ଗତ ବକ୍ତୃତା ରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଶ୍ରେଣୀକୁ ଏକ ସ୍ warm ାଗତ ସ୍ୱାଗତ ତୁମେ ସମାଧାନର ଏକାଗ୍ରତାକୁ ହ୍ରାସ କର, ତା’ ପରେ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ବ increases େ ଏବଂ ପରିଶେଷରେ ମୁଁ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଏକାଗ୍ରତା 0 କୁ ଏକ୍ସଟ୍ରାପୋଲେଟ୍ କର, ତେବେ ତୁମେ ଏକ ପରିମାଣ ପାଇବାରେ ଶେଷ ହେବ ଯାହାକୁ ଅସୀମ ବିସ୍ତାରରେ ସୀମିତ ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ବା ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ କୁହାଯାଏ | ଆଚରଣ ସହିତ ଅସୀମ ମିଶ୍ରିତ ସମାଧାନର ଅର୍ଥ କ’ଣ ମୁଁ ପୁନରାବୃତ୍ତି କରେ ଯେ ଅସୀମ ଦ୍ରବଣର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ତୁମେ ସେହି ସମାଧାନକୁ ଅଧିକ ମିଶ୍ରିତ କର, ଯାହା ସମାଧାନର ଆଚରଣର କ change ଣସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ଆଣିବ ନାହିଁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସମସ୍ତ ଆୟନ ଗତି କରିବା ପାଇଁ ମୁକ୍ତ | କ inter ଣସି ଆନ୍ତ ion ଆୟନିକ ଆକର୍ଷଣ ନାହିଁ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହା କିଛି ସୀମିତ ମୂଲ୍ୟରେ ପହଞ୍ଚେ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପାଇଁ | ଲାଇଟ ଯାହାକି ସର୍ବଦା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବା ଅନୁମାନ କରାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କୁ ପାଣିରେ ଦ୍ରବଣ କରନ୍ତି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଟେ, ତେବେ ଏହା ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମରେ ch3coo ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ ଏବଂ କ’ଣ ହୁଏ | ଯଦି ଏହା ଏକ ମଧ୍ୟମ ଘନୀଭୂତ ସମାଧାନ ଅଟେ ତେବେ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଏବଂ ଆସେଟେଟ୍ ଆୟନ ପାଇବା ପାଇଁ ଯଦି ଏହି ବାମ ପାର୍ଶ୍ of ର ଏକ ଭଗ୍ନାଂଶ ଆୟନାଇଜ୍ ହୁଏ ତେବେ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଆୟନାଇଜ୍ ହୋଇନଥାଏ |
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦ୍ରବଣକୁ ହ୍ରାସ କରିବାରେ ଲାଗନ୍ତି ଏହି ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ବର୍ତ୍ତମାନ ବ increases ଼ିଛି, ଯେହେତୁ ମୁଁ ତୁମକୁ ବୁ explained ାଇ ଦେଇଛି ଯେପରି ଲମ୍ବଡା ମି କପ୍ପା ଭଲ୍ୟୁମ୍ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ସମାଧାନକୁ ହ୍ରାସ କର ତେବେ କାପା ମଧ୍ୟ ହ୍ରାସ କରୁଛି ଯାହା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଚରଣ ବି ହ୍ରାସ କରୁଛି କିନ୍ତୁ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ହ୍ରାସ ହେଉଛି | ଭଲ୍ୟୁମ୍ ବହୁତ ଅଧିକ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି କପ୍ପା ହ୍ରାସ ତୁଳନାରେ ଭଲ୍ୟୁମର ବୃଦ୍ଧି ବହୁତ ଅଧିକ ଅଟେ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଏହି ଲମ୍ବଡା ମି ବ increases ିଥାଏ କିନ୍ତୁ ଏହା ଉପରେ ଏକ ଅତିରିକ୍ତ t ହିଙ୍ଗ୍ ଚିତ୍ରକୁ ଆସେ, ଏହା ହେଉଛି ବିଚ୍ଛିନ୍ନତାର ଏହି ପରିମାଣ କିମ୍ବା ବିଚ୍ଛିନ୍ନତାର ଡିଗ୍ରୀ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ବୃଦ୍ଧି ସହିତ ମିଶ୍ରିତ ହୁଏ ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ ଅତିରିକ୍ତ ଶବ୍ଦ ଅଛି ଯାହା ଭଲ୍ୟୁମ୍ ବୃଦ୍ଧିର ଏହି ପ୍ରଭାବ ଉପରେ ସୁପର ଲଗାଏ | ବିଚ୍ଛିନ୍ନତାର ପରିମାଣ ଏତେ ବ increases ିଯାଏ
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଏହା ବ increasing ିବାରେ ଲାଗେ କିନ୍ତୁ ଏହି ଲମ୍ବଡା ମି ର ଏହି ବୃଦ୍ଧି ଏକାଗ୍ରତାର କାର୍ଯ୍ୟ ଭାବରେ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଏକାଗ୍ରତା ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯାହା ଏକ ମିଶ୍ରଣର କାର୍ଯ୍ୟ ଭାବରେ ଏହା ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ଧାରାକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ a ଏହି ପରି ଅଣ-ର ar ଖିକ ବକ୍ର ଅନୁସରଣ କରାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହି ଲମ୍ବଡାର ବନାମ ବର୍ଗ ମୂଳର ପ୍ରତ୍ୟକ୍ଷ ଏକ୍ସଟ୍ରାପୋଲେସନ୍ ଲମ୍ବଡା ମି 0 ଖୋଜିବା ପାଇଁ ଯଥେଷ୍ଟ ଭଲ ନୁହେଁ ଯାହା ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାଇଁ ସୀମିତ ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ମୂଲ୍ୟ ଅଟେ ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଆପଣ ଏହାକୁ ପ୍ରକାଶ କରିପାରିବେ | ଏହି ଲମ୍ବଡା ମି ଭଳି ଦୃ strong ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାଇଁ ଲମ୍ବଡା ମି ଲମ୍ବଡା ମି 0 ସହିତ ଏକ ବର୍ଗର ମୂଳ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ ଜାଣିଛୁ ଏହି ପ୍ଲଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ ଯାହା ଲମ୍ବଡା ମି ବନାମ ମୂଳ ଅଟେ | ଏକାଗ୍ରତାର c କିମ୍ବା ବର୍ଗର ମୂଳ ଉପରେ ଯେଉଁଠାରେ a ହେଉଛି ଏକ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଯାହା ତାପମାତ୍ରା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ତାପରେ ଅଧିକାଂଶ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଜଳର ଦ୍ରବଣକାରୀ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ପ୍ରକୃତି ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କିମ୍ବା ଏହା ଏକ ମୋଡ଼ିବା କିମ୍ବା ଏହା ଏକ ତିନୋଟି ପଥର ଇତ୍ୟାଦି ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ମଧ୍ୟ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଆପଣ ଏହି ଲମ୍ବଡା ମି ପାଇବା ପାଇଁ ଏହି ର ar ଖ୍ୟ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହି କାରଣରୁ ଆମକୁ ଧାରଣା ଆହ୍ need ାନ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଲ iron ହର ସ୍ independent ାଧୀନ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣର ଛାତ୍ରବୃତ୍ତି ଆଇନର ଯାହା ଅସୀମ ବିସ୍ତାରରେ ସମସ୍ତ ଆୟନ ମୁକ୍ତ ଭାବରେ ଗତି କରେ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ପ୍ରତ୍ୟେକ ବ୍ୟକ୍ତିଗତ ଆୟନ ଲମ୍ବଡା 0 ମିଟର ମୂଲ୍ୟରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିମାଣରେ ଅବଦାନ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଉପାୟ ଯାହାକି ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ | ଚାଲନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ଏହି ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁ ଦେଖିବା
ତେଣୁ ch3 cooh ପାଇଁ ଏହି lambda m 0 କୁ କିପରି ଖୋଜିବେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ମାଧ୍ୟମରେ ଜାଣିପାରିବେ ଯେ lambda m 0 hcl ତାପରେ plus lambda m 0 ch 3 coo minus na plus ଏବଂ ଏହା ମାଇନସ୍ ଲମ୍ବଡା ମି 0 ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍
ତେଣୁ ଏସବୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ scl ରେ lambda m0 hcl କିମ୍ବା lambda m0 ch3coo ମାଇନସ୍ ନା ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ଲମ୍ବଡା m0 ଖୋଜିବାରେ କ is ଣସି ଅସୁବିଧା ନାହିଁ | ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଲମ୍ବଡା ମି 0 ଖୋଜ, ଧାରଣା ହେଉଛି ଯଦି ତୁମେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଲମ୍ବଡା ମି 0 hcl କହିବାକୁ ଚିନ୍ତା କର, ଏହା ଲମ୍ବଡା 0 ଲମ୍ବଡା 0 ପାଇଁ କ୍ଲ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଇଁ ଲମ୍ବଡା 0 ଏବଂ କିଛି ସଂଖ୍ୟା ମୁଁ ଏହି ଲମ୍ବଡା ପାଇଁ ଅଳ୍ପ ମୂଲ୍ୟ | 0 ଲମ୍ବଡା ପରି 0 ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅସୀମ ଏବଂ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅସୀମ ଦ୍ରବଣରେ ଏହି ମୋଲାର୍ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଯାହା ଆମେ ଅସୀମ ବିସ୍ତାରରେ ବିଭିନ୍ନ ଆୟନ ପାଇଁ ଏହି ଲମ୍ବଡା 0 ପରି ଲେଖିପାରିବା ଯେଉଁଠାରେ ୟୁନିଟ୍ ହେଉଛି ସିମେଣ୍ଟ ସେଣ୍ଟିମିଟର ବର୍ଗ ମଲ୍ ଓଲଟା ଯେଉଁଠାରେ ଲୁହା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ h ଏବଂ ଏହାର ଅଟେ | ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି 349.8 ତାପରେ ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ ଲିଥିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ଅନ୍ୟ ଆୟନ ପାଇଁ ସମାନ ଉପାୟରେ 38.6 ଅଟେ ମୁଁ ସେଥିରୁ କିଛି ଲେଖୁଛି ଯେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ 2 ପ୍ଲସ୍ ଏହା 119 କ୍ୟାଲସିୟମ୍ 2 ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ମୁଁ କହିବାକୁ ଚାହୁଁଛି | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ch3 କୁଲ୍ ମାଇନସ୍ ଏହାର ଭାଲ୍ | ue ହେଉଛି 40.9 ତାପରେ ଏହାର ମାଇନସ୍ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ 199.1 ତାପରେ cl ମାଇନସ୍ ହେଉଛି 76.4 ଏବଂ
ତେଣୁ
ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ଯଦି ଆପଣ ଆହା ଜାଣିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ lambda 0 m hcl କହିବା ପାଇଁ ଏହା lambda 0 ହେବ | h plus plus lambda 0 cl minus
ତେଣୁ lambda 0 ପାଇଁ ସମ୍ପୃକ୍ତ ମୂଲ୍ୟଗୁଡିକୁ ପ୍ଲଗ୍ କର ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ lambda 0 m hcl ର ମୂଲ୍ୟ ପାଇବ | ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଟ୍ରାଏଲ୍ ଏବଂ ଏରର୍ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ that ାରା ଆପଣ ଏହାକୁ ଖୋଜି ବାହାର କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହି ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ଭାବରେ ଠିକ ଅଛି ମୁଁ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯଦି ଏହା ଜାଣିବା ପାଇଁ ଆପଣ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ତଥ୍ୟରୁ ଜାଣିଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ କଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଆପଣ କେବଳ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଏହି ମିଶ୍ରଣକୁ ଜାଣିଛନ୍ତି | ରାସାୟନିକ ରାସାୟନିକ ପଦାର୍ଥର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ ତାପରେ ପରୀକ୍ଷଣ ଏବଂ ତ୍ରୁଟି ପ୍ରଣାଳୀ ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ବିଭିନ୍ନ ସଂଖ୍ୟାରେ ପ୍ଲଗ୍ କରନ୍ତି ଯାହା ପାଇଁ ଆପଣ ସକରାତ୍ମକ ପ୍ରତିପକ୍ଷ ଏବଂ ନକାରାତ୍ମକ କାଉଣ୍ଟର ଅଂଶ ଜାଣିଥିବେ ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହୋଇପାରନ୍ତି କିମ୍ବା ଆପଣ କିଛି ନମ୍ବରରେ ପହଞ୍ଚିବା ଜାଣିପାରିବେ ଯାହା ଆହା ହେବ | t ପାଇଁ ତୁମକୁ ଏକ ବିଶ୍ୱସ୍ତ ମୂଲ୍ୟ ଦିଅ | ତାଙ୍କର ଏହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଲମ୍ବଡା 0 ପରିମାଣ ଭିନ୍ନ ଆୟନ ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଆୟନର ଗତିଶୀଳତା ଜାଣିବା ପାଇଁ ସର୍ବୋତ୍ତମ ହେବ ଏବଂ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଲମ୍ବଡା ପ୍ଲସ୍ ହେଉଛି ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ f ରେ u ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ଲମ୍ବଡା 0 ପ୍ଲସ୍ ଫୁ ପ୍ଲସ୍ 0 ସହିତ ସମାନ |
ତେଣୁ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦ୍ୱାରା | ସେଠାରେ ଅନେକ ପଦ୍ଧତି ଅଛି ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ଭାବରେ ଜାଣିପାରିବେ ଏହି ଗତିଶୀଳତା ହେଉଛି ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ସ୍ପିଡ୍ ବାର୍ ୟୁନିଟ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଗ୍ରେଡିଏଣ୍ଟ ଯାହା ଭୋଲ୍ଟ ସେଣ୍ଟିମିଟର ଯାହା ୟୁନିଟ୍
ତେଣୁ ୟୁନିଟ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଗ୍ରେଡିଏଣ୍ଟ କେତେ ଦୂରତା ଯାହା ସମ୍ପୃକ୍ତ ଆୟନ ଆପଣ ଚଳପ୍ରଚଳ ଜାଣିଥିବେ | ଯାହାକୁ ଆୟନର ଗତି ଏବଂ ଆୟନିକ୍ ଗତିଶୀଳତା କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଦୂରଦୂରାନ୍ତ
ତେଣୁ ଏହି ସଂଖ୍ୟା ନଅ ଛଅ ପାଞ୍ଚ ଶୂନ ଶୂନ୍ୟ ଥର ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଲମ୍ବଡା ଶୂନ୍ୟ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ରଦାନ କରିବ
ତେଣୁ ଏହି ଉପାୟରେ ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକ ଠିକ ଅଛି | ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ଏବଂ ତାପରେ ଆବଶ୍ୟକତା ଅନୁଯାୟୀ ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକରେ ପ୍ଲଗ୍ କରିବା ଦ୍ୱାରା ଆପଣ ଏହି ଲମ୍ବଡା m 0 କୁ ବିଭିନ୍ନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାଇଁ ଜାଣିପାରିବେ
ତେଣୁ ଲମ୍ବଡା m 0 ch 3 o cooh ପାଇଁ ଆପଣ ଏହି କୁଲ୍ ପ୍ରତିରୋଧ ପ୍ରୟୋଗ କରୁଛନ୍ତି l ଆୟନର ସ୍ independent ାଧୀନ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣର awl lambda m0 ch3 n coona minus lambda m 0 acl ରେ ପ୍ଲଗ୍ ପ୍ଲଗ୍ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଆପଣ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପାଇଁ ଏହି ଲମ୍ବଡା 0 0 ଖୋଜିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ
ତେଣୁ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାଇଁ ଲମ୍ବଡା 0 ର ପ୍ରତ୍ୟକ୍ଷ ନିର୍ଣ୍ଣୟ ନୁହେଁ | ସମ୍ଭବ କାରଣ ଲ୍ୟାମ୍ବଡା ମି ବନାମ ବର୍ଗ ମୂଳ c ଏହି ଆହା ଏହା ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ଧାରା

ନୁହେଁ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାଇଁ ଏହି ଲମ୍ବଡା ମି 0 ଖୋଜିବା ପାଇଁ ଏହି ପରୋକ୍ଷ ପଦ୍ଧତିର ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏହି ଲମ୍ବଡା m 0 ର ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରୟୋଗ କ'ଣ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରୟୋଗଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍‌ଗୁଡ଼ିକର ବିଛିନ୍ନତା ଡିଗ୍ରୀର ଡିଗ୍ରୀ ଖୋଜିବା ଯେପରି ମୁଁ ତୁମକୁ କହିଥିଲି ଯେ ଏହି ଆଚରଣ i କାହିଁକି? ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଓମ୍ ର ମୋଲାର୍ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଆମେ ଦେଖାଯାଉଥିବା ଏକ ଅଣ-ର ar ଖିକ ଧାରାକୁ ଅନୁସରଣ କରୁ ଯାହା ଡିଗ୍ରୀର ଏହି ଭିନ୍ନତା ହେତୁ ଡିଗ୍ରୋସନ୍ ଡିଗ୍ରୀର କାରଣ ହେତୁ ହ୍ରାସ ସହିତ ଆପଣ ଶତକଡ଼ା ପରିମାଣ ଜାଣିଥିବେ | ଅବିଭକ୍ତ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବଦଳିଯିବ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଆୟନର ପରିମାଣ ବ will ିବ ଏବଂ ଲ iron ହ ପରିମାଣ ବ so ିବ
ତେଣୁ ଏହା ମାଧ୍ୟମର ଚାଳନାରେ ଯୋଗ କରିବ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଲମ୍ବଡା ମି ଏତେ ମାତ୍ରାରେ ବିଛିନ୍ନ ହେବାର ଡିଗ୍ରୀ | ଆଲଫା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ um ଭାବରେ ପ୍ରକାଶିତ ହୋଇଛି ଯେପରି ଏହି ଲମ୍ବଡା ମି ଲମ୍ବଡା ମି 0 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ
ତେଣୁ ଲମ୍ବଡା ମି 0 ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ସର୍ବାଧିକ ବିଛିନ୍ନ ହେବା ପାଇଁ ଅନୁମାନ କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସ୍ତରରେ କିଛି ପରିମାଣରେ ବିଛିନ୍ନ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହାକୁ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଅନୁପାତ କୁହାଯାଏ | ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାଇଁ ହା କୁହନ୍ତି ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଆହା ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏକ ମାଇନସ୍ କହିଥାଏ ଯେ ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ 1 ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଆଲଫା ଏବଂ ଆଲଫାକୁ ଆସିଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଏକାଗ୍ରତା c ଥାଏ ତେବେ ଏହା c ଅଟେ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ସନ୍ତୁଳନ ସ୍ଥିରତା c ଆଲଫା ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ | 1 ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଦ୍ and ାରା ଏବଂ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏଥିପାଇଁ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ପ୍ଲଗ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ c lambda m ବର୍ଗକୁ lambda m 0 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ କରିବ ଏବଂ ତା'ପରେ lambda m 0 minus lambda m ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏହା ଜାଣିଥିବେ ଏହି k ଏକ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଆହା ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ସ୍ଥିର ଅଟେ
ତେଣୁ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଲମ୍ବଡା ଏହାର ଅର୍ଥ ଏହା କିଛି ଏକାଗ୍ରତାରେ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ଭାବରେ ଏହି ସଂଖ୍ୟା ପାଇବେ କାରଣ ଗ୍ରାଫରୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ | ଗ୍ରାଫ୍ ଯଦି ଆପଣ ଜାଣିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଯେ ଏଠାରେ କିଛି ଏକାଗ୍ରତା କହିବା ପାଇଁ ଲମ୍ବଡା ମି କୁହନ୍ତୁ ତେବେ ଅନୁରୂପ ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରଦତ୍ତ ଏକାଗ୍ରତା ମୂଲ୍ୟ ପାଇଁ ଆପଣ ଏହି ସମୟରେ ଲମ୍ବଡା ମି ପାଇଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ଲଗକୁ ଆପଣ ପ୍ଲଗ୍ ଇନ୍ କରୁଥିବା ନମ୍ବରରେ ପ୍ଲଗ୍ କରନ୍ତୁ | ସଂଖ୍ୟା କିମ୍ବା ପ୍ରତୀକ ସହିତ ଅକ୍ଷର ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରି | ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ତୁମର ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେଉଛି ଅସୀମ ବିସ୍ତାରରେ ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଏବଂ ଏହା କିଛି ଏକାଗ୍ରତାରେ ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଉପାୟରେ ତୁମେ fo ପାଇଁ ka ର ମୂଲ୍ୟ ଜାଣିପାରିବ | r ଏକ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସମାନ ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ପାଇଁ ପ୍ରୟୋଗ ହେବ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଅନ୍ୟ କିଛି ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍
ତେଣୁ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଅନୁପାତର ପ୍ରୟୋଗ ଦ୍ୱାରା ଏହା ହେଉଛି ତୁମର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଅନୁପାତ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଅନୁପାତ ତୁମେ ଏହି ପରିମାଣକୁ ଠିକ୍ ଜାଣିପାରିବ
ତେଣୁ ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ବିଷୟରେ ଅଧିକ କିଛି ପଏଣ୍ଟ | ଲମ୍ବଡା ମି କପ୍ପା ସହିତ ସମାନ, କାପା ଉପରେ c ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେଉଛି ସି ସାଇମେନ୍ସ ମିଟର ଓଲଟା ଏକାଗ୍ରତା ପ୍ରତି ମିଟର କ୍ୟୁବରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି c ମ ically ଳିକ ଭାବରେ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଅଟେ ଯାହାକି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଚରଣ ସହିତ l ଦ୍ a ାରା l ଦ୍ a ାରା ମ c ଳିକ ଭାବରେ c ଉପରେ ଥାଏ
ତେଣୁ ଲମ୍ବଡା ମି କପା ଦ୍ c ାରା c ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆହା
ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ହେଉଛି ଏକ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ
ତେଣୁ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ମ here ଳିକ ଭାବରେ ଏଠାରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହା ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସରେ ଲମ୍ବଡା ଅଟେ
ତେଣୁ ଆହା
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି ଯଦି କପ୍ପା ଯଦି ସାଇପ୍ପା ଭାବରେ ପ୍ରକାଶିତ ହୁଏ | ସେଣ୍ଟିମିଟର ଓଲଟା ଏବଂ ଏକାଗ୍ରତା ମୋଲ୍ ଆହା ସେଣ୍ଟିମିଟର କ୍ୟୁବ୍ ଭାବରେ ପ୍ରକାଶିତ ହୁଏ ତା'ପରେ ଲମ୍ବଡା ମି ସିମେଣ୍ଟ ସେଣ୍ଟିମିଟର ବର୍ଗ ମୋଲ୍ ଓଲଟା ହୋଇଯାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ବେଳେବେଳେ ଲମ୍ବଡା ମି ଲମ୍ବଡା ମି | c ଦ୍ thousand ାରା ହଜାରେ କାପା ପରି ପ୍ରକାଶିତ ହୋଇଛି ଯେଉଁଠାରେ c ହେଉଛି ମୋଲାର ଏକାଗ୍ରତା ମୋଲାର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ଲମ୍ବଡା ମି ହେଉଛି ସିମେଣ୍ଟ ସେଣ୍ଟିମିଟର ବର୍ଗ ମୋଲ ଓଲଟା ଠିକ
ତେଣୁ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଏହା ମୁଁ ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ସହିତ ପ୍ରକାଶିତ ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ନିଶ୍ଚିତ କରନ୍ତୁ ଯେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି | ଏକାସାଙ୍ଗରେ ଏକାଗ୍ରତା ୟୁନିଟ୍ ର ବ୍ୟବହାରକୁ ନେଇ କିଛି ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ମୁଁ ସମାନ ଭାବରେ ମୋଲାର୍ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ସହିତ ସମାନ୍ତରାଳ ଭାବରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶବ୍ଦ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହାକୁ ସମାନ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ସମାନ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ କୁହାଯାଏ ଏହା କିଛି ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ସଂଜ୍ଞା ସମାନ ବିଷୟ ହେଉଛି ଏହା ଏଥିରେ ଅଛି | ଯଦି ତୁମର ସମାଧାନରେ ଏକ ଗ୍ରାମ ସମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବଦଳରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଧାରଣ କରିବ, ତୁମର ସମାଧାନରେ ଏକ ଗ୍ରାମ ସମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ରହିବ ଏବଂ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଲମ୍ବଡା ମି ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ରହିବ ଏବଂ ଏହା ଲମ୍ବଡା ସମାନ ଅଟେ କିମ୍ବା ଏହା ଲମ୍ବଡା ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଆହା | ଲମ୍ବଡା ସମାନତା ଏବଂ ଲମ୍ବଡା ମି ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ହେଉଛି ଲମ୍ବଡା ମି z ସହିତ ଲମ୍ବଡା ସମାନ, ଯେଉଁଠାରେ z nu nu plus z pl ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ | ଆମକୁ nu minus z minus square ସହିତ ସମାନ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ କିମ୍ବା ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଚରଣ ସହିତ ଏହି ଶବ୍ଦଟି କାହିଁକି ଅଧିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଏଠାରେ ଆମେ ତୁଳନା କରୁ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସେମାନଙ୍କ ସମାନ୍ତରାଳ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ କିମ୍ବା ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ମୂଲ୍ୟ ଥିବା ହେତୁ ସେମାନଙ୍କ କଣ୍ଡକ୍ଟିଭିଟି ସହିତ ଏହି ଦୁଇଟି ସମାଧାନକୁ କିପରି ତୁଳନା କରାଯାଏ
ତେଣୁ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ | ଏକ ଭଲ ତୁଳନା କରିବା ପାଇଁ ତୁମକୁ ଆବଶ୍ୟକ କରୁଥିବା ଗୋଟିଏ ଜିନିଷ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯାହାକି ତୁମେ ସାଧାରଣ ଭାବରେ ଜାଣିଛ ଯାହା ଉଭୟେ ଅର୍ଥାତ୍ ତୁଳନାତ୍ମକ ସମାଧାନରେ ସମାନ ପରିମାଣର ଆହା କିମ୍ବା ଦ୍ରବୀଭୂତ ପଦାର୍ଥର ସମାନ ମୋଲ୍ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କିମ୍ବା ସମାନ ଗ୍ରାମ୍ ଦ୍ରବଣର ସମାନ ହେବ | ତୁଳନା କରିବା ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏହା ଏହି ସରଳ ଆଚରଣକୁ ଜାଣିବା ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ସହଜ ଅଟେ
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ମୋଲାର କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ କିମ୍ବା କେତେକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସମାନ | ଭାଲେନ୍ସ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଆହାକୁ ଠିକ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ
ତେଣୁ ଆହା ଅଧିକ କିମ୍ବା କମ ମୁଁ କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଆହା ଏହି କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ କିମ୍ବା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ବ୍ୟବସାୟ ସମ୍ବନ୍ଧରେ ବର୍ତ୍ତମାନ କିଛି ସରଳ ସମସ୍ୟା ଯାହା ପ୍ରଶ୍ନର ହିସାବ କରିବା ପାଇଁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବ ଯେପରି ଲମ୍ବଡା ଗଣନା ପାଇଁ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ପ୍ରଶ୍ନ ପରି | ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଡାଟା ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଡାଟା ବ୍ୟବହାର କରି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା mgso4 କୁହନ୍ତୁ ଯାହା ଦ୍ means ାରା ମାନକ ତଥ୍ୟର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଡାଟା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଲମ୍ବଡା 0 କୁହନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ଲମ୍ବଡା 0 ମାଇନସ୍
ତେଣୁ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ନମ୍ବର ଦେଇଛି ମୁଁ କିଛି ତଥ୍ୟ ପାଇଁ କିଛି ତଥ୍ୟ କହୁଛି | ଏଥିମଧ୍ୟରୁ କିଛି ଆୟନ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଉପରେ କ standard ଣସି ମାନକ ଭ physical ତିକ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପାଠ୍ୟ କିମ୍ବା ପାଠ୍ୟ ପୁସ୍ତକ ସହିତ ପରାମର୍ଶ କରନ୍ତୁ ତେବେ ଆପଣ ଏହିପରି ଏକ ସଂଖ୍ୟା ପାଇବେ
ତେଣୁ ଏଥିପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଜାଣିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଆପଣଙ୍କୁ ସେହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକର ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ କିନ୍ତୁ ଏଥିରେ ଯଦି ତୁମେ ଗୋଟିଏ ଜିନିଷକୁ ବିଚାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଏଠାରେ ଏହି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଇଁ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମେଟ୍ରିକ୍ କୋଏଫିସିଏଣ୍ଟ ଦୁଇଟି ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଷ୍ଟୋଇଚିଓମେଟ୍ରିକ୍ କୋଏଫିସିଣ୍ଟେଣ୍ଟକୁ ଧ୍ୟାନରେ ରଖିବାକୁ ହେବ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଜାଣିଛ | ଏହାକୁ ହିସାବ କର କାରଣ ଏଠାରେ ତୁମର ଗୋଟିଏ କ୍ୟାଲସିୟମ ବିରୁଦ୍ଧରେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଛି ଯଦି ଏହା ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ ତେବେ ଗୋଟିଏ ସୋଡିୟମ୍ ଗୋଟିଏ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ସହିତ ଅଛି
ତେଣୁ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନର ଅର୍ଥ ଏହା ସଂଖ୍ୟାରେ ଦ୍ୱିଗୁଣିତ | କ୍ୟାଲସିୟମ୍ର ଅବଦାନ ତୁଳନାରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ double ିଗୁଣ ଠିକ ହେବ ଯାହା

ଦ୍ means ାରା ଯେକ la ଣସି ଲମ୍ବଡା ପ୍ଲସ୍ ମୂଲ୍ୟ ଅଛି ତାହା ଆପଣ କେବଳ ବିଚାର କରିବେ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆନାଡ୍ର ଅବଦାନ ପାଇଁ ଲମ୍ବଡା 0 ମାଇନସ୍ ମୂଲ୍ୟ ଦୁଇଗୁଣ ହେବ ଏହା ଏକ ଠିକ୍ | ପଜିଟିଭ୍ ଦ୍ 1 ାରା 1 ଏବଂ ନେଗେଟିଭ୍ ଦ୍ so ାରା ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମେଟ୍ରିକ୍ କୋଏଫେସିଏଣ୍ଟସ୍ ମ one ଳିକ ଭାବରେ ଗୋଟିଏ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଟେବୁଲ୍ କିମ୍ବା ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଡାଟା ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରନ୍ତୁ ଏହି ଲମ୍ବଡା ମି ଶୂନ ଗଣନା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି ଆକଳନ ମୂଲ୍ୟର ଆକଳନ | ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଲମ୍ବଡା 0m ର ମୂଲ୍ୟ ଯାହାକି ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ସଂଖ୍ୟା ଦିଆଯାଏ ଯଦି nacl chcl ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ପାଇଁ lambda m 0 ଦିଆଯାଏ କିମ୍ବା ଏହା ବଦଳରେ ଆପଣ ମାନକ ତଥ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ | ନାକଲା ସେଲ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ପାଇଁ ଏହି ଲମ୍ବଡା m0 ସନ୍ଧାନ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ତାପରେ ଏହି ସୂଚନାକୁ ଉପଯୁକ୍ତ ସମୀକରଣରେ ପ୍ଲଗ୍ କରନ୍ତୁ, ch 3 cooh ପାଇଁ ଏହି lambda 0 ସମାନ ଭାବରେ ଯଦି ଯଦି କଣ୍ଡକ୍ଟିଭିଟିଟି ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ଦିଆଯାଏ ଯଦି ସମାଧାନର କଣ୍ଡକ୍ଟିଭିଟି ଥାଏ | ଦିଆଯାଇଥିବା ଦ୍ weak ାରା ଆପଣ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଖୋଜି ପାରିବେ ଯେପରି ii କେବଳ ଆପଣଙ୍କୁ ବୁ explained ାଇ ଦେଇଛି

ତେଣୁ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ଡାଟା କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ତଥ୍ୟରୁ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ um ର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଆକଳନ କିମ୍ବା ଆକଳନ ଅନ୍ୟ ଏକ ଜିନିଷ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ସରଳ ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଚରଣ କାହିଁକି? ହ୍ରାସ ସହିତ ହ୍ରାସ କର କାହିଁକି କପ୍ପା ହ୍ରାସ ସହିତ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଲମ୍ବଡା ଏହାକୁ ବ increases ାଇଥାଏ ମୁଁ ତୁମକୁ ବୁ explained ାଇସାରିଛି ଯେ କପ୍ପା ମୂଳତ unit ୟୁନିଟ୍ କ୍ୟୁବ୍ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଆୟନ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ଜଡିତ ଅଟେ ଯଦି ତୁମେ ୟୁନିଟ୍ କ୍ୟୁବ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏତେ ସଂଖ୍ୟକ ଆୟନକୁ ହ୍ରାସ କର | ହ୍ରାସ ହେଉଛି

ତେଣୁ କପ୍ପା ହ୍ରାସ ହୁଏ କିନ୍ତୁ ଲମ୍ବଡା ମି ପାଇଁ ଏହା ଯେହେତୁ ଲାମବଡା ମି କପ୍ପା ଭଲ୍ୟୁମରେ କିଛି ନୁହେଁ | lume ବହୁତ ବ increases ିଯାଏ ଯଦିଓ କପ୍ପା କମିବା ସହିତ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ରେ ବୃଦ୍ଧିର ପ୍ରଭାବକୁ ହ୍ରାସ କରେ | ଯାହା ତୁମେ ନିଜକୁ ପଚାରିବାକୁ ପଚାରି ପାରିବ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଏହି ଠିକର ସମାଧାନ ଖୋଜି ପାରିବ

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମେ ଆଗକୁ ଯିବା ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ଘୁଞ୍ଚାଇବା ପୂର୍ବରୁ ଆହାକୁ ଯିବା ଯାହା ଆହା କେବଳ ମୋ ମନରେ ଆସେ ଯେ କାହିଁକି ଏସି କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ମାପିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ପାଇଁ ଏବଂ କାହିଁକି ପ୍ଲାଟିନାଇଜଡ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଠିକ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏସି କରେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ବିକଳ୍ପ ଯଦି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏହା ଅଟେ | ଏହା ଏକ ସଙ୍କେତ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ କୋସାଇନ୍ ବକ୍ର ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ପ୍ରତ୍ୟେକ ଅଧା ଚକ୍ରରେ ସମକକ୍ଷ ଅଟେ ତେବେ ଏହା କ’ଣ ଘଟିବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏକ ଯୁଗଳ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ସରେ ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଉତ୍ପାଦ ଜାଣିଥିବେ | ବିପରୀତ ଚକ୍ରରେ ଆହା ସେହି ଦୁଇଟି ମୂଳତ that ସେହି ଯୋଡି ଉତ୍ପନ୍ନ ହେବ କିନ୍ତୁ ଆହା ଓଲଟା ଉପାୟରେ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ପ୍ଲାଟିନାଇଜଡ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ସେହି ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଓକ ଭଳି ମିଳିତ ହୋଇ ଆହା ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ମିଳିତ ହେବ | ଏହି ଜଳକୁ ପୁନର୍ବାର ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପ୍ରଭାବିତ ହୁଏ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏସି ସ୍ଥାନରେ ଯଦି ଆପଣ ଡିସି ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ତେବେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବ ଏବଂ ଶେଷରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଗୁଡିକ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରି ଆହା ଗ୍ୟାସ୍ ଦ୍ୱାରା ଆଚ୍ଛାଦିତ ହେବ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପ୍ରଭାବିତ ହେବ ଏବଂ ଏହାର ପରିମାପ | କଣ୍ଡକ୍ଟାନ୍ସ ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ ହେବ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ଘଟଣାକୁ ଯିବା ପାଇଁ ଆଗକୁ ବ that ଼ିବା ଯାହାକି ବିଦ୍ୟୁତ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବାର ତୁମର ପି generation ଼ି ଯାହା ତୁମେ ଜାଣିଛ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ରୂପାନ୍ତର ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ବ electrical ଦୁତିକ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ରାସାୟନିକ ଶକ୍ତି ବ୍ୟବହାରକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବା | ଶକ୍ତି ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତି

ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯେ ଏକ ଶକ୍ତି ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ sp କୁ ସାହାଯ୍ୟରେ ମୁକ୍ତ ହୁଏ | ଉତ୍କୃଷ୍ଟ ବ୍ୟବସ୍ଥା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବ୍ୟବସ୍ଥାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍‌କୁ ବୁଡ଼ାଇଦିଅ ଏବଂ ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ଶକ୍ତି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଦ୍ୱାରା ଧରାଯିବ ଏବଂ ଏହା ତୁମର ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତି ଆକାରରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ ଯାହା ଦ୍ chemical ାରା ରାସାୟନିକ ଶକ୍ତି ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତିରେ ପରିଣତ ହୋଇପାରିବ |

ତେଣୁ ଏକ ସରଳ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କର ଯେ ସରଳ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ତୁମର ଦୁଇଟି ବେକର୍ ଅଛି ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଜିଙ୍କ୍ ରଡ୍ ଜିଙ୍କ୍ ରଡ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ବେକର୍ରେ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ବୁଡ଼ାଇ ତୁମର ତମ୍ବା ରଡକୁ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଦ୍ରବଣରେ ବୁଡ଼ାଇ ଦିଆଯାଇଛି ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଏହି ଆହାରେ ଯୋଗ ଦିଅ | ଏହି ଦୁଇଟି ସମାଧାନ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଠିକ ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ଯଦି ସେଗୁଡିକୁ ମିଶ୍ରଣ କର ତେବେ ତୁମେ ଜାଣିଛ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ମୁକ୍ତ ଭାବରେ ମିଶ୍ରିତ ହେବ ଏବଂ ପରିସ୍ଥିତି ଅଧିକ ଜଟିଳ ହେବ ସେଥିପାଇଁ ତୁମେ ଏହି ୟୁନିଟ୍‌କୁ ଅଲଗା ରଖିବ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟିରେ ଯୋଗ ଦେବ | ଏକ ରାସାୟନିକ ସାହାଯ୍ୟର ସାହାଯ୍ୟ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ଆମ୍ ଏହା ହେଉଛି ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯୋଗ ଦେଇଛ ମୁଁ ଏହାର ଅର୍ଥ ଯାହାକୁ ତୁମର ଲୁଣ ବ୍ରିଜ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହାକି କିଛି ଇ ଧାରଣ କରେ | ଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହେଉଛି ଏହା ଆମୋନିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ କିମ୍ବା ଅଗର ଅଗରରେ ପୋଟାସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆହା ଆପଣ ଜେଲ୍ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯାହା ଦ୍ pot ାରା ପୋଟାସିୟମ୍ ଆଇରନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଆୟନରେ ପରିପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଏହା ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଆପଣ ଯୋଗଦାନ ରେଖା ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | ଏହି ଦୁଇଟି ସମାଧାନ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ଯୋଗଦାନ ରେଖା ହେଉଛି ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫାଇଡ୍ ଏବଂ ଭଲ କଥା ହେଉଛି ଯେ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ କିମ୍ବା ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଏହି ବ୍ୟବସ୍ଥା ଦ୍ୱାରା ପରସ୍ପର ସହିତ ମିଶିବାରେ ସକ୍ଷମ ନୁହଁନ୍ତି ଏବଂ ତା’ ପରେ ଯଦି ଆପଣ କେଉଁଠାରେ ସଂଯୋଗ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଅଛି | ଏହି ଦୁଇଟି ବାଡ଼ି ତାପରେ ତୁମେ ପାଇବ ଯେ ଏହି ଦିଗରେ କରେଣ୍ଟ ପ୍ରବାହିତ ହେଉଛି ଏହା ମାଇନସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏହା ପ୍ଲାସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କୋଷର ସେଲ୍ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ତୁମର ଗାଲଭାନୋମିଟର ଏକ ବିଘ୍ନ ଦେଖାଉଛି ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହି ଦିଗରେ ଗତି କରୁଛି | ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଲୁଣ ବ୍ରିଜ କୁହାଯାଏ ଯାହାକି 3 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟରେ kcl କିମ୍ବା nh4 ଧାରଣ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ସାମଗ୍ରିକ ଜିଙ୍କ କଠିନ ଭାବରେ ଘଟୁଛି ଯାହା ରଡ ପ୍ଲସ cuso4 t ଅଟେ | ଟୋପି ଆପଣଙ୍କୁ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ପ୍ଲସ୍ ତମ୍ବା କଠିନ କରିଥାଏ ଯାହା ଦ୍ means ାରା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜିଙ୍କ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଏବଂ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଠିକ୍ ହୋଇଯିବ

ତେଣୁ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆପଣ ନିୟମିତ ଲାବୋରେଟୋରୀ ପରୀକ୍ଷଣରେ ଯାହା କରନ୍ତି ତାହା ଆପଣ କିଛି ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ସମାଧାନ ନେଇ କିଛି ଜିଙ୍କ ଛିଞ୍ଚନ୍ତୁ | ଧୂଳି ତାପରେ ଆପଣ ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଦେଖିବେ ଯେଉଁଠାରେ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯିବ ଏବଂ ତମ୍ବା କଠିନ ଲାଲ୍ ତମ୍ବା କଠିନ କିମ୍ବା ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ତମ୍ବା କଠିନ ଉତ୍ପନ୍ନ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେତୁ କିଛି ରାସାୟନିକ ଶକ୍ତି ଉତ୍ପନ୍ନ ହେବ ଯାହାକି ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ | ଏହି ବ୍ୟବସ୍ଥା ଦ୍ୱାରା ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତି ଏହି ଉପକରଣ ଯାହାକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ପାଇଁ ବ electrical ଦୁତିକ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ପାର୍ଥକ୍ୟ ପ୍ରାୟ 1.1 ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଜିଙ୍କ ଏକାଗ୍ରତା ପାଇଁ କାରଣ ଏହି ସଂଖ୍ୟା ନିର୍ଭର କରିବ | ଏହି ଆୟନଗୁଡିକର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ dm କ୍ୟୁବ୍ ଡେସିମିଟର କ୍ୟୁବ୍ ପ୍ରତି ଏକ ମୋଲ୍

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏକ ଗାଲଭାନିକ୍ କିମ୍ବା ଭୋଲ୍ଟିକ୍ ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ସେଲ୍ s | o ଆହା

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ ସେଲରେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବା କାର୍ଯ୍ୟ କରିବା ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଉପକରଣ ଯାହା ହେଉଛି ଏହି ସ୍ୱତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ଉପକରଣ ଅଛି ଯାହା ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜାଣିଥିବେ

ତେଣୁ ମ basic ଳିକ ନୀତି ଏହିପରି ଗୋଟିଏ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଅଗ୍ରଗାମୀ ଦିଗକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବେ | ଏହାର ଅର୍ଥ ଏବଂ ବ୍ୟାକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମୁଁ କହୁଛି ପଛ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆପଣ ବାହ୍ୟରୁ କିଛି ସମ୍ଭାବନା ପ୍ରୟୋଗ କରୁଛନ୍ତି ଯାହା ପ୍ରକ୍ରିୟାର ଦିଗକୁ ଓଲଟା କରିବ
ତେଣୁ ଆହା
ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି
ତେଣୁ ପ୍ରକୃତରେ କ'ଣ ଘଟୁଛି
ତେଣୁ ଏହା ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହି ବ୍ୟବସ୍ଥାକୁ ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହି ଅଂଶ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କର ଏବଂ ସେହି ଅଂଶଟି ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟିକୁ ମିଶାଇଦିଅ ତେବେ ସର୍କିଟ ସମାପ୍ତ ହେବ ଏବଂ ତୁମେ ଜାଣିଛ କରେ କରେଣ୍ଟ ପ୍ରବାହିତ ହେବ
ତେଣୁ ଏହି ଅଂଶକୁ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ସେଲ୍
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଦୁଇଭାଗରେ ବିଭକ୍ତ କର, ଏହାକୁ ଅଧା ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଅଧା ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଅଧା ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ଏହାକୁ ରେଡକ୍ସ ହ୍ରାସ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଦମ୍ପତି କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଚାଲିଛି r ଶିକ୍ଷା ଚାଲିଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏହି କୋଷର ମାଇନସ୍
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟିକୁ ରେଡକ୍ସ ଦମ୍ପତି କୁହାଯାଏ କିମ୍ବା ଏହା ଏକ ଅଧା ସେଲ୍ ଅଟେ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ଅଧା ସେଲ୍
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଅଧା ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ବିଚାର କରିବା | ଅଧା ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ so କରିବା ପାଇଁ ଅଧା ସେଲ୍ ଅଧା ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଅମ୍ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ହେଉଛି ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆପଣଙ୍କୁ କଠିନ ଶୂନ୍ୟ କରେ
ତେଣୁ ଏହା ହ୍ରାସ ହେଉଛି ଏହି ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହେବ
ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା | ଜିଙ୍କ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଜିଙ୍କ୍ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ କ'ଣ ଘଟୁଛି
ତେଣୁ ସ୍ ont ତ aneous ସ୍ବତ ରେଡକ୍ସ ଚୟନର ଗିବ୍ସ ଶକ୍ତି ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତିରେ ପରିଣତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଗିବ୍ସ ଶକ୍ତି ମ free ଳିକ ଭାବରେ ମାଗଣା ଶକ୍ତି ଗିବ୍ସ ମୁକ୍ତ ଶକ୍ତି ପ୍ରଦାନ କରେ | ମାଗଣା ଶକ୍ତି ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହା ଏଠାରେ ଜଡିତ କିଛି ସ୍ energy ତ aneous ସ୍ବତ ପରିବର୍ତ୍ତନ ପାଇଁ ଜଡିତ କିଛି ମାଗଣା ଶକ୍ତି ପରିବର୍ତ୍ତନରେ ମାଗଣା ଶକ୍ତି ପରିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ଜଡିତ
ତେଣୁ ଏକ ସ୍ବତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଡେଲଟା g ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ | ଗିବ୍ସ ମୁକ୍ତ ଶକ୍ତିରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି ନକାରାତ୍ମକ
ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଏକ ସ୍ବତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତେବେ ସ୍ବତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସ୍ବତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ପ୍ରକାରର ତୁମେ ଜାଣିବ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଦୁଇଟି ପରସ୍ପର ସହିତ ମିଳିତ ହୁଏ ତେବେ ଏହା ସ୍ ont ତ aneous ସ୍ବତ ରେଡକ୍ସ ଦିଗ ପାଇଁ ଏହି ଗିବ୍ସ ମୁକ୍ତ ଶକ୍ତି | ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତିରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ ଏବଂ ଗିବ୍ସ ମୁକ୍ତ ଶକ୍ତିରେ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନ ଯଦି ଡେଲଟା g ଅଟେ ଯାହାକି nfe ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ ଯେଉଁଠାରେ e ହେଉଛି କୋଷର ସମ୍ଭାବ୍ୟ f ହେଉଛି ଫାରାଡେ n ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଠିକ୍ ଯେପରି ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହ୍ରାସ ପାଇଁ ଜଡିତ | ତମ୍ବା ଏବଂ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ୍ୟ ମୁକ୍ତ ହୋଇଛି ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମୁକ୍ତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହି ମୁକ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଏହି ଦୁଇଟି ବ୍ୟବହାର ଏବଂ ଯକୃତ ମୁକ୍ତି ଏଗୁଡ଼ିକ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହା ଦ୍ one ାରା ଏହା କ୍ଷତିପୂରଣ ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ହେବ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମାମଲା ପାଇଁ n ହେଉଛି 2
ତେଣୁ ଡେଲଟା g nfe ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଯଦି ଡେଲଟା g ନକାରାତ୍ମକ ଥାଏ ତେବେ ଆପଣ ଆଶା କରିବେ ଯେ ee ସକାରାତ୍ମକ ହେବ | ଏହାର ଅର୍ଥ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ କିଛି ପଜିଟିଭ୍ ରହିବ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଠିକ୍
ତେଣୁ
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ଏହି ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ହେଉଛି ଏକ ବ୍ୟବସ୍ଥା ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଏହି ମାଗଣା ଶକ୍ତି ପରିବର୍ତ୍ତନକୁ ଧରି ପାରିବେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତିରେ ପରିଣତ କରିବେ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତି ବ୍ୟବହାର ହୋଇପାରିବ | କିଛି କାମ କରିବା ପାଇଁ କିଛି କାମ କରିବା କିଛି ଉପଯୋଗୀ କାମ ଏହା ଏକ ପ୍ରେସର ଭଲ୍ୟୁମ୍ କାମ ପରି ନୁହେଁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ବ electrical ଦୁତିକ ଶକ୍ତି କିଛି ଆହା ପିଭି କାମ କରିବା ପାଇଁ କିଛି ପ୍ରଭାବଶାଳୀ କାମ ଠିକ୍
ତେଣୁ ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ଯଦି ତୁମେ ଶେଷ ପୂର୍ବ ସ୍ଲାଇଡ୍ କୁ ମନେ ରଖିଛ ଯେ ଏଠାରେ ତୁମେ ଦେଖ ଯେ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ରେ ତୁମର ଜିଙ୍କ ଧାତୁ ବୁଡ଼ିଗଲା କିମ୍ବା ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ରେ ତୁମର ତମ୍ବା ଧାତୁ ଠିକ୍ ଭାବରେ ବୁଡ଼ିଗଲା
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଏପରି ବ୍ୟବସ୍ଥା ଘଟୁଛି ସେତେବେଳେ ଏହା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୁଏ | ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଧାତୁ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟିକ୍ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଏବଂ ଏକ ଭୂଲମ୍ବ ରେଖା ଅଛି ଯାହା କେବଳ ଇଣ୍ଟରଫେସ୍ ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ | ଧାତୁ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଧାତୁରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟକୁ ଧାତୁକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଏହି ଇଣ୍ଟରଫେସରେ ଘଟିଥାଏ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଭୂଲମ୍ବ ରେଖା କେବଳ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ that କରେ ଯେ ଏହି ଧାତୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସମାଧାନରେ ବୁଡ଼ି ଯାଇଛି | ତମ୍ବାକୁ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଦ୍ରବଣରେ ବୁଡ଼ାଇ ଦିଆଯାଉଛି ଠିକ ଅଛି ଯଦି ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଛି ଯେପରି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ତେବେ ସେଠାରେ ଏଗୁଡ଼ିକ ଏକ ଦ୍ରବଣର ସାହାଯ୍ୟରେ ସଂଯୁକ୍ତ
ତେଣୁ ଏହି ବ୍ୟବସ୍ଥାକୁ କିପରି ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରିବେ
ତେଣୁ ଏହି ବ୍ୟବସ୍ଥା ହୋଇପାରିବ | ଏହିପରି ପ୍ରତିନିଧିତ୍ so ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଗୋଟିଏ ତାପରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦୁଇଟି ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ଶାରୀରିକ ଭାବରେ ମିଶ୍ରିତ ନୁହେଁ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍କୁ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ସହିତ ମିଶ୍ରଣ କରୁନାହଁ
ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ଅଲଗା ପାତ୍ରରେ ରଖାଯାଏ
ତେଣୁ ସେଗୁଡିକ ଏକ ଦ୍ solid ସାହାଯ୍ୟରେ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏହି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଲେଖିବା ଦ୍ୱାରା ଏବଂ ଦୁଇଟି ଭୂଲମ୍ବ ରେଖା ରଖିବା ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ so ହୁଏ ଯାହା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ । କରେ | s ଲୁଣ ବ୍ରିଜ୍ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କୁ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସହିତ ବ୍ରିଜ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆହା ଏହି ବ୍ୟବସ୍ଥା କରାଯାଏ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମର ଏହି ଅଧା ସେଲ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ସମ୍ଭାବନା ଏହି ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ |
ତେଣୁ ଏହି ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ର କିଛି ସମ୍ଭାବନା ରହିବା ଉଚିତ୍ ଯଦି ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଧରାଯାଉ ଯଦି ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଅଟେ କିମ୍ବା ଯଦି ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରିଚ୍ ଅଟେ ତେବେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଏଠାରେ ଜମା ହୋଇଯିବ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବ ଥାଏ ତେବେ ଏହି ସମାଧାନ ହେବ | ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍
ତେଣୁ
ତେଣୁ କ'ଣ ହେବ
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ପରିଣାମ ହେଉଛି ଏହି ତମ୍ବା ବାଡିର ଅଭାବ
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ଗୁଡ଼ିକ | ଏହି ଦିଗରେ ପ୍ରବାହିତ ହୁଅନ୍ତୁ ଏବଂ ଲୁଣ ସେତୁ ମାଧ୍ୟମରେ ସର୍କିଟ ସମାପ୍ତ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା କାହିଁକି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସମୃଦ୍ଧ ଅଟେ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଯେ ଆପଣ ଜିଙ୍କ୍ ଏବଂ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ବୁଡ଼ାଇବା କ୍ଷଣି ଏହା ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହରାଇବ ଏବଂ ଜିଙ୍କ୍ ଇଚ୍ଛା ହରାଇବ | ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ସମାଧାନକୁ ଯିବାର ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅଛି
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଜିଙ୍କ ପରମାଣୁ ଏଠାରେ ଛାଡିଦେବେ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ଏହି ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠିକ ଅଛି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତମ୍ବାରେ ପରିଣତ ହେବ | ଶୂନ ଏବଂ ଏଠାରେ ଜମା ହେବ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ
ତେଣୁ ଏହା ହେବ ତୁମେ ଜାଣିବ ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଅଭାବ ଜାଣିଛ, ଫଳସ୍ୱରୂପ ଏହା ଏକ ହେବ ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହେବ ଏବଂ ଏହା ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହେବ | ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରୁ ଏଠାରୁ ପ୍ରବାହିତ ହେବ
ତେଣୁ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ଏହା ନିର୍ଭର କରେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଗ୍ରଗାମୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ପଛୁଆ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା i ହେବ କି? ଏହାର ଅର୍ଥ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଗୋଟିଏ ଆହା ଧାତୁକୁ ଏକ ସମାଧାନରେ ବୁଡ଼ାଇବ ଯେପରି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ତୁମେ ଏକ ଧାତୁକୁ ଏହାର ଉପାଦାନ ଆୟନର ଏକ ଦ୍ରବଣରେ ବୁଡ଼ାଇଦିଅ, ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ଅଧା କୋଷଟି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସମ୍ମାନ ସହିତ ଓଲଟା ହେବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଏହା ଜିଙ୍କ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ତେବେ ଏହା କୁହାଯାଏ ଯେ ସଲଫେଟ୍ ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଜିଙ୍କ ଅଟେ ତେବେ ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଜିନିଷଟି ହେଉଛି ଯେ ଜିଙ୍କ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବ କି ତମ୍ବା ଇଚ୍ଛା କରିବ | ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କର ଯାହା ପ୍ରଶ୍ନର ଧାତୁର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଚରିତ୍ର ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା କୁହାଯାଏ ଯାହା ଦ୍ half ାରା ଯଦି ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଅର୍ଥାତ୍ ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବ ଯେ ଜିଙ୍କରେ ଜିଙ୍କ ଅଧିକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ରହିବ କି? ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ କିମ୍ବା ତମ୍ବାରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବାର ଅଧିକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ରହିବ
ତେଣୁ ଅତଏବ ଯେତେବେଳେ ବି ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଯେତେବେଳେ ଏହି ରେଡକ୍ସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବୁ ସେତେବେଳେ ମ bas ଲିକ ଭାବରେ ଆପଣ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏହିପରି ଉପସ୍ଥାପନ କରିପାରିବେ କିମ୍ବା ଆପଣ ଏକ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରିପାରିବେ | ctrode ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜିଙ୍କ ସହିତ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବ୍ୟବହାର ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍କିମ୍ କୁହାଯାଏ ଏହାକୁ ହ୍ରାସ ସ୍କିମ୍ କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ସଂପୃକ୍ତ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସମ୍ଭାବନା କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ପ୍ରକୃତରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା | ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ସଙ୍କେତ ଦ୍ by ାରା ପରସ୍ପର ସହିତ ଜଡିତ, ଯଦି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସମ୍ଭାବନା x ଥାଏ ତେବେ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ମାଇନସ୍ x ହେବ
ତେଣୁ ଜିଙ୍କରୁ ଜିଙ୍କ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିମ୍ବା ଜିଙ୍କ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଜିଙ୍କ ପାଇବା ପାଇଁ ଆମକୁ ଅନୁସରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସମ୍ମିଳନୀ ଯାହା ଅପ୍ କନଭେନସନ୍ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ ସର୍ବଦା ହ୍ରାସ ସ୍କିମ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଉଚିତ୍ ଯଦିଓ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍କିମ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରେ କିନ୍ତୁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ କିନ୍ତୁ ହ୍ରାସ ସ୍କିମ୍ ହେଉଛି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ u ପ୍ୟାକ୍ ଦ୍ prescribed ାରା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଜିଙ୍କ ଏବଂ ଅନୁରୂପ ଅଟେ | phi phi ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ସମାଧାନ ସହିତ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ରେ ବିକଶିତ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ph ମୁଁ କହୁଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଜିଙ୍କ୍ ଏହା ଏହିପରି ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ସଂପୃକ୍ତ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ସମାନ ଭାବରେ ତମ୍ବା ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ତମ୍ବା ଶୂନ୍ୟ କରିବ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ phi phi co2 plus cu
ତେଣୁ
ତେଣୁ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନାକୁ ପ୍ରକାଶ କରିବା ପାଇଁ ତୁମକୁ ଜାଣିବା ପାଇଁ, ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନାକୁ ପ୍ରକାଶ କରିବା ପାଇଁ ତୁମକୁ ଯାହା କରିବାକୁ ପଡିବ ତାହା ଇ ସେଲ୍ ସମାନ ହେବ ଯେପରି ଏହି phi ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ ଫି ବାମକୁ ସୀମିତ ସୀମିତ ଅର୍ଥ ଯାହା ତୁମର ଅଛି | ତୁମର ଗୋଟିଏ ସେଲ୍ ଅଛି ମୋର ଅର୍ଥ ଏହି ଠିକ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ରଖ, ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ହ୍ରାସ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏଠାରେ ତୁମର ହ୍ରାସ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତମ୍ବା ଏବଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏଠାରେ ଜିଙ୍କ ଅଟେ
ତେଣୁ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଯୋଜନାରେ ଯାହା ବି ହେଉ ତାହା ଠିକ୍ 5 ଏବଂ ଏହା left ଟି ବାକି ଅଛି ଏହା ପୁନର୍ବାର ହ୍ରାସ ଯୋଜନାରେ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଏହା left ଟି ବାକି ଅଛି
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କ ସେଲ୍ right ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ left ବାମ ହୋଇଯିବ କାରଣ ତୁମର ଇ-ସେଲ୍ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯାହା ସମୁଦାୟ କିମ୍ବା ସମୁଦାୟ ତୁମେ କଣ୍ଡାନ କରିବା ପାଇଁ ଶୂନଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ | w ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସ୍ ont ତ aneous ସ୍ପୃତ ଭାବରେ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଡାହାଣ ହାତରେ ହ୍ରାସ ଏବଂ ବାମ ହାତରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କିନ୍ତୁ ଯେଉଁଠାରେ phi କିଛି ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ
ତେଣୁ କଣ ଅଛି ତେବେ ଆମେ ଏଥିରୁ କ'ଣ ବାହାରୁ
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଏହା | ହ୍ରାସ ସ୍କିମ୍ ରେ ଅଛି ଏହା ହ୍ରାସ ସ୍କିମ୍ ରେ ଅଛି ଠିକ୍ ହ୍ରାସ ସ୍କିମ୍ ଅର୍ଥ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସ୍କିମ୍ ଯାହା ପ୍ୟାକ୍ ଦ୍ prescribed ାରା ଧାର୍ଯ୍ୟ ହୋଇଥିବା ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସମ୍ମିଳନୀକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁଛି
ତେଣୁ ଇ ସେଲ୍ phi ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ phi ସହିତ ସମାନ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ଆଉ ଏକ ଶବ୍ଦ ଅଛି | ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଠିକ ଅଛି ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା
ତେଣୁ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ହେଉଛି କିମ୍ବା ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା phi 0 ଭାବରେ ପ୍ରକାଶ କରାଯାଇଥାଏ ଏହା ଯେତେବେଳେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏକାଗ୍ରତା 1 1 କିମ୍ବା ଏକତା ଥାଏ ସେତେବେଳେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ କିମ୍ବା ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ | ଏକାଗ୍ରତା ହେଉଛି ଏକାଗ୍ରତା ପାଇଁ ଏକତା କିମ୍ବା ଯେତେବେଳେ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ହେଉଛି ଏକକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ଏକତା ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଅନୁରୂପ ସମ୍ଭାବନା କିମ୍ବା ଘ ଆଲଫ୍ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତାକୁ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଭାବରେ କୁହାଯିବ
ତେଣୁ
ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇବୁ ତାହା ହେଉଛି ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ବ୍ୟତୀତ phi ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ phi ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ, ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ସେଲ୍ କିପରି ମାପ କରାଯିବ | ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ହେଉଛି ତାହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମୋଟାଇଭ୍ ଫୋର୍ସ କିମ୍ବା କ cell ଣସି ସେଲ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୁମେ ଯାହା ମାପ କରୁଛ

ତାହା ଲେଖା ହୋଇଛି ଯେ 1.5 ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ସେହି ଓକକୁ କିପରି ମାପ କରାଯିବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ ତୁମେ ଏକ ମାନକ ଭୋଲ୍ଟମିଟର ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ କିନ୍ତୁ ଏହି ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଭୋଲ୍ଟମିଟରକୁ ସୁପାରିଶ କରାଯାଏ ନାହିଁ କାରଣ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଭୋଲ୍ଟମିଟର ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯାହାକି ବହୁ କରେଣ୍ଟ ଆଙ୍କିଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ବହୁ କରେଣ୍ଟ ଆଙ୍କିଥାଏ ତେବେ ପ୍ରକ୍ରିୟାର ରିଭର୍ସିବିଲିଟି କାରଣ କାରଣ ଆମେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଛୁ ତାହା ସେହି ସର୍ତ୍ତ ଉପରେ ଆଧାରିତ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ପ୍ରକ୍ରିୟାର ରିଭର୍ସିବିଲିଟି ବଜାୟ ରଖିବା ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ସର୍ବନିମ୍ନ କରେଣ୍ଟ ଆଙ୍କିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏଫ୍ ଏମ୍ଫ୍ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମୋଟିଭ୍ ଫୋର୍ସ ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ | ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା
ତେଣୁ ଏମ୍ଏଫ୍ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ ଯେତେବେଳେ ଏହି କରେଣ୍ଟ ଶୂନ୍ୟକୁ ଯାଏ
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣ ଏକ ଡିଭାଇସ୍ ସହିତ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନାକୁ ମାପ କରନ୍ତି ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ କରେଣ୍ଟକୁ ଅଧିକ ଟାଣେ ନାହିଁ ଯାହାକୁ ଏମଫ୍ କୁହାଯାଏ | କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ଉହ ମୋଟିଫ୍ ଫୋର୍ସ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ କେଉଁ ଜିନିଷଗୁଡିକ ବ୍ୟବହାର କରିଛୁ ଯାହା ଉପରେ ଆମେ ଏଠାରେ ବ୍ୟବହାର କରିଛୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଅଧା ସେଲ୍ ଠିକ ଅଛି ଯେତେବେଳେ ଏହା ଅଧା ସେଲ୍ ଅଟେ ତାପରେ phi ପରି ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ତାପରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସ୍କିମ୍ ହ୍ରାସ କରନ୍ତୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରିବାକୁ ପଡିବ | ତମ୍ବା ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ପରି ତମ୍ବା ଜିଙ୍କରୁ ପ୍ଲସ୍ ଜିଙ୍କ ପରି ହ୍ରାସ ଯୋଜନାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏହି କାରଣରୁ ଏହି ଫି ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ତେବେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଜିନିଷ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ମାନକ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଯେତେବେଳେ ସକ୍ରିୟ ଉପାଦାନର ଏକାଗ୍ରତା ଥାଏ | କିମ୍ବା ଆୟନ ହେଉଛି ଏକତା କିମ୍ବା ଉପାଦାନ ଆୟନର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ହେଉଛି ଏକତା ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଲ iron ହ ଅଟେ ଯାହା ସହିତ ଏହା ଓଲଟା ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ସମ୍ମାନ ସହିତ ଓଲଟା ଅଟେ | o ତମ୍ବା ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଏହା ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଓକେ ସମ୍ବନ୍ଧରେ ଓଲଟା ଅଟେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ପାଇଥାଉ ତା’ ହେଲେ ଏହା ତୁମର ସେଲ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ଏହାକୁ ଅଧା କୋଷ ସହିତ ସଂଯୋଗ କରିବା ପ୍ରଥା ଅଟେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହା ଗଠନ କରିଛ | ଆହା ତୁମେ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ସେଲ୍ ଜାଣିଛ, ତେବେ ଇ ସେଲ୍ ର ପ୍ରଶ୍ନ ଆସେ
ତେଣୁ କିପରି ହିସାବ କରାଯାଏ କିମ୍ବା କିପରି ଆକଳନ କରାଯାଏ ତାହା ହ୍ରାସ ସ୍କିମ୍ ରେ 5 ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ 5 ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ
ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଗୋଟିଏ ଜିନିଷ ଆସେ ଯେ ଏହି ଇ ସେଲ୍ କିପରି ଖୋଜିବେ | ଆପଣ ଏକ ଭୋଲ୍ଟମିଟର ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ କିନ୍ତୁ ଭୋଲ୍ଟମିଟର ଏକ ଭଲ କାମ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଗାଲଭାନୋମିଟର କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପଦ୍ଧତିର ସାହାଯ୍ୟରେ ଯାହାକୁ ପୋଜେଣ୍ଟପ୍ କ୍ଷତିପୂରଣ ପଦ୍ଧତି କୁହାଯାଏ ପୋଜେଣ୍ଟୋର୍ଫ କ୍ଷତିପୂରଣ ପଦ୍ଧତି | ତୁମେ ତୁଳନା କରୁଥିବା ପଦ୍ଧତି ତୁମର ଅଜ୍ଞାତ କକ୍ଷ ପାଇଁ ଏବଂ ଏକ ମାନକ କକ୍ଷ ପାଇଁ କ def ଣସି ବିଘ୍ନ ବିନ୍ଦୁ ତୁଳନା କର ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ କେବଳ ଅନୁପାତ ଗ୍ରହଣ କର ଏବଂ ତୁମେ ଜାଣିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବ ଯେ ଯେତେବେଳେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ପରିମାଣର ଅନୁପାତ ଏବଂ a s ର ଏକ ଫଳାଫଳ ଯେଉଁଥିରେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବ୍ୟବସ୍ଥାରେ କରେଣ୍ଟ 0 କୁ ଯାଏ ଏବଂ ଆପଣ ଏମ୍ଏଫ୍ ଖୋଜିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଯାହାକୁ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ପଦ୍ଧତି ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ସେଲ୍ ଖୋଜି ପାରିବା | ସମ୍ଭାବ୍ୟ କୋଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଦୁଇଟି ଅଧା କୋଷର ଏକ ମିଶ୍ରଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଓମ୍ ହେଉଛି ଏହାର ପ୍ରାଥମିକତା ଆପଣ ଗାଲଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ଜାଣିଛନ୍ତି
ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଆମେ ଏହିପରି କୋଷଗୁଡ଼ିକର ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଉଦାହରଣ ଗ୍ରହଣ କରିବୁ ଯେପରି ଗାଲ୍ଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ଅନେକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବିଚାର କରିବ | ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଆପଣ ଜାଣିବେ ଯେ ଆମେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉପରେ ଆଧାର କରି ବିଭିନ୍ନ କୋଷଗୁଡିକ ଜାଣିଥିବା ଆହା ନିର୍ମାଣ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବୁ ଏବଂ ଆପଣ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମୋଟାଇଭ୍ ଫୋର୍ସ କିମ୍ବା ଏମ୍ଏଫ୍ ମାପିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋମୋଟିଭ୍ ଫୋର୍ସର ସରଳ ଉଦାହରଣ ଜାଣିଥିବେ ଯାହା ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସଂଯୋଗ କରେ | ଅତଏବ ଏବଂ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଖୋଜିବାକୁ ଏକ ଚେଷ୍ଟା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବ | t କେସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଜଣାଶୁଣା ଅଧା ସେଲ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ତା’ ପରେ ସେହି ଜଣାଶୁଣା ଅଧା ସେଲ୍ ସହିତ ଆପଣ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ସେଲ୍ ନିର୍ମାଣ କରିବେ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏହି ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ କକ୍ଷର emf ଖୋଜିବେ ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଟିଏ ଅଧା ସେଲ୍ ଜଣାଶୁଣା ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଅଧା ସେଲ୍ ଅଜ୍ଞାତ ଅଟେ |
ତେଣୁ ଏହି ଉପାୟରେ ଆମେ ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଖୋଜିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ୍
ତେଣୁ ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ଅଧସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ um ର ମାପ ଗ୍ରହଣ କରିବା ଏବଂ ଏମ୍ଏଫ୍ ମାପର ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରୟୋଗର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏମ୍ଏଫ୍ ମାପର କିଛି ପ୍ରୟୋଗ | ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ
ତେଣୁ ଆଜି ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK