ପାଇବେ କିନ୍ତୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଦ୍ secondary ିତୀୟ c ପରି ଚାର୍ଜ କରି ଏହାକୁ ପୁନ use ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ନାହିଁ | ଠିକ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହା କେତେ ପରିମାଣର ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତି ବିତରଣ କରିପାରିବ ତାହା ତୁମର ରାସାୟନିକ ପଦାର୍ଥର ପରିମାଣ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଜାଣିଛ ଥରେ ଉତ୍ପାଦିତ ହୋଇଛି ଯେ ସଂରକ୍ଷିତ ରାସାୟନିକ ପଦାର୍ଥ ବ୍ୟାଟେରୀ ଜୀବନ ସରିଯିବା ପରେ କିମ୍ବା ବ୍ୟାଟେରୀ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସାଧାରଣ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ ଏବଂ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ଆହା ପ୍ରାଥମିକ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଯାହା ଆପଣ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ସଂରକ୍ଷଣ କରିପାରିବେ କିନ୍ତୁ କଥାଟି ହେଉଛି ଯେ ଆପଣ ସୀମିତ ସମୟ ପାଇଁ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ସଂରକ୍ଷଣ କରିପାରିବେ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ମୋର ଅର୍ଥ ଏହା କିଛି ଅଟେ | କିଛି ସୀମିତ ସମୟ ପାଇଁ କିଛି ସୀମିତ ଅବଧି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆମର ଧ୍ୟାନକୁ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ କୁ ଏକ ଲିଡ୍ ଏସିଡ୍ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ ଲିଡ୍ ଏସିଡ୍ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ ଲିଡ୍ ଏସିଡ୍ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲ୍ ଏହା ଆହା ଗ୍ୟାଷ୍ଟନ୍ ପ୍ଲାଣ୍ଟେନ୍ ଦ୍ୱାରା ଏହା କରାଯାଇଛି | ୧୮୫୯ ରେ ପ୍ଲାଷ୍ଟନ୍ ଆହା ମାଳଭୂମି ଠିକ ଅଛି ସେଲ୍ ଏହି pb କଠିନ pbso4 ପରି h2so4 ସେଥିପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ସୀସା ଏସିଡ୍ ଆକ୍ୱାସ୍ ତାପରେ pbso4 ତାପରେ pbo2
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ନେଟ୍ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ନେଟ୍ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି pb ପ୍ଲସ୍ p ବୋ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇ ଚାରିଟି ସମାନ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି pbso ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇଟି ଦେଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଡିସଚାର୍ଜ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏଥିରୁ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ବାହାର କରନ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଚାର୍ଜ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସାଧାରଣ ଦିଗ | ପଛୁଆ ଦିଗରେ ଚାଳିତ ହୋଇଛି ମୋର ଅର୍ଥ
ତେଣୁ ଏହା ଚାର୍ଜିଂ ହେଉଛି ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ଠିକ ଅଛି ରୋହୋ ପାଣି
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଡିସଚାର୍ଜ ହେଉଛି ତୁମେ ଜାଣିଛ ତୁମର ଏହି ଆହା ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦ୍ରବଣ ଯାହା ଏହି ଆହର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଟେ ଏହି କୋଷର ଏକ ସକ୍ରିୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏହା ଠିକ୍ ହୋଇଯାଏ
ତେଣୁ ସାଧାରଣତ h h2so4 ର ଏକାଗ୍ରତା ଯାହା ଏହି ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସେଲରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଡେସିମିଟର କ୍ୟୁବ୍ ପ୍ରତି ୬ ମଲ୍ ଓ ସାଧାରଣ ସେଲ୍ ଭୋଲଟେଜ୍ ସେଲ୍ ଭୋଲଟେଜ୍ ପ୍ରାୟ 2.1 ଭୋଲ୍ଟ ୨୯୮ ଆଠ କେଲଭିନ ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆହାରେ ଅସୁବିଧା କ’ଣ ଏହି ଆହା ଲିଡ୍ ଏସିଡ୍ ସେଲ୍ ସମସ୍ୟା ଏତେ ହୋଇପାରେ | ଓଜ୍ନେମ୍ ସମସ୍ୟା ଏହା ହୋଇପାରେ ଯେପରି ଏହାର ଓଜନ ହେଉଛି ଆହା ଆପଣ ଅଧିକ ଜାଣିଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଓଜନ ଏକ ସମସ୍ୟା କାରଣ ଆପଣଙ୍କୁ ସାଲପସ୍ ସହିତ ଏହି ପରିମାଣର ବ୍ଲେଡ୍ ଜଡିତ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ
ତେଣୁ ଓଜନ ଏକ ସମସ୍ୟା ଅଟେ
ତେଣୁ ଶୀତ ସମୟରେ ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ର ସାନ୍ଦ୍ରତା ସାନ୍ଦ୍ରତା | ଶୀତଦିନେ ଆହା ସମୟରେ ବ increases ିଥାଏ ଏବଂ ଏହାର ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆୟନର ଗୋଟିଏ ପ୍ଲେଟରୁ ଅନ୍ୟ ପ୍ଲେଟକୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଏହା ଏକ ଅଳସୁଆ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଏହା କରେଣ୍ଟକୁ ହ୍ରାସ କରେ
ତେଣୁ କରେଣ୍ଟକୁ ହ୍ରାସ କରେ | ଶୀତ ସମୟରେ କିଛି ଅସୁବିଧା ହୋଇପାରେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ କାର୍ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଆହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ସେଠାରେ କିଛି ଅସୁବିଧା ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଶୀତ ସମୟରେ ଏବଂ ଏହାର କିଛି ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ପ୍ରତିରୋଧ ମଧ୍ୟ ରହିଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଧୀରେ ଧୀରେ ଡିସଚାର୍ଜ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଏହା ଚାର୍ଜ ହୋଇଯାଏ | ଦ୍ରୁତ ଚାର୍ଜିଂ ପାଇଁ ଏତେ ଶୀଘ୍ର h 2 ବିବର୍ତ୍ତନ ଏତେ ଅଧିକ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣ ଏହା ଜାଣିଥିବେ ଏହା ଘଟିବ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ i ଉପରେ ମୁଁ କହିବି ଯେ h 2 ର ବୁବୁଲ୍ସ ସୀସା ପୃଷ୍ଠରେ ରହିବ ଏବଂ
ତେଣୁ ଆବୃତ ହେଲେ ସୀସା | ଲିଡ୍ ଲିଡ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଗଠନ କରେ
ତେଣୁ ସୀସା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଲିଡରୁ ଅପସାରିତ ହେବ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଶେଷରେ ଏହା କୋଷକୁ ନଷ୍ଟ କରିଦେବ | ଅନ୍ୟ ମଧ୍ୟରେ ଭର୍ତ୍ତି କରାଯାଇଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର p ପ୍ଲସ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଏହା ହେଉଛି pb କ୍ୟାଥୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ଲେଟ୍ ପ୍ଲେଟ୍ ସହିତ pb o2 ଆବରଣ ସହିତ ଏବଂ ଏହା ମୂଳତ your ତୁମର pb ଆନାଡ୍ ପ୍ଲେଟ୍ ଠିକ୍ ଏବଂ ସମଗ୍ର ଜିନିଷଟି ସଲଫ୍ୟୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ h2so4 ରେ h2so4 ସହିତ ବୁଡି ରହିଛି | ଦିଆଯାଇଥିବା ସ୍ପେସିଫିକେସନ୍ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ next ାରା ପରବର୍ତ୍ତୀ ଏକ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ବ୍ୟାଟେରୀ ଜାଲର ଏକ ଉଦାହରଣ ଆମେ ଶୁଖିଲା ସେଲ୍ ଶୁଖିଲା କୋଷକୁ ଆସିବା ଏହା ହ୍ରଦ ଲାକ୍ଲେର ଶୁଖିଲା ସେଲ୍ ଲା କ୍ଲାନ୍ସ ଶୁଖିଲା ସେଲ୍ ଏହା ଆହାରେ ଏହା ୧୮୬୦ ମସିହାରେ ଉଦ୍ଭାବିତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଆନାଡ୍ରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଏହିପରି, ତୁମର ଜିଙ୍କ ଟୁ ଜିଙ୍କ ଟୁ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତୁମର ପିତ୍ତଳ କ୍ୟାପ୍ ସହିତ ଏକ କାର୍ବନ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଅଛି ଯାହା ତୁମେ ବୋଧହୁଏ ବଜାରରେ ଦେଖିଛ ଯେ ତୁମେ ଏହି ବ୍ୟାଟେରୀକୁ ଦୁଇଗୁଣ ଜାଣିଛ | କିମ୍ବା ଏକ ବ୍ୟାଟେରୀକୁ ତ୍ରିଗୁଣ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଟେକ୍ନୋଲୋଜି ଏହିପରି ତୁମର ଏକ ଜିଙ୍କ ଅଛି ଯାହାକୁ ତୁମେ କପ୍ କିମ୍ବା ଜିଙ୍କ୍ କଣ୍ଟେନର୍ ଜାଣିଛ ଏବଂ ତୁମର ଗୋଟିଏ କଭର ପରି ଅଛି ଏବଂ ତା’ ପରେ ତୁମର ଏହି କାର୍ବନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଉପରେ ତୁମର ଏକ ଧାତୁ କ୍ୟାପ୍ ଅଛି ଯାହା i କୁ ସଂଯୋଗ କରେ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ବ electrical ଦ୍ୟୁତିକ ସଂଯୋଗକୁ ଠିକ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଆହା ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ nh4cl ର ପେଷ୍ଟ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ mno2 ଅଛି ଏବଂ mno2 ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ଅଛି
ତେଣୁ କାର୍ବନ କ୍ୟାଥୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦୁଇ mn o ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି h ପ୍ଲସ୍ ଯାହା ଆମୋନିୟମରୁ ଆସୁଛି | ଆୟନ ଓକ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଏତେ mn ଦୁଇ o ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ h ଦୁଇ o ଠିକ ଅଛି କିମ୍ବା ଯଦି ଆପଣ nh4 cl ଆକାରରେ ଲେଖନ୍ତି ତେବେ nh4 ପ୍ଲସ୍ ତେବେ ଆପଣ ଏଠାରେ nh3 ଲେଖିଥିବେ ଯେପରି ଏହା ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ବଦଳାନ୍ତି | nh4 ପ୍ଲସ୍ ତାପରେ ଦୁଇଟି nh ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ତାପରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି nh ତିନିଟି ଲେଖିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ସ୍ self ୟଂ ଡିସଚାର୍ଜ ହେତୁ ଏହାର ସୀମିତ ସେଲଫି ଅଛି କାରଣ ଏହା କିଛି ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ପ୍ରତିରୋଧ ପାଇଛି ଯେଉଁଥିରେ ଏହି ବିଦ୍ୟୁତ୍ ଡିସଚାର୍ଜ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଭୋଲଟେଜ୍ ହେଉଛି ଭୋଲଟେଜ୍ | 1.5 ଭୋଲ୍ଟ ଏବଂ ସେଲ୍ ରିକ୍ | ଟାଇନ୍ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମେ ଏହି ଜିଙ୍କ୍ ଜିଙ୍କ୍ ପ୍ଲସ୍ 2 mn o2 କଠିନ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି nh4 cl ଜଳୀୟ ପରି ଲେଖିପାରିବା ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଜିଙ୍କ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ mn2 o3 କଠିନ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି nh3 ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ଦେଇଥାଏ କିମ୍ବା ଏହା ନିମ୍ନଲିଖିତ ଭାବରେ ଆଗକୁ ବ or ିପାରେ କିମ୍ବା ମୁଁ ଏହା ବାହାରେ ଏହା ହୋଇପାରେ | ନିମ୍ନଲିଖିତ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆହୁରି ଆଗକୁ ବ may ିପାରେ ଜିଙ୍କ୍ କଠିନ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି mno ଦୁଇଟି କଠିନ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି nh ଚାରି cl ସମାନ ଏବଂ ଦୁଇଟି h ଦୁଇଟି ତରଳ ଯାହାକି ଆପଣଙ୍କୁ ଜିଙ୍କ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ mn ଓହ ପୁରା କଠିନ ଏବଂ ଦୁଇଟି nh3 ଗ୍ୟାସ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା | ଏହା ବାହ୍ୟ ଜ୍ୟାକେଟ୍ ଦେବା ପରି ବଜାରିତ ହୋଇଛି ଯାହାକି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କିଛି ସାମଗ୍ରୀ ବୋଧହୁଏ କିଛି ପ୍ଲାଷ୍ଟିକ୍ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ କିଛି ସାମଗ୍ରୀ କାଗଜ କାଗଜ ପ୍ୟାକେଜିଂ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଶୁଖିଲା କୋଷର ପୁରାତନ ସଂସ୍କରଣ ଯାହା ବିଦ୍ୟୁତ୍ ସେଲ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ବର୍ତ୍ତମାନ କ୍ଷାର କୋଷର ଆଧୁନିକ ସଂସ୍କରଣ କ୍ଷାର କୋଷର ଆଧୁନିକ ସଂସ୍କରଣ କ୍ଷାରର ଆଧୁନିକ ସଂସ୍କରଣ କିମ୍ବା ଏହି ପ୍ରାଥମିକ ସଂରକ୍ଷଣ ଭଣ୍ଡାରର ଏହି ପ୍ରକାରର ସେଲ୍ ଆଧୁନିକ ସଂସ୍କରଣ ଏହା 1949 ମସିହାରେ ଉଦ୍ଭାବିତ ହୋଇଛି ଯେ କୋହ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇଛି କୋହ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇଛି | ଏହି ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସ୍ଥାନରେ ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସ୍ଥାନରେ ଯାହା ଜିଙ୍କ ଧାତୁରେ ଜିଙ୍କ ଧାତୁରେ କ୍ଷତିକାରକ ଅଟେ, ଏହା ଜିଙ୍କ ଧାତୁ ପାଇଁ କ୍ଷତିକାରକ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ଆପଣ କୋହ ଏବଂ ଜିଙ୍କ ପାଉଡର ଜିଙ୍କ ପାଉଡର ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଅଧିକ ହୋଇଯାଏ | କରେଣ୍ଟ ଅଧିକ କରେଣ୍ଟ ରେଟିଂ ଅଧିକ କରେଣ୍ଟ ରେଟିଂ ଏବଂ ଭୋଲଟେଜ୍ ହେଉଛି ଭୋଲଟେଜ୍ ପ୍ରାୟ 1.5 ରୁ 1.65 ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ନେଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଜିଙ୍କ ପ୍ଲସ୍ 2 mno2 ହୋଇପାରେ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଜିଙ୍କ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ mn ଦୁଇ o ତିନୋଟି ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏହା | ଆଲ୍କାଲିନ୍ ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏହି ହ୍ରଦ ଲେନ୍ସ ସେଲ୍ ର ଆଧୁନିକ ସଂସ୍କରଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ମୂଳତ you ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଏହି ଶୁଷ୍କ ସେଲ୍ ଏବଂ ଏହି ଶୁଷ୍କ ସେଲ୍ ଏବଂ ଏହା ବା ପ୍ରାଥମିକ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ଏବଂ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ସମ୍ବନ୍ଧରେ ଆମର ଆଲୋଚନାକୁ ସମାପ୍ତ କରେ | ପ୍ରାଥମିକ କିମ୍ବା ଦ୍ secondary ିତୀୟ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରିବାବେଳେ ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଯାହା ଶିଖିଲୁ ତାହା ହେଉଛି ମ basic ଳିକ ଭିନ୍ନତା ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ସହିତ ଆମର ଆଲୋଚନା ଆରମ୍ଭ | ଇ ଏହି ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ସେଲ୍ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ସେଲ୍ ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ବାହାର କରୁଛୁ ଯାହା ରାସାୟନିକ ଶକ୍ତି ବ the ଦୁତିକ ଶକ୍ତିରେ ପରିଣତ ହୋଇଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ବାହ୍ୟରୁ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ପ୍ରୟୋଗ କରିବେ ଯାହା ଦ୍ some ାରା କେତେକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରାକୃତିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣ ଆବଶ୍ୟକ କରିପାରନ୍ତି | ପ୍ରାକୃତିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରାକୃତିକ ଦିଗକୁ ଓଲଟାଇବା ପାଇଁ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଉପଯୁକ୍ତ fashion ଙ୍ଗରେ କୋଷକୁ ପକ୍ଷପାତ କରନ୍ତି ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପ୍ରାକୃତିକ ଦିଗ ଓଲଟା ହେବ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଏକ ପ୍ରୟୋଗ ଭାବରେ ହୋଇପାରେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରିକ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ର ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଆମେ ଏହି ତରଳ ଲୁଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ କିମ୍ବା ବିଭିନ୍ନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ସମାନ ସମାଧାନର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯଦି ସେଠାରେ ଏକ ପ୍ରତିଯୋଗୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ତେବେ କେଉଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନ୍ୟ ଉପରେ ଅଧିକ ହେବ | ଏବଂ ତାହା ସମ୍ଭାବ୍ୟତାର ମୂଲ୍ୟ ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥିର ହୁଏ ଯାହା ସମ୍ଭାବ୍ୟର ମୂଲ୍ୟ ଅର୍ଥାତ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତାର ପରିମାଣ ଏବଂ କିଛି ca ରେ ମଧ୍ୟ | ପ୍ରକ୍ରିୟାର ଗତିଶୀଳତା କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ କେତେକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ପ୍ରକ୍ରିୟାର ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ସ ମଧ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ର ଏହି ନିୟମ ବିଷୟରେ କହିଥିଲୁ
ତେଣୁ ଦୁଇଟି ନିୟମ ଅଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ନିୟମଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଆମର ଧାନକୁ ଆମେ ଆଲୋଚନା କଲୁ | ପ୍ରାଥମିକ ସଂରକ୍ଷଣର ଏକ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଏହି ପ୍ରାଥମିକ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ଏବଂ ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ବିଷୟରେ ଆମେ ଏହି ହ୍ରଦ ଲାନ୍ସର ସେଲ୍ ଏବଂ ସେକେଣ୍ଡ ଷ୍ଟୋରେଜ୍ ର ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଲିଡ୍ ଏସିଡ୍ ସେଲ୍ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କଲୁ
ତେଣୁ ଆହା ଏହା ସମାପ୍ତ କରେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଉପରେ ତୁମ ବିଷୟରେ ଆଜିର ଆଲୋଚନା | ପରଦିନ ମୁଁ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀ ଏହି ଇନ୍ଧନ ସେଲ୍ ଗ୍ରହଣ କରିବ ଯାହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଧାରଣା
ତେଣୁ ଆମେ ଇନ୍ଧନ ସେଲର ମ idea ଳିକ ଧାରଣାକୁ ବନ୍ଦ କରିଦେବୁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଏହି ଅନ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରସଙ୍ଗକୁ ଯିବା ଯାହାକୁ କ୍ଷତିକାରକ କୁହାଯାଏ | ତାପରେ ଧନ୍ୟବାଦ