ଶୁଭ ସକାଳ ସମସ୍ତେ ଏହି ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଦ୍ୱିତୀୟ ଶ୍ରେଣୀକୁ ସ୍ୱାଗତ କରନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଦୁଇଟି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରଜାତିର ଅନୁରୂପ ଭାଗ୍ୟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଛୁ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଜଳ ଅଣୁ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ଅଣୁ ଏବଂ ଯେହେତୁ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିମ୍ୱା ଏକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆମେ ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ମଧ୍ୟ ଦେଖିଛୁ ଯେ ଫଟୋ ସିଷ୍ଟମ୍ 2 ର ବ୍ୟବହାର ଯାହାକି ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରାକୃତିକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ପ୍ରକୃତି ଏହି ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ବିଲୋପ ସହିତ ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ବ୍ୟବହାର ପାଇଁ ଦାୟୀ | ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ସେଠାରେ ଜାଣ ଯେ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଏହି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅଣୁର କିଛି ପରିମାଣରେ ଉତ୍ପାଦନ କରୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍‌କୁ ଆମର ଶକ୍ତି ଉତ୍ସ ଭାବରେ ଆବଶ୍ୟକ କରୁ, ସେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକୁ atp ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଏହି atps ଗୁଡିକ ଆମର ଶକ୍ତି ମୁଦ୍ରା ପାଇଁ | କାର୍ବ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଚାଲିଥିବାବେଳେ ମଣିଷ ସହିତ ସମସ୍ତ ଜୀବ ପ୍ରଣାଳୀ | ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ପାଣି ଉପରେ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଜଡିତ

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଏତେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର କିପରି ଘଟୁଛି ଏବଂ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଆମେ ସର୍ବଦା ଜାଣିବା ଉଚିତ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ସମସ୍ତେ ଜାଣନ୍ତି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବନା କିମ୍ୱା ରେଡକ୍ସ ସମ୍ଭାବନା

ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଜାଣୁ ଯେ ବିଭିନ୍ନ ରେଡକ୍ସ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ମୂଲ୍ୟ ଭାବରେ ଏଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ମଧ୍ୟ ଜଡିତ ଅଛି ତାପରେ ସେଗୁଡ଼ିକ ଡେଲଟା g 0 ମୂଲ୍ୟ ସହିତ ଜଡିତ ତାପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉତ୍ତାପ ଏବଂ ଏସବୁ କିନ୍ତୁ ମୁଖ୍ୟ | ଏହି ସମସ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଡ୍ରାଇଭିଂ ଫୋର୍ସ ହେଉଛି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦିଗରେ ସାଧାରଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଯଦି ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରଜାତିରୁ ଯାଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହରାଉଛନ୍ତି ଆମେ ଏହାକୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ବୋଲି କହିଥାଉ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ଆମେ ଏହାକୁ ହ୍ରାସ ବୋଲି କହିଥାଉ |

ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ପରିମାଣ ଏବଂ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷ କାରଣ ଆମେ ପରୀକ୍ଷଣ କରି ମଧ୍ୟ ଜାଣିପାରିବା କାରଣ ଜାଣିବା | ଏହି ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଘଟଣାଗୁଡ଼ିକ ସର୍ବଦା ପରୀକ୍ଷଣ ସହିତ ଜଡିତ କାରଣ ଆମେ ପରୀକ୍ଷଣ କରୁ ଏବଂ ପରୀକ୍ଷଣଗୁଡିକ ଏହି ଜିନିଷଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ କିଛି ସ୍ପଷ୍ଟ କରିବ

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ ଜଳ କିମ୍ୱା ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁ ତେବେ ସେଠାରେ ଉତ୍ତାପ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ହେବ ଏବଂ ଆମେ ଯାହା କରିବା ତାହା ମଧ୍ୟ ମ basic ଳିକ ବିଷୟ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ ଜାଣନ୍ତୁ ସେହି ଅନୁରୂପ ଶକ୍ତି ଯାହା ରିଲିଜ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କେତେକ ଏକ୍ସୋଥର୍ମିକ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଏଣ୍ଡୋଥର୍ମିକ୍

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ କହିବ ଯେ ଆପଣଙ୍କର ଏପରି ପରିସ୍ଥିତି ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଶକ୍ତି ମୁକ୍ତ ହେବ କିମ୍ୱା ଶକ୍ତି ଶୋଷିତ ହେବ |

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ଏହି ଅବସ୍ଥାକୁ ଫେରିଯିବା ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଏହି ଜଳ କିପରି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି ଏବଂ o2 କିପରି ହ୍ରାସ ହୋଇପାରିବ କିମ୍ୱା o2 ଅନ୍ୟ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଯେପରିକି ସେହି ସରଳ ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହି o2 କୁ କିଛି ସଂଲଗ୍ନ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁ | ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରଜାତି ଯେପରିକି o2 ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେଉଛି କିଛି କେସ୍ ଗଠନ କରେ ao କିମ୍ୱା ao2 ଯେପରିକି ଯଦି କାର୍ବନ c ତେବେ ଆମ ପାଖରେ କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଫର୍ମାଟ୍ ରହିପାରେ | ଆୟନ ଏବଂ ସମାନ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସୃଷ୍ଟି ହେତୁ କାର୍ବନ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯାଉଛି ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ କାର୍ବନ ଏକ ବହୁତ ଭଲ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏକ ଭଲ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଯାହା କରିପାରିବ | ଧାତବ ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଅତି ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କର ଯାହା ପରେ ଦେଖିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଦେଖିବା ଯେ ଜଳ ଏକ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଜଳ ଅଛି ତେବେ ଏକ ଭିନ୍ନ ପ୍ରସ୍ତାବ ଅଛି ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ps2 ରେ ମୂଳତ water ଜଳ ହେଉଛି | ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବା କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ଏକ ଭିନ୍ନ fashion ଙ୍ଗରେ ବିଚାର କରୁ ଯେ ଜଳ କିପରି ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସ୍ଥାନାନ୍ତର ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଏବଂ ପ୍ରଜାତିର ଜଳର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୋଡିୟମ୍ ଯଦି ଏହା ସୋଡିୟମ୍ ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଭାବରେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ନୁହେଁ ଯେ ଏହା ଜଳରୁ ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ଅଣୁକୁ ମୁକ୍ତ କରିବ ଏହା ଜଳ ଅଣୁର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ନୁହେଁ ବରଂ ଏହା ଏକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ଜଳର କାର୍ଯ୍ୟ ଯାହାକି ଅକ୍ସିଡି କରିବ | ସୋ ଠାରୁ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁକୁ ନା ଠାରୁ ନା ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଭାଗ୍ୟ ମଧ୍ୟ ଦୁଇଗୁଣ ହେଉଛି ଯେହେତୁ ଉତ୍ପାଦନକାରୀ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟମ କ୍ଷାରୀୟ ହେବ ଯାହା ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଯଦି ଆମେ ସେହି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଓହ ମାଇନସ୍ ଏକତ୍ର ସଂଲଗ୍ନ କରୁ ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ଆକ୍ୱା ସମାଧାନରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ବିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଥିବା ଜଳ ଜଳରୁ କିଛି ପରିମାଣର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମୁକ୍ତ କରିବ

ତେଣୁ ଜଳରେ ଥିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଜଳର ସାଧାରଣ ଆୟନିକ ଚିତ୍ରରୁ | ସେହି ଜଳ ଗୋଟିଏ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ତେଣୁ ଏହି h ପ୍ଲସ୍ ପାଣିରେ ସର୍ବଦା ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ

ତେଣୁ ଜଳୀୟ ମାଧ୍ୟମ ଯଦି ଏହା ଥାଏ ଯାହା ଦ୍ h ାରା h ପ୍ଲସ୍ କମିଯାଏ ଏବଂ ନା ପ୍ଲସ୍ ଠାରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ହୋଇପାରେ | ପ୍ରଥମେ ସେହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ପରମାଣୁ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଦିଅ ସ୍ self ୟଂ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ସମ୍ଭାବନାକୁ ଦୃଷ୍ଟିରେ ରଖି ଜଳର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଯଦି ଆମେ ଫଟୋ ସିଷ୍ଟମରେ ଯାହା ପାଇଥାଉ ତାହା ଜଳର ସରଳ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ବୋଲି ବିଚାର କରୁ ଯାହା ଦ୍ particular ାରା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜଳ ଗଠନ ମାଧ୍ୟମରେ ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହେବ | oo ବଣ୍ଡର ଯାହା o ବଣ୍ଡ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ନଥିଲା

ତେଣୁ ଯଦି ଆମର ସେହି ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ତେବେ ଆମକୁ ଗୋଟିଏ ସ୍ଥିତିରେ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯାହା ଦ୍ some ାରା ଆମେ କିଛି ଓଓ ବଣ୍ଡ ପ୍ରତିଷ୍ଠା କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଏହି ଜଳର ମଲିକୁଲାର କକ୍ଷପଥରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ସ୍ଥାନିତ ହୁଏ | ଅଣୁ ଏବଂ ଆମର ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଉତ୍ପାଦନ କରନ୍ତି ଯଦି ସେମାନେ h ପ୍ଲସ୍ ଦେବା ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ୍ୟ ଦିଅନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ particular ାରା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଏହି ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରୁ ଆମେ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିବା ଏହି h ପ୍ଲସ୍ ହ୍ରାସ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ | ସେଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଉତ୍ପାଦନ କରେ

ତେଣୁ ଜଳ ପାଇଁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ph 0 ରେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଜଳର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଆମେ ଉତ୍ପାଦନ କରୁ | ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରୁ ଏବଂ ଏହି ଇ ଶୂନ୍ୟ ମୂଲ୍ୟ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମାନକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ମୂଲ୍ୟ ଯାହାକୁ ଆମେ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ ଶୂନ୍ୟ ଭାବରେ ବିବେଚନା କରୁ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ସ୍କେଲ୍‌କୁ ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ ଶୂନ୍ୟ ଭୋଲ୍ଟ ସହିତ ସାଧାରଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏବଂ ସେହି ସ୍କେଲ୍ ସହିତ ସେଟ୍ କରିବା | ଆମେ କେବଳ ସେହି ବିଷୟକୁ ବିଚାର କରୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜଳ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଜଳ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ

ତେଣୁ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଆମେ ଯାହା ପାଇଥାଉ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ତୁଳନାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଜଳ ଛିଡା ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା 2 3 ଭୋଲ୍ଟ ବନାମ nh ର 1.35 ଅଟେ ଯାହାକି ଯଥେଷ୍ଟ ଅଟେ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସ୍କେଲର ଉଚ୍ଚ କିମ୍ୱା ଉଚ୍ଚତର

ତେଣୁ ସାମଗ୍ରିକ ଭାବରେ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପଦକ୍ଷେପ ଗ୍ରହଣ କରିବା ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ହ୍ରାସ ଯଦି ଆମେ ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଯୋଡିବା ଯାହା ଆମେ ପାଇଥାଉ ତାହା ହେଉଛି ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇଟି ଏବଂ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ବୃଦ୍ଧି | ଏବଂ ଥରେ ଆମେ ସେଲ୍ ପାଇଁ ଇ ଶୂନ ଜାଣିବା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସେଲ୍ ପାଇଁ ଏକ କୋଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମର କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଏବଂ ଆନାଡ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରେ ମୁକ୍ତ ହେବ | s ଏବଂ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମୁକ୍ତି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କୋଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଚାଳନା ଶକ୍ତି ସୃଷ୍ଟି କରିବ

ତେଣୁ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଇ ଶୂନ୍ୟ ସେଲ୍ ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ଅଧା କୋଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ସରଳ ଭାବରେ ଯୋଗ କରି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଡେଲଟା ଜି ଶୂନ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ପାଇଁ ମାଇଲ ପ୍ରତି ମାଇନସ୍ ଚାରି ସତୁରି ପାଞ୍ଚ କିଲୋ ଜୁଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମ basic ଳିକ କିମ୍ବା ମାନକ ସ୍କେଲ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷକୁ ଠିକ୍ କରିଥାଉ ଏବଂ ବିଭିନ୍ନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଅନୁରୂପ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପାଇଁ ଏହି ମୂଲ୍ୟଗୁଡିକ ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏହା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଭାବରେ ଦେଖିବା | ଜିନିଷ ଏକ ଭିନ୍ନ ଉପାୟରେ ଘଟୁଛି ଯେତେବେଳେ ସୋଡିୟମ୍ ଜଳ ସହିତ ସିଧାସଳଖ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ସୋଡିୟମ୍ ଏକ ଭଲ ପ୍ରଜାତି ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଯାହା ଜଳକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଗାଇବ

ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହି ଜଳ କ୍ୟାଥୋଡ୍ର ଅତି ନିକଟ ଅଟେ କାରଣ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଉଛି |

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା କ୍ୟାଥୋଡିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ର ମୁକ୍ତି ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ର ଏହି ମୁକ୍ତି କ୍ୟାଥୋଡରେ ହେବ

ତେଣୁ କ୍ୟାଥୋଡରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର e0 | ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି 0.00 ଭୋଲ୍ଟ ବନାମ nhe

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ e 0 ମୂଲ୍ୟ ବିଷୟରେ

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଜଳକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନରେ ପରିଣତ କରିବା

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଧା କୋଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ବିଷୟରେ କଣ? ଜଳ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ଏହା ନା ଏବଂ ନା ନା ପ୍ଲସ୍ କୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେଉଛି ଏବଂ ଏହି ନା ପ୍ଲସ୍ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ତାଙ୍କର ଏକ ସାଧାରଣ ବା ପ୍ରାକୃତିକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅଛି ଏବଂ ଏହି ନା ପ୍ଲସ୍ ର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗଠନରେ ଆମେ ନା ପାଇଁ ଏକ ଅନୁରୂପ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବନା ପାଇଥାଉ | to nh plus

ତେଣୁ ଏହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଏକ ସାଧାରଣ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ସେହି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଆମର e0 ମୂଲ୍ୟ ପାଇଁ କିଛି ପରିମାଣର ମୂଲ୍ୟ ରହିବ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷଟି ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଯଦି ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ନା ଯେତେବେଳେ ଯିବାବେଳେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିବା | ନା ପ୍ଲସ୍ ଯାହା ଏକ ସାଧାରଣ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ଦ୍ୱାରା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଗାଇ ଦିଆଯାଉଛି ତେବେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ସମ୍ଭାବନା ବିଷୟରେ ସୋଡିୟମ୍ ଦ୍ୱାଇର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କଣ? ch ର ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ମାନକ ସମ୍ଭାବନା ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ କ୍ଷାର ଧାତୁ ଆୟନଗୁଡିକ ତୁରନ୍ତ ଗୋଟିଏ ଦେଖିବା ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆମର ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ମାନକ ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲରେ ଏହି ନା ର ଅନୁରୂପ ସ୍ଥିତି ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବା ଉଚିତ | ଗୋଷ୍ଠୀର ଗୋଟିଏ ଉପାଦାନ ଯେଉଁଠାରେ ଏହା କ୍ଷାର ଧାତୁରେ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ଲିଥିୟମ୍ ସୋଡିୟମ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ରୁବିଡିୟମ୍ ସେସିୟମ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର କିଛି ସମ୍ପର୍କିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ pattern ାଞ୍ଚା ରହିବ ଯେଉଁଠାରେ ସେମାନେ ତୁରନ୍ତ ନା ଠାରୁ ନା ପ୍ଲସ୍ k ରୁ k ପ୍ଲସ୍ ଯାଇପାରିବେ | କ୍ଷାର ଧାତୁର ଏକ ଅନ୍ତର୍ନିହିତ ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅଛି ଯାହା ଏହା ଜଳ ଅଣୁ ସହିତ ସମାନ fashion ଙ୍ଗରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଯାହା ଏହି ସମସ୍ତ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମୁକ୍ତ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଏବଂ ଏକ ଜଣାଶୁଣା | ଏକ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ ଜଳ କାର୍ଯ୍ୟ ପାଇଁ ଏକ ପାଠ୍ୟପୁସ୍ତକ ଉଦାହରଣ | ଆମର କିପରି ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରଜାତି ଅଛି

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତି ଆମ ପାଖରେ ରହିପାରିବ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଲୋଚନାରେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ହେଉଛି ଜଳ ଅଣୁ ଏବଂ ଅନ୍ୟ କ species ଣସି ପ୍ରଜାତି ଏହି ବ୍ରହ୍ମାଣ୍ଡରେ ପାଇବେ ଯେ ଆମେ ଏକ କିମ୍ବା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବାହାର କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବୁ କି ନାହିଁ | ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକୁ କିଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇଥାଉ କିମ୍ବା ଇଞ୍ଜେକ୍ସନ ଦେଇଥାଉ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ କେତେ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଯାହା ସମାନ ପ୍ରଜାତି ସହିତ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ ବିବେଚନା କରୁଛୁ ଯଦି ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହରାଉଛି ତେବେ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ଦେବ ଏବଂ ଯଦି ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରେ ତେବେ ଆମେ ଏକ ମାଇନସ୍ ପାଇଥାଉ ତେବେ ଏହି ଜିନିଷଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକର ଉପଲବ୍ଧତା ଶୂନ୍ୟ ଅବସ୍ଥାରେ କିମ୍ବା ନାସିଭ୍ ଦେଶୀ ରାଜ୍ୟରେ କିମ୍ବା ମ element ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ କିମ୍ବା ଏହାର ଅନୁରୂପ ଆୟନିକ୍ ସଂସ୍କରଣରେ ଅଛି | ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍

So ପୂର୍ଣ ଅଟେ ଯଦି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ଯାହା ପାଇଥାଉ ତେବେ ଏହି ସମାନ ଜଳ ଅଣୁ ଏକ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ କି ନାହିଁ ତାହା ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ କି ନାହିଁ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରେଜେଣ୍ଟ ଉପରେ

ତେଣୁ ଏସବୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ରେଜେଣ୍ଟସ୍ କିମ୍ବା ଏହି ରେଜେଣ୍ଟସ୍ ହେଉଛି ପ୍ରଜାତି ଯାହା ଏକ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ କିମ୍ବା ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛି

ତେଣୁ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମର ଏହି ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ଜଡିତ ହେଉଛି ଆମର ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଏବଂ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟଗୁଡିକ ସମାନ way ଙ୍ଗରେ କିମ୍ବା ସମାନ fashion ଙ୍ଗରେ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ବିଚାର କରିପାରିବା ଯେ ଆମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଏବଂ ଆନାଡ

ତେଣୁ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଏବଂ ଆନାଡଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ଏକ ପୁନ ag ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଏବଂ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଏକ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପାଇପାରିବା | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ଆସୁଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ଦ୍ୱାରା ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ହୁଅନ୍ତୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରିର ଦିଗ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ ସହିତ କାରବାର କରିବୁ ବୋଲି ବିଚାର କରୁ

ତେଣୁ ଆମର କ୍ୟାଥୋଡ ଏବଂ ଆନାଡ ଏବଂ ଆମେ ଯାହା ପାଇପାରିବା ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ହୋଇପାରେ | ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ଲସରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରନ୍ତୁ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ଦ୍ୱାରା ଆମେ ଏକ ମାଇନସ୍ କୁ ହ୍ରାସ କରିପାରିବା କିନ୍ତୁ ସେଠାରେ କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଏବଂ ସମସ୍ତ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀ ସର୍ବଦା ଆଗ୍ରହୀ | କିଛି ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜାଣିବା ପାଇଁ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ସେଠାରେ ରହିବ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିର ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କିମ୍ବା ହ୍ରାସ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଯେପରିକି ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଏବଂ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରିବ ଏହି ସବୁ ରାସାୟନିକ ପ୍ରଜାତି

ତେଣୁ କିଛି ପ୍ରଜାତି ଯାହା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇପାରେ | ଏଠାରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପରି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଦାୟୀ ରହିବ ଯଦି ଆମେ ଏହା ପାଇଁ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଏବଂ ଯଦି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରୂପାନ୍ତର ଯଦି ଏହାର ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ସମ୍ଭାବନା ଥାଏ ତେବେ ଏହା ଏକ ମାଇନସ୍ କୁ ଯିବ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସମୟରେ ରେଡକ୍ଟାନ୍ସ କିମ୍ବା ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟଗୁଡିକର ଯୋଗ, ତେବେ ଏହି ଜଳ ବିଷୟରେ କ’ଣ

ତେଣୁ ଆମେ ଏଠାରେ କଥା ହେଉଛୁ ଯେହେତୁ ଜଳ ଏକ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟରେ ବ୍ୟବହାର ହେବ

ତେଣୁ ଜଳ ନିଜେ ପୁନ red ଉତ୍ପାଦନ ହେବ

ତେଣୁ କିଛି ପ୍ରଜାତି ସେଠାରେ ରହିବେ ଯାହା ଏକ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ | ଏହି h2o ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହି ଜଳ ପାଇଁ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଭାବରେ ଏହି ପାଠ୍ୟପୁସ୍ତକ ଉଦାହରଣ

ତେଣୁ ଆମେ ଏଠାରେ ପହଞ୍ଚିବା ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜଳ ଏକ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଭାବରେ | ଆମେ ଏହାକୁ 2 h2o ପ୍ଲସ୍ 2 f 2 ଭାବରେ 4 f ମାଇନସ୍ 2 4 h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ o2 ଭାବରେ ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଜଳ ଅଣୁର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ର ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଯେଉଁଠାରେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ

ତେଣୁ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଚରମ ଡାହାଣ ହାତର ଉପର | ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲର ଡାହାଣ ହାତ କୋଣରେ ଏହାର ସର୍ବାଧିକ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ମୋର ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ଦେଖିଥିଲୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ଉତ୍ତମ ଉତ୍ପାଦନକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛି ଯାହା ଜଳ ଅଣୁକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହୋଇପାରେ କାରଣ ଏହି f2 ସର୍ବାଧିକ | ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି

ତେଣୁ ଏହା ଜଳ ଅଣୁରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଅତି ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ କାରଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ କିଛି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସମୟରେ ଜଳ ଅଣୁ ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍

ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ଚାରୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦୁଇଟି ଜଳ ଅଣୁରୁ ବାହାରି ଆସୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଯଦି ଥାଏ | ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁଗୁଡିକ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ ଏବଂ ତୁମର ଅମ୍ଳଜାନ ସାଧାରଣ ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ଅଣୁ ଭାବରେ ମୁକ୍ତ ହେବ ଯାହା h2o ରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହେବ ଯେଉଁଠାରେ h2o o o ଭାବରେ ଉପସ୍ଥିତ | 2 ମାଇନସ୍ ଯେପରି ସାଧାରଣ ଆୟନିକ୍ ମଡେଲ୍

ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇଥାଉ o2 ମାଇନସ୍ ଭାବରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଯାହା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ ox ାରା ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହଜିଯିବ

ତେଣୁ ପ୍ରତି ବଳଦ ଜଳ ଅଣୁରେ ଆମକୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବ୍ୟବହାର କିମ୍ବା ସ୍ଥାନାନ୍ତର କରିବାକୁ ପଡିବ | ସେହି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଶୂନ୍ୟ ଦେବ କିମ୍ବା କେବଳ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଉତ୍ପନ୍ନ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିଷୟଟି ହେଉଛି ଏହା କହିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ ଯେ ସଂପୃକ୍ତ ପ୍ରବୃତ୍ତି କିମ୍ବା ଅକ୍ସିଡାଇଜେଣ୍ଟ ଏଜେଣ୍ଟ ଏବଂ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଆମର ସମାନ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟରେ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ରହିପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ପରି ଜଳ

ତେଣୁ ଜଳ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | ଜଳ ହ୍ରାସ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଆମେ ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ଆକର୍ଷଣୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଥାଉ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ କେବଳ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ଅଣୁର ଅନୁରୂପ ଗଠନ ଏବଂ ps2 ପାଇଁ ସେହି ଅମ୍ଳଜାନ ଅଣୁର ବ୍ୟବହାର ବିଷୟରେ କହୁଛୁ | ଫଟୋ ସିଷ୍ଟମ୍ ଦୁଇଟି ଏବଂ ଖାଦ୍ୟ ପଦାର୍ଥର ଜଳିବା

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରବୃତ୍ତିକୁ ବିଚାର କରୁ ଯେ ଆମର ନା ସୋଡିୟମ୍ ଧାତୁ ପରି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଯାହାକି ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ପରି କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ସତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏହାର ଏକ ଉଦାହରଣ | ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଏତେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଧାତୁ

ତେଣୁ ଆମର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମର ଏକ ଧାତବ ରଡ୍ ରହିପାରିବ ଏବଂ ସେହି ମେକାନିକ୍ ରଡ୍ ଏହା କିପରି ଯାଏ କାରଣ ଧାତବ ରଡକୁ ସରଳ ଜଳ ଅଣୁରେ ବୁଡ଼ାଇ ଦିଆଯାଇପାରେ ଏବଂ ରୂପା ଆୟନ ଧାରଣ କରିଥିବା ଏକ ସମାଧାନ ଭିତରେ ମଧ୍ୟ ବୁଡ଼ାଯାଇପାରିବ | ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଧାରଣ କରିଥିବା ଧକ୍କା

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆମେ କିଛି ଚିନ୍ତା କରୁଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ବିଚାର କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛୁ ଯେ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ମିଗ୍ରା ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ କ competition ଣସି ପ୍ରତିଯୋଗିତା ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମେ ଏଠାରେ ଖୋଜୁଛୁ | ସେହି ମିଗ୍ରା ଯେତେବେଳେ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ରୂପା ଆୟନ ରୂପା ଗୋଟିଏ ରୂପା ଆୟନ କି ସେହି ରୂପା ଆୟନ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ କି ରୂପା ଆୟନ ୱିଲ୍ | l ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ କିମ୍ବା ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ହୁଅନ୍ତୁ ଯାହା ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ ଏବଂ ନିଜେ ରୂପା 0 କୁ ହ୍ରାସ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ 2 ପ୍ଲସରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଷ୍ଟୋଚିଓମେଟ୍ରି ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଆମକୁ କହିବ କାରଣ ଆମକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ସନ୍ତୁଳନ କରିବାକୁ ପଡିବ | ରୂପା ପ୍ଲସ୍ ହ୍ରାସ ସମୟରେ ବାମରୁ ଡାହାଣକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ରୂପା ଆୟନକୁ ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ଆମେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ଆବଶ୍ୟକ କରୁ କିନ୍ତୁ ମିଗ୍ରା ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଆମେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ଆବଶ୍ୟକ କରୁ

ତେଣୁ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ଗୋଟିଏ ହେବ ଦୁଇ ହେବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ବାମରୁ ଯିବା | ଡାହାଣକୁ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ କିଛି ପରିମାଣର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସମାଧାନରେ ଆସିବ

ତେଣୁ ଏହା ସେହି ରଙ୍ଗ ନୁହେଁ ବରଂ ସେଠାରେ କିଛି ରଙ୍ଗ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇପାରେ ଯଦି କିଛି ଧାତୁ ଆୟନ ଅଛି ଯାହା ଯାଇ ଏକ ରଙ୍ଗ ବ can ାଇପାରେ | ସମାଧାନ ଏବଂ ରୂପା ପାଇଁ ଯାହା ଗଠନ ହେଉଛି ଯେଉଁଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ବାଡ଼ିରେ ନିଜେ ଘଟୁଛି କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ଯୋଗାଯୋଗ ବିନ୍ଦୁ ଯେଉଁଠାରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡ୍ ରୂପା ଆୟନ ସହିତ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସେ

ତେଣୁ ରୂପା | ଆୟନଗୁଡିକ ଏଠାରେ ଜମା ହେବ ଏବଂ କିଛି ପରିମାଣର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡ୍ କ୍ଷୟ ହୋଇଯିବ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଭିନ୍ନ fashion ଙ୍ଗରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆମର ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆଲୋଚନା କରୁଛୁ ଯାହା ଉପରେ କଳଙ୍କ କିପରି ହୋଇପାରେ | ଲ iron ହ

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ପ୍ରକାର ଯେଉଁଠାରେ କିଛି ପରିମାଣର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡ୍ ଖରାପ ହୋଇଯାଉଛି କିଛି ପରିମାଣର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡ୍ କ୍ଷୟ ହୋଇଯାଏ କିନ୍ତୁ କେବଳ ଜଳ ଏବଂ ବାୟୁମଣ୍ଡଳୀୟ ଅମ୍ଳଜାନ କିମ୍ବା ଆର୍ଦ୍ରତାର ଉପସ୍ଥିତିରେ ନୁହେଁ ବରଂ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଧାତୁ | ଏହି ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଆୟନଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ or ପୂର୍ଣ୍ଣ କିମ୍ବା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ସମସ୍ତ ଜଳ ଶୁଦ୍ଧ ନୁହେଁ h2o ଧରାଯାଉ ବେଳେବେଳେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଶିଳ୍ପ ଦ୍ୱାରା ଏହା ଉପରେ ଅନେକ କିମ୍ବା ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ଧାତୁ ଆୟନ ଥିବା ଶିଳ୍ପ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଭାବିତ ହୁଏ | ବେଳେବେଳେ ଆମେ ଜାଣୁନାହୁଁ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରବାହରେ ଧାତୁ ଆୟନଗୁଡିକ କ’ଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି କିଛି ପ୍ରଜାତିର ଧାତୁ ରଡ୍ କିମ୍ବା ଧାତୁ ପାଇପ୍ କିମ୍ବା ଧାତୁ ଷ୍ଟ୍ରିପ୍ କିମ୍ବା ଧାତୁ ସିଟ୍ i | ସେହି ଜଳ ପରିବେଶ ସହିତ ଯୋଗାଯୋଗରେ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ବହୁ ପରିମାଣର ଧାତୁ ଆୟନ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ରୂପା ଆୟନ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ କ ion ଣସି ଆୟନ ଅଛି ଯାହା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି

ତେଣୁ ସେହି ବାଡ଼ିଟି ସେହି ଜଳ ସହିତ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସେ ଯାହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ph ରେ ଶୁଦ୍ଧ ଜଳ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ହୋଇପାରେ | ଏହାକୁ ଡିଗ୍ରେଡ୍ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷତିକାରକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଅନ୍ୟ ଏକ ସ୍ତର ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ବାଡିଟି ଖରାପ ହୋଇଯିବାର କାରଣ ଏହି ବାଡିଟି ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ 2 ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ଲଞ୍ଚ ହେବ ଏବଂ ଯଦି ଏହି ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ତେବେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆୟନ ସିଧାସଳଖ ହେବ | ରୂପା ଧାତୁ କିମ୍ବା ରୂପା 0 ଭାବରେ ସେଠାରେ ଜମା ହୋଇଛି ଅନ୍ୟଥା ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ କିମ୍ବା ଜଳ ଅଣୁର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରେ ଏବଂ ଏହାଠାରୁ ଖରାପ ହୋଇଯିବ ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ ସାଧାରଣ ପଙ୍କ ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ଜିନିଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ଆମେ ଏହା ବଦଳରେ ପାଇଥାଉ | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ

ତେଣୁ ଆମେ ଆମର ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ଯାହା କଳଙ୍କିତ ହେଉଛି fe2o3

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗୋଟିଏ

ତେଣୁ ଏହି କଳଟି ମୂଳତ iron ଲୁହା ଧାତୁରୁ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି | ଏହି ଲୁହା ଧାତୁ ଯାହାକି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ e0 ମୂଲ୍ୟରେ ଏତେ ଅଧିକ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଦୁର୍ବଳ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ ଧାତୁ ହେବ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଦୁର୍ବଳ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ ଧାତୁ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ତୁମକୁ ଫେରସ୍ ଏବଂ ଶେଷରେ ଦେବା ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ | ଫେରି ଏବଂ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଯାହା ଜଳ ଅଣୁରୁ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଏହି ଫେ ଦୁଇ o ତିନିକୁ ବୃଦ୍ଧି ପାଇବ ଯାହା ଆମର କଳଙ୍କ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ସମାନ way ଙ୍ଗରେ ଦେଖିଛୁ ଯେ ଆମେ କେବଳ କହିଥାଉ ଯେ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ଯେଉଁଠାରେ କିଛି ଦୁର୍ବଳ ଅଛି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ ଧାତୁ ଆୟନଗୁଡିକ ସେମାନେ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଗରମ ହେଲେ ମଧ୍ୟ କ୍ଷୟ ହୁଅନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଭିନ୍ନ ଦିଗର ଏକ ଭିନ୍ନ ପ୍ରସ୍ତାବ ଯାହା ଆମେ ଭାବୁଛୁ ଯେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମର କିଛି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ସେହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆମେ ଏହାକୁ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ଗରମ କରିଥାଉ ତେବେ ଏଠାରେ କଣ ହେବ | ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କିମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ଦ୍ ion ାରା ଆୟନ ଗଠନ ଦ୍ୱାରା ଧାତୁ ଖରାପ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କିଛି ପରିମାଣର ଅକ୍ସାଇଡ୍ ନେଇଥାଉ କାରଣ ଏହାର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦେଶନା ଅଛି | ଧାତବ ପ୍ରକ୍ରିୟା ସହିତ ect ସମ୍ପର୍କ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଶେଷରେ ଆପଣଙ୍କୁ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦେବ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଧାତୁ ଫେରାଇବା ପାଇଁ କିଛି ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଦ୍ୱାରା

ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଜାଣିବା ପାଇଁ ବହୁତ ଆକର୍ଷଣୀୟ | ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ କ୍ଷୟ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ organ ାରା ଅଜ ic ବିକ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଲାବୋରେଟୋରୀ କ୍ଲାସରେ hgo ମର୍କୁରିକ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ର କ୍ଷୟ ହେବାର ଏକ କ୍ଲାସିକ୍ ଉଦାହରଣ ମଧ୍ୟ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଆମର ମର୍କୁର ମର୍କୁରିକ୍ ଅକ୍ସାଇଡର ନମୁନା ଅଛି କି ନାହିଁ ଆମେ ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ଚିହ୍ନଟ କରିପାରିବା କି ? ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଯେଉଁଠାରେ ଯଦି ଏହାକୁ ଗରମ କରାଯାଏ ତେବେ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନରେ କ୍ଷୟ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ମର୍କୁର ଧାତୁ ନିଜେ ଅର୍ଥାତ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ସିଷ୍ଟମରୁ ବିଲୋପ ହୋଇଯିବ ଯାହା ଦ୍ us ାରା ଆମର ଜାଳେଣି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଜାଳେଣି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକାରର ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ’ଣ? ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ କ species ଣସି ପ୍ରଜାତି କିମ୍ବା କ metal ଣସି ଧାତୁ ଯାହାକି ao କିମ୍ବା ao2 ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରେ ସେହିଭଳି କାର୍ବନ i ପରି କ non ଣସି ଧାତୁ | f ଏହା କାର୍ବନ ମନୋକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହାର ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଯେ ଯଦି ଆମେ ଅକ୍ସାଇଡ୍କୁ ଯେକ any ଣସି ଧାତବ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯେକ any ଣସି ଧାତବ ନଥିବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯେକ any ଣସି କାର୍ବୋନାଟ୍ ଯେକ any ଣସି ସଲଫେଟ୍ ପାଇଁ ଯିବା କିମ୍ବା ଯଦି ଆମେ ଏହାର ଚିକିତ୍ସା କରିବା ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ସିଷ୍ଟମର ଭାଗ୍ୟ କ’ଣ ହେବ କିମ୍ବା ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକର ଭାଗ୍ୟ କ’ଣ ହେବ ଯାହାକୁ ଆମେ ସର୍ବଦା ମନେ ରଖିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଶ୍ରେଣୀରେ ଥାଉ ଆମେ ସର୍ବଦା ଧ୍ୟାନ ଦେବା ଉଚିତ ଯେ କିଛି ପରିମାଣର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି କି ନାହିଁ | ସ୍ଥାନାନ୍ତର ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ hgo ର ଉତ୍ତାପ ହେଉଛି hjo ର ସରଳ ଉତ୍ତାପ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ କିଛି ବ୍ୟବହାର କରୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମର କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଧାତୁ ଅଛି ତେବେ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଜିଙ୍କ ପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଧାତୁ ଆପଣଙ୍କ କପ୍ରିକ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମାମଲାଟି ହେଉଛି | ଆମେ କହିରଖୁଛୁ ଯେ ଯେତେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଧାତୁ ଏହାର ଅକ୍ସାଇଡରୁ କମ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଧାତୁକୁ ବିସ୍ଥାପିତ କରେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଧାତୁ ଆମର ଜିଙ୍କ ଅଟେ

ତେଣୁ ଜିଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ତମ୍ବା ତୁଳନାରେ ଅଧିକ | ଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ସରଳ ଅତି ସରଳ ପର୍ଯ୍ୟବେକ୍ଷଣ ଅତି ସରଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହାକୁ ତମ୍ବାରୁ ଜିଙ୍କ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡର ଅପସାରଣ ଭାବରେ ବିବେଚନା କରୁ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯିବାକୁ ଚାହିଁବୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ କ ox ଣସି ଅକ୍ସାଇଡର ଧାତବ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏହା ନୁହେଁ | ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍

ତେଣୁ ଯେକ any ଣସି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯଦି ଆମେ ପାଇପାରିବା ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଠାରୁ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଧାତୁ ପାଇବାକୁ ଚାହୁଁ, ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା କ୍ୟୁବ୍ରିକ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଠାରୁ ତମ୍ବା

ତେଣୁ ଜିଙ୍କ୍ ଜିଙ୍କ୍ ଧାତୁ ଷ୍ଟ୍ରିପ୍ ଜିଙ୍କ୍ ପାଉଡର ଜିଙ୍କ ଗ୍ରାନୁଲ୍ସ ଏକ ଭଲ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ | ଯାହା ତମ୍ବା ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଘନ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ହ୍ରାସ କରିପାରିବ ଏବଂ ନିଜେ ଜିଙ୍କ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଆମେ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ମଧ୍ୟ ପାଇପାରିବା | ପ୍ରାଥମିକ ଭାଷା ଯାହା ଏକ ସାଧାରଣ ବିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ପୁନ displ ବିସ୍ଥାପିତ ଅମ୍ଳଜାନକୁ ତମ୍ବା ସାଇଟରୁ ଜିଙ୍କ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଅପସାରଣ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ତିନୋଟି ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ କଠିନ ଷ୍ଟାକୁ ବିଚାର କରୁ | ଏହି ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ର ଗଠନ ଯାହାକି ଏହି ଘନ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ର ଏକ ଦୃ solid ସ୍ଥିତିର ଗଠନ

ତେଣୁ ଆମେ ପାଇବୁ ଯାହା ପରେ ମୂଳତ the ଗଠନ ମଧ୍ୟ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବ କାରଣ ଆମର ତମ୍ବା ଧାତୁର ଧାତବ ଗଠନ ହେବ ଏବଂ ଜିଙ୍କ୍ ଜିଙ୍କରୁ ଯାଉଛି | ଜିଙ୍କ ଅକ୍ସାଇଡ୍ structure ାଞ୍ଚାରେ ଯାହାର ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକାର କଠିନ ସ୍ଥିତି ଗଠନ ଅଛି ଯାହା ଏହି ଧାତୁର ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କିଛି ପରିମାଣର ଉପାଦାନର ଉତ୍ତୋଳନ ସହିତ ସିଧାସଳଖ ସମ୍ପର୍କ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତମ୍ବା ଉତ୍ତୋଳନ ପାଇଁ ସିଧାସଳଖ ଲେଖାଯାଇପାରିବ | କିଛି ତମ୍ବା ଖଣିରୁ ଧରାଯାଉ ଆମର ତମ୍ବା ଧାତୁ ହେଉଛି ପ୍ରକୃତିରୁ ଆମେ ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପରି ପ୍ରକୃତିରୁ ପ୍ରାପ୍ତ କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଶୁଦ୍ଧ ହେବା ପରେ ସମୃଦ୍ଧ ହେବା ପରେ ଯାହା ଜାଣୁ ଯେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସ୍ତରର ଏକାଗ୍ରତା ଆମେ ପହଞ୍ଚି ପାରିବା ଏବଂ ଯଦି ଅତି ଶୁଦ୍ଧ ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଫାଇନାଲ୍ ରେ ରହିପାରେ | ପର୍ଯ୍ୟାୟକୁ ତମ୍ବା ଧାତୁରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ଏହାର ତମ୍ବା ଖଣିଜ ପଦାର୍ଥରୁ ତମ୍ବା ଉତ୍ତୋଳନ ଭାବରେ ବିବେଚନା କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ r ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସର୍ବଦା କାରଣ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ତମ୍ବାଟି ଘନ ଅବସ୍ଥାରେ ଥିବା ଦ୍ୱିପାକ୍ଷିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଯାହା ତମ୍ବା ଶୂନକୁ ହ୍ରାସ ପାଇବ

ତେଣୁ ଏହି ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ଉତ୍ତୋଳନ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଆବଶ୍ୟକ କରେ

ତେଣୁ ଧାତବ ବିଦ୍ୟା ମଧ୍ୟ ଏହି ସମସ୍ତ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ

ତେଣୁ ଧାତବ ପ୍ରକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ | ରେଡକ୍ସ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳ ଏବଂ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ସ ଏବଂ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଗତିଜତା ମଧ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଆମେ ଉପଯୁକ୍ତ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ମୂଲ୍ୟ ସହିତ କିଛି ବିଚାର କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମକୁ ଏକ ସାଧାରଣ ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ କିମ୍ବା ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ | କପ୍ରିକ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ହ୍ରାସ ପାଇଁ ଜିଙ୍କ ବ୍ୟବହାର କରୁଛନ୍ତି, ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଭାବରେ ଜିଙ୍କ କିନ୍ତୁ ଏହା ଉପଯୁକ୍ତ ହେବା ଉଚିତ କାରଣ ସମ୍ଭାବନା ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ସହିତ ମେଳ ଖାଉଛି ଏହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମେଳ ହେବା ଉଚିତ ଅନ୍ୟଥା ଆମ ପାଖରେ ଅନ୍ୟ କିଛି ଧାତୁ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ରହିପାରେ କିମ୍ବା କିଛି ଅଣ | କାର୍ବନ କାର୍ବନ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ପରି ଧାତୁ ମଧ୍ୟ ଏହି ସମସ୍ତ ଧାତବ ପାଇଁ ଜଣାଶୁଣା | ଅଲ ଏକ୍ସଟ୍ରାକସନ୍

ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇଲୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯଦି ଆମର ଏହି ଧାତବ ଏବଂ କିଛି ଧାତବ ନଥିବା ପ୍ରଜାତିର କିଛି ଉଦାହରଣ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ସେହି ସରଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠାରୁ ଟ୍ରିପଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବିଚାର କରୁ ତେବେ ତାହା ଦେଖିବା | କେବଳ ଅଧା କୋଷର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିବା କାରଣ ଆମେ ଏଠାରେ ବିଚାର କରୁଛୁ ଯେ ଆମର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡ୍ ଅଛି ଯାହା ମାଇନସ୍ 2.36 ଭୋଲ୍ଟର ସମ୍ଭାବନା ଅଛି କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ପରିମାଣିକ ଚିତ୍ର ଯାହା ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଠାରୁ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଦେଖିଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହା ଦେଖିଛୁ | ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡ୍ ଯାହା ଏକ ରୂପା ଦ୍ରବଣରେ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ରୂପା ଆୟନ ଦ୍ରବଣରେ ବୁଡ଼ାଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପରିମାଣିକ ଚିତ୍ର ଯାହାକୁ ଆମେ ରୂପା ଆୟନ ଦ୍ରବଣ ଭିତରେ ବାଡି ପକାଇବାବେଳେ ସେହି ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ପାଇପାରିବା

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ରଡ୍ ଓଲଟା ଭିତରକୁ ଯିବ | ଦିଗ କାରଣ ଏହାର ଓଲଟା ଦିଗରେ 2.36 ଭୋଲ୍ଟର ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରୂପା ଆୟନ ହ୍ରାସ ହେବ

ତେଣୁ ରୂପା ଆୟନ କମିଯିବ | ck ରୁ ରୂପା କାରଣ ଏହାର ସମ୍ଭାବନା କେବଳ 0.80 ଭୋଲ୍ଟ ଅଟେ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଧାତୁ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ 2 ରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯିବ

ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ଉଦାହରଣରେ ଆମେ କେବଳ ଅଳ୍ପ କିଛି ଉଦାହରଣ ଲିଥିୟମରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ମୂଲ୍ୟଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ମାଇନସ୍ ର ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ | ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟକୁ 3.05 ଭୋଲ୍ଟ ଯାହା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଆମର ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲକୁ ଦେଖି ଏହା ଏହା ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲର ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱ ଯେଉଁଠାରେ ଏହାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭିଟି ଅଛି ଏବଂ ଆମର ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି | ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଦେଖିଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ମଧ୍ୟ ଅଧିକ ଏବଂ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନକୁ ଅତି ସହଜରେ ଗ୍ରହଣ କରେ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆୟନରେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ହ୍ରାସ ପାଇଁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ସମ୍ଭାବନା ମଧ୍ୟ ବହୁତ ଅଧିକ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ 2. ାରା ଆମେ ଏହାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିଛୁ | f2 ପାଣି ସହିତ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ଏହି ଜଳ ସମ୍ଭାବନାକୁ ବିଚାର କରୁ ତେବେ ଜଳ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଶୂନ୍ୟ ମୂଲ୍ୟ ନାହିଁ ଏବଂ ହ୍ରାସ ମଧ୍ୟ ନୁହେଁ | e କିନ୍ତୁ ଆମର କିଛି ଖରାପ

ଧାରଣା କିମ୍ବା ଜ୍ଞାନ ରହିପାରେ ଯେ ଏହାର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସ ପାଇଁ ଏହି ଜଳର ଅନୁରୂପ ସମ୍ଭାବନା କ’ଣ ଆମେ ଏହି ସମ୍ପର୍କ କରିପାରିବା ଯେ ଏହି ଅଣ-ଧାତୁ ଏବଂ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ଏକ ଭିନ୍ନ fashion ଙ୍ଗରେ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ ଏବଂ ବିଭିନ୍ନ ଧାତୁ ଆୟନ ମଧ୍ୟ କିପରି | ସେମାନେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଯଦି ଆମେ କେବଳ ଟ୍ୟାବୁଲ୍ କରିବା ଏହା ଏକ ଅତି ସରଳୀକୃତ ଟେବୁଲ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହ୍ରାସ ବିଷୟରେ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଭାବରେ ଆମ ପାଇଁ ସେହି ମାନକ ରେଫରେନ୍ସ

ତେଣୁ ସାଧାରଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ରେଫରେନ୍ସ ଏବଂ ସେହି ସମ୍ବନ୍ଧରେ ଆମର ଉପର ପାର୍ଶ୍ୱ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସକରାତ୍ମକ ସମ୍ଭାବନା ଏବଂ ଲିଥିୟମ୍ ର ନକାରାତ୍ମକ ସମ୍ଭାବନା ଯାହା ଦ୍ z ାରା ଜିଙ୍କର ତମ୍ବାର ଉପସ୍ଥିତିର ଲ iron ହ ଉପସ୍ଥିତି ମଧ୍ୟ ରହିଥାଏ ଏବଂ ଏସବୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯଦି ଆମର ଲୁହା ନଖ ଥାଏ | ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ସାଧାରଣ ଦିନର ଅଭ୍ୟାସ ଏବଂ ସାଧାରଣ ଜ୍ଞାନ ହେଉଛି ଏକ ଲୁହା ନଖ ଯଦି ରୂପା ଦ୍ରବଣ ଭିତରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବୁଡ଼ାଇବା ପରି ଅନୁରୂପ ତମ୍ବା ଭିତରେ ଗଭୀର ଅଟେ | ହଫ୍ ଯଦି ଏହା ଲ iron ହ ଲ iron ହ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ତଳେ ଅଛି ଯାହା ମାଇନସ୍ 0.04 ଭୋଲ୍ଟ ଏବଂ ତମ୍ବା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମୂଲ୍ୟ ପ୍ଲସ୍ 0.34 ଭୋଲ୍ଟରୁ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମୂଲ୍ୟ ଏହି ଲୁହା ରଡକୁ ତମ୍ବା ଦ୍ରବଣରେ ଏକ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଦ୍ରବଣରେ ମିଶାଇବା ପାଇଁ ଭଲ ଭାବରେ ମେଳ ଖାଉଛି | ତମ୍ବା plus ପ୍ଲସ୍

ତେଣୁ ଏହି ଲୁହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଲ iron ହ plus ପ୍ଲସ୍ କୁ ଯିବ ଏବଂ କିଛି ପରିମାଣର ତମ୍ବା ସେହି ଲୁହା l ଉପରେ ତମ୍ବା ପରି ଜମା ହେବ ଏବଂ ତୁମେ ସଂପୃକ୍ତ ନଖକୁ ତମ୍ବା ର ଅତି ପତଳା ସ୍ତର ସହିତ ଆଚ୍ଛାଦିତ ଲାଲ୍ ବାଦାମୀ ନଖ ପାଇବ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | ସାଧାରଣ ଡ୍ରାଇଭିଂ ଜିନିଷ ସାଧାରଣ ଡ୍ରାଇଭିଂ ଫୋର୍ସ ଯାହା ସେମାନଙ୍କର ଅନ୍ତର୍ନିହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ଆଚରଣ ପାଇଁ ଜଡିତ କାରଣ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସେଲ୍ ନୁହେଁ ଯାହା ଆମକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସେଲ୍ ଦ୍ୱାରା ଦିଆଯାଏ ଯେତେବେଳେ ସେହି ବାଡ଼ିଟି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଧାତୁର ସମାନ ସମାଧାନର ସମାଧାନ ଭିତରେ ବୁଡ଼ିଯାଏ | ଆମେ ତାହା ପାଇଥାଉ କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପର୍ଯ୍ୟବେକ୍ଷଣ ସର୍ବଦା ସମାନ ଭାବରେ ପାଇଥାଉ ଯଦି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତମ୍ବା ବାଡ଼ି ରୂପା ସମାଧାନରେ ଗଭୀର ଥାଏ ତେବେ ଏହାର ପ୍ରଭାବ କ’ଣ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ମୂଲ୍ୟଗୁଡ଼ିକ a ପୁନ important ଗୁରୁତ୍ and ପୂର୍ଣ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଆମ ସ୍ମୃତିରେ ଟିକିଏ ରଖୁ ଯେ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ କ’ଣ ଏବଂ ସାଧାରଣ ଧାରା କ’ଣ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଏବଂ ସଂପୃକ୍ତ ଜିଙ୍କ ସହିତ ଜଡିତ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବିଷୟରେ କିଛି ଭଲ ଧାରଣା ପାଇପାରିବା ଯେଉଁଠାରେ ଜିଙ୍କ ଅଛି | କାରଣ ସେଠାରେ ଧାତବ ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ କେବଳ ଜିଙ୍କ ନୁହେଁ ଯଦି ଆମେ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଆବଶ୍ୟକ କରୁ ଯାହା ଆଲୁମିନିୟମ ଯାହା ଆମ ଜିଙ୍କ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଧାତବ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆମେ ଆଲୁମିନିୟମ ଆବଶ୍ୟକ କରୁ ଏବଂ କିଛି ସମୟ ପାଇଁ ଆମେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ନିଷ୍କାସନ ପାଇଁ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରୁ | ଏହାର ଧାତୁରୁ ଧାତୁର

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସେହି ଜିନିଷ ଯାହାକି ଆମେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କଳଙ୍କ ସହିତ ରହିଛୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କଳଙ୍କକୁ ସଂପୃକ୍ତ ଖଣିଜ ପଦାର୍ଥ କିମ୍ବା ଧାତୁକୁ ଧୀରେ ଧୀରେ ଗତି କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଏହା ଏହି fe2 ପାଇଁ ନୁହେଁ ଦୁ sorry ଖିତ ଏହା fe2o3

ତେଣୁ ହ୍ରାସ | ଏହି fe2o3 ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଯେ ଆମେ ଏହାକୁ କିପରି ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ରଷ୍ଟିଂ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହି କଳଙ୍କିତ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଆମେ ଏହାକୁ ପାଇଥାଉ ଯାହାକୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରି ବିବେଚନା କରୁ | e

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ od ହେଉଛି fe two o three ଅନ୍ୟଟି fe3o4 ହୋଇପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେମାଟାଇଟ୍ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେଟାଇଟ୍

ତେଣୁ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ଅଛି କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସେଠାରେ କିଛି ସମୟ ଟିକିଏ ବିଟ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ମଧ୍ୟ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଆପଣ ଏହା ପାଇଁ କିପରି ଯାଉଛନ୍ତି | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଏକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ହ୍ରାସ

ତେଣୁ ଏହି ହ୍ରାସ ଯଦି ଆମେ ସେହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ବ୍ୟବହାର କରୁ ତେବେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସାଧାରଣ ଜଳିବା ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ବହୁତ ଭଲ ଅଟେ କିମ୍ବା ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା c o2 ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୁଏ ଯାହା ଆମ co2 କୁ ବ

So ାଇଥାଏ | ଜିନିଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି କଳାର ଏହି ଅମ୍ଳଜାନରୁ କିମ୍ବା ଖଣିଜ ପଦାର୍ଥରୁ ଆସିପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଖଣି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏହି ଲୁହା ଧାତୁକୁ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଧାତବ ପ୍ରକ୍ରିୟା କିମ୍ବା ଧାତବ ବିଦ୍ୟା

ତେଣୁ ଏହି ଧାତବ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଅନୁରୂପ ପସନ୍ଦ ସହିତ ଜଡିତ ହେବ | ହ୍ରାସ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ଆମର ପୁନ duct ଉତ୍ପାଦନ ହେବ ଯାହା ଏହି ଲୁହାକୁ ଏହାର ଖଣିରୁ ହ୍ରାସ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଲୁହାକୁ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଧାତୁ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ପରିମାଣରେ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବା | fe2o3 ର ction ଏହା ହେଉଛି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କିମ୍ବା କୋକ୍ ସହିତ fe2o3 ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଆମେ ଏହାର ଧାତୁରୁ ଲୁହା ପାଇବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି

ତେଣୁ କାର୍ବନ ହ୍ରାସ ଅନ୍ୟ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ସମ୍ଭବ ଅଟେ ସିଲିକନ୍ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସିଲିକନ୍ ଭିନ୍ନ ସିଲିକେଟ୍ ଆମେ ଜାଣୁ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମର ସିଲିକେଟ୍ ଅଛି ତେବେ ଲ iron ହ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯଦି ଆମ ପାଖରେ ଫସଫେଟ୍ ପଥର ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ପରି ଫସଫେଟ୍ ଅଛି ତେବେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଜାଣୁ ଯେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ପୃଥିବୀ କ୍ରଷ୍ଟରେ mno2 ଭାବରେ ଉପସ୍ଥିତ, ଏହା ହେଉଛି ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ପିରୁଲୋସାଇଟ୍ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ k ାରା ମଧ୍ୟ ସମାନ ଭାବରେ ଟିଫିନ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ୱାରା ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ଧାତୁକୁ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏକ ଚିତ୍ତାକର୍ଷକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉପଯୋଗ ଦ୍ୱାରା ଏହି ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଅପସାରଣ ବିଷୟରେ ଆମେ କହୁଛୁ ଯାହା କୋକ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଅନୁରୂପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସିଧା ତରଙ୍ଗ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ସମାନ କଳଙ୍କ ଗ୍ରହଣ କରିବା | ଆମେ ଯାହା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଆମେ ସେଠାରେ ଠିଆ ହୋଇଛୁ ଯେ ଆମ ହାତରେ କଳଙ୍କ ଅଛି ଏବଂ କଳଙ୍କ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମର ଖଣି ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି fe2o3 କିମ୍ବା fe3o4 ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟି କେବଳ ଭିନ୍ନ | t

ତେଣୁ ଯାହା କାର୍ବନ ଦ୍ୱାରା fe ଏବଂ co2 କୁ ବୃଦ୍ଧି କରି ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ଅଂଶ ଯାହାକି c 2 co 2 ର ଗଠନ, ଆମେ ଏହାକୁ c 2 c o 2 ର ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ବିବେଚନା କରିପାରିବା | ତୁମର ପୁସ୍ତକଗୁଡ଼ିକ ଏହା ଏକ ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଲେଖା ହୋଇଛି ଯେଉଁଠାରେ c ବାୟୁମଣ୍ଡଳରୁ o2 ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେଉଛି କିମ୍ବା ତୁମର o3 ରୁ o ଏକ ସାଧାରଣ ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଦାନ କରୁଛି ଏବଂ ଏହି ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ସର୍ବଦା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ କାରଣ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି

ତେଣୁ ଆମେ କହୁଛୁ | କିଛି ଯାହାକି ରେଡକ୍ସ ରେଡକ୍ସ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଅଧୀନରେ ଆସେ

ତେଣୁ c2 କୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି

ତେଣୁ ଆଉ କିଛି ଉଦାହରଣ ବିଷୟରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଆମେ ଏହି ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଅନୁରୂପ ପ୍ରଜାତି ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଯେପରି ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଆମେ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା | ଯଦି ଆମର o2 ସେଠାରେ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ରେଜେଣ୍ଟ୍ ହେଉଛି ଆମର o2

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଯାହା ଏହି ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମକୁ ଏହାର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡାଇଜଡ୍ ଫର୍ମରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି al2o3 mgo etcetera

ତେଣୁ ଆଲୁମ୍ | ଆମ କାର୍ବନ ପରି ଇନିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଯାହାକୁ ଆମେ ବ୍ଲାଷ୍ଟ ଫର୍ଣ୍ଣେସରେ ଲ iron ହ ପାଇବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ମଧ୍ୟ ଯେକ any ଣସି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଓର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମର କିଛି ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଅନ୍ୟ ଏକ ବର୍ଗ ହେଉଛି | ଯଦି ଆମର ନିଜେ ଧାତୁ ଥାଏ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ନୁହେଁ ବରଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସର ଅନ୍ୟ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ମ element ଳିକ ଫର୍ମ ତେବେ କ'ଣ ସୃଷ୍ଟି ହେବ
ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ବାରିୟମ୍ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଏବଂ ଏହା ମୂଳତ quickly ଶୀଘ୍ର ଅପସାରଣ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ | ଏଠାରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଏବଂ ଏହା ତୁରନ୍ତ ତୁମକୁ ବାରିୟମ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ର ଅନୁରୂପ ଲୁଣ ଦେଇପାରେ ଯାହା ଆମ ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ଯାହା ଜିଙ୍କ କାର୍ଡିଓଡ୍ ପରି ଜିଙ୍କର ଅନୁରୂପ ଲୁଣର ଗଠନ ଭାବରେ ଦେଖିଛି
ତେଣୁ ଏହି କାରଣରୁ ବାରିୟମ୍ ଜିନିଷ ମଧ୍ୟ ସମାନ | ଯେକ any ଣସି ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ଆସିପାରେ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ଏହି ସବୁ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରୁ ଏବଂ ch ଚାରି କିମ୍ବା c ର ଅନୁରୂପ ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କ'ଣ? ଛଅ ଘଣ୍ଟା ବାରଟି ଛଅଟି ଆମେ ସବୁବେଳେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁଛୁ ଯେ ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ ଅତି ସରଳ ଆମ ପାଖରେ ସର୍ବଦା କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଜଳ ରହିଥାଏ କାରଣ ଏଗୁଡ଼ିକ କାର୍ବନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଦ୍ୱାରା ଗଠିତ | ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ କିମ୍ବା ଚିନି ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ କିମ୍ବା ଆମ ପାଖରେ ଥିବା କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଗୁଡିକ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ସମାନ ଭାବରେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ଥିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଆପଣଙ୍କୁ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଦେବା ପାଇଁ ନିଜସ୍ୱ ଅଂଶ ଗ୍ରହଣ କରିବ |
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହି ମିଶ୍ରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଥାଉ ଯାହା ଏହି ପଦ୍ଧତିଗତ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଆମେ ପାଇଥାଉ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଆମେ ଦେଖିବା ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମର ଅନୁରୂପ ମାଗଣା ଶକ୍ତି ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ପରିମାଣର ଡେଲ୍ଟା ଜି ଶୂନ୍ୟ ମୂଲ୍ୟ | ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ତାହା ହେଉଛି ଡେଲଟା ଜି ଶୂନ ହେଉଛି ଏକ ସକରାତ୍ମକ ପରିମାଣ
ତେଣୁ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ଭାବରେ ସମ୍ଭବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନୁହେଁ କାରଣ ଆମେ ସର୍ବଦା ଜାଣୁ | ମାଗଣା ଶକ୍ତି ପରିବର୍ତ୍ତନ ନକାରାତ୍ମକ ହେବା ଉଚିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଦ୍ରୁତ ଗତିରେ ଗତିଜ ଭାବରେ ଅନୁକୂଳ ଏବଂ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ଅନୁକୂଳ କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ ଅନୁସରଣ କରୁ
ତେଣୁ ଆମର କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରା 25 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ ସେହି କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରା | ଏହାର ଅନୁରୂପ ଡେଲଟା g 0 ଖୋଜିବା ପାଇଁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ, ଯାହା ପ୍ରତି ମୋଲ ପ୍ରତି 151 କିଲୋ ଜୁଏଲ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଦ very ଭଲ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନୁହେଁ ଯଦି ଏହା ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଏ କାରଣ ଏହା ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ ଏହାର ଗତିଜ ହାରକୁ ଭୁଲିଯାଏ | କାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର ଆମେ କେତେ ଶୀଘ୍ର ପାଇପାରୁ ଆମେ ଏହି fe କୁ fe ରୁ o3 ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସୃଷ୍ଟି କରୁ
ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା କରୁ ତାହା କେବଳ ଦେଖିବା ଯେ ସେମାନଙ୍କ ତାପମାତ୍ରା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ସଂପୃକ୍ତ ତାପମାତ୍ରାକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରୁ ଯଦି ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ତାପମାତ୍ରା ବ rise ାଇଥାଉ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ | ଅଧିକ ସମ୍ଭବ ହୁଅନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହି ଡେଲଟା g 0 ପାଇଁ ଅବଦାନ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସେହିଠାରୁ ତାପମାତ୍ରା ଡେଲ୍ଟା h ଏବଂ d ସମ୍ବନ୍ଧରେ ଚିତ୍ରକୁ ଆସିବ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏକ ଅନୁକୂଳ ସ୍ଥିତିକୁ ଚଳାଇବା ପାଇଁ elta s ଏବଂ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ t ବର୍ତ୍ତମାନ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବ ଏବଂ ଆମେ ଏକ ବ୍ଲାଷ୍ଟ ଫର୍ଣ୍ଣେସ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରୁ ଯାହା ଶହେରୁ ଅଧିକ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ନୁହେଁ ଶହେ ହଜାରେ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଠାରୁ ଅଧିକ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଲୁହା ପରି ଅତ୍ୟଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପାଇଁ | କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଉପାଦାନ ପରି ସକରାତ୍ମକ ଧାତୁ ଅନ୍ୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହା ପାଇଥାଉ ଯେ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ପରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଡେଲ୍ଟା ଜି ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମାମଲା ମଧ୍ୟ ସେହି ଅଟେ | ଏହା ନକାରାତ୍ମକ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଆବଶ୍ୟକୀୟ ତାପମାତ୍ରା ମଧ୍ୟ ବହୁତ ଅଧିକ ହେବ
ତେଣୁ ଆମେ ପାଇପାରିବା ଯେ ଏକ ଭିନ୍ନ ଅବସ୍ଥାରେ ଆମର ରହିପାରେ ଏବଂ ଏହି ଭିନ୍ନ ଅବସ୍ଥା ଏହାର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଫର୍ମ ପାଇଁ ହୋଇପାରେ | ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ସେହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ବ୍ୟବହାରରୁ ପାଇବା
ତେଣୁ ଆମେ ପାଇପାରିବା ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅବସ୍ଥା ତାପରେ କାଲ୍ସର ଅକ୍ସାଇଡ୍ | ium କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଧାତବ ପଦାର୍ଥ ଦୃଷ୍ଟିକୋଣରୁ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହା ତରଳ ଅବସ୍ଥାରେ ଜଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ତରଳ ଆଲ୍ଫା ତରଳ ଆଲୁମିନାକୁ ବାହାର କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ତା'ପରେ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣକୁ କ reduction ଣସି ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ପାଇଁ ନୁହେଁ ବରଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ସ
ତେଣୁ ତରଳାଯାଇଥିବା ଅବସ୍ଥା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମରୁ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଆୟନର ଅନୁରୂପ ପୁନରୁଦ୍ଧାର ପ୍ରଦାନ କରିବ
ତେଣୁ l2 o3 ଏହାର ଆଲୁମିନାର ଖଣି ଅଟେ
ତେଣୁ ଆଲୁମିନା ଏହାର ତରଳ ସ୍ଥିତିରୁ ପୁନରୁଦ୍ଧାର ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ସେଠାରେ ମଧ୍ୟ ଆମେ ଏକ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା ବ୍ଲାଷ୍ଟ ଫର୍ଣ୍ଣେସ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରୁ | କାରଣ ଆମେ ସିଧାସଳଖ ଆମର ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଖଣିରୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅମ୍ଳଜାନ ଅପସାରଣକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମାମଲା ପାଇଁ ଯିବା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏକ ସାଧାରଣ କ୍ଷୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଭାବୁ ଯେ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗୁଡିକ fe2o3 ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ତେବେ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଜିନିଷଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସଂପୃକ୍ତ କ୍ଷୟ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଚ୍ଛେଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ଉତ୍ତମ ଉଦାହରଣ କାରଣ ଯଦି ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିରେ କ change ଣସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ନଥାଏ | କାଟେନିକ୍ ଅଂଶ କିମ୍ବା ଆୟନିକ୍ ଅଂଶର ଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟସ୍ ଆମେ କେବଳ ଦେଖୁ ଯେ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ପାଇଁ କ୍ଷୟ ହେବାବେଳେ ଆମେ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଥାଉ କାରଣ କ୍ୟାଲସିୟମର ଆକଳନ ଏବଂ ଉପସ୍ଥିତି ପାଇଁ ଏହାର ଅନୁରୂପ ଆନାଲିଟିକାଲ୍ ମୂଲ୍ୟ ପାଇବା ପାଇଁ ଏହା ଏକ ବହୁତ ଭଲ ଆନାଲିଟିକାଲ୍ କ techni ଶଳ | ଯେକ any ଣସି ଅଜ୍ଞାତ ପଦାର୍ଥରେ ଏହି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ନମୁନାର କାରଣ ଆମର ଏହା ରହିପାରେ ଏବଂ ଆମେ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଲେଟ୍ ଠାରୁ ମଧ୍ୟ ପାଇପାରିବା କାରଣ ଅକ୍ସାଲେଟ୍ ଆୟନଗୁଡିକ ବହୁତ ଭଲ ଆୟନ ଯାହା ଏହି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କେନ୍ଦ୍ରଗୁଡିକ ସହିତ ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ବାନ୍ଧି ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରିବ | ତେବେ ଏହି ବିଚ୍ଛେଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କ'ଣ କାରଣ ଆମେ ଆମର ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଆମେ କିଛି ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ସେହି ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ସୋଡିୟମ୍ ବୋରୋହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଅର୍ଥାତ୍ ଏହି ଯ ounds ଗିକର ତାପଜ ସ୍ଥିରତା ମଧ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ଆପଣ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରି କିଛି ପରିବର୍ତ୍ତନ କିମ୍ବା ହ୍ରାସ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଆୟନ ଯୋଗାଇପାରେ | ସମାନ ଭାବରେ କିଛି ଯ ounds ଗିକର ଅନୁରୂପ ତାପଜ ସ୍ଥିରତା ବୋରନ୍ ବୋରନ୍ ଡିବୋରେନ୍ ଯ ound ଗିକ b2 h6
ତେଣୁ ଯଦି ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଥର୍ମାଲି ସ୍ଥିର ନୁହେଁ ତେବେ ଏହା କେବଳ ମ element ଳିକ ବୋରନ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ କୁ ସମାନ ଭାବରେ ଯାଇପାରେ | ଯ ound ଗିକ କିନ୍ତୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଏବଂ ବୋରନ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଯ ounds ଗିକ ଯାହାକୁ ଆମେ ସେଠାରୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଉପରେ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଭାବରେ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଏକ ଯେଉଁଠାରେ ଆମ ପାଖରେ କ୍ୟାଟେନିକ୍ ଫର୍ମ ଭଳି ଏକ ପ୍ଲସ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍
ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ ଉଭୟ | ସେଥିମଧ୍ୟରୁ ନା ଶୂନ ଏବଂ h ଦୁଇଟି ଶୂନକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ବିଚ୍ଛେଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଆମେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ଭଲ ଭାବରେ ଅନୁସରଣ କରିପାରିବା ଏବଂ ଏହାର ଅନ୍ୟ ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କ୍ଲୋରେଟ୍ ର ଅନୁରୂପ ବିଚ୍ଛେଦ କାରଣ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଯ ounds ଗିକ | ଗୋଟିଏ କିମ୍ବା ଅଧିକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅମ୍ଳଜାନ

ବଣ୍ଡ
ତେଣୁ ହାଲୋଜର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ o2 ସହିତ ଏହି cl2 ର ଅନୁରୂପ ଗଠନ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ଏହି କ୍ଲୋରାଇଡ୍ସର ns କିମ୍ବା ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ କିନ୍ତୁ ରେଡକ୍ସ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ କିମ୍ବା ଏହି କ୍ଲୋ ଗଠନ ସହିତ ଜଡିତ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କ’ଣ
ତେଣୁ ଏହାର ତାପଜ କ୍ଷୟ କେବଳ ସ୍ଥିର ଏକ ଗଠନ ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପୋଟାସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ବେଳେବେଳେ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ଅପସାରଣ | ଏହା ମଧ୍ୟ ପ୍ରକୃତିର ଅତ୍ୟଧିକ ବିସ୍ଫୋରକ ଅଟେ କାରଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠାରୁ କିଛି ପରିମାଣର ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଅପସାରଣ କରିବ
ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ କ୍ଲୋରେଟ୍ ପ୍ରକୃତିରେ ବିସ୍ଫୋରକ ହେବ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସରଳ ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ valid ଧ ଅଟେ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ | ଆମୋନିୟା ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ସହିତ hcl ଗ୍ୟାସ୍ ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ ଯାହା ଦ୍ two ାରା ଏହା ମଧ୍ୟ ଦୁଇଟି ଜିନିଷ ଦ୍ୱାରା କ୍ଷୟ ହୋଇପାରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର nh3 ଏବଂ hcl
ତେଣୁ ଏହି ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯେଉଁଥିରେ ସାଧାରଣ ସ୍ତରର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅଛି | ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନରେ ମାଇନସ୍ ତିନୋଟି
ତେଣୁ ଏହି ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଯଦି ଏହା ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ସହିତ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ କିମ୍ବା ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ସହିତ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ତେବେ ଏଗୁଡିକ | ଏହି ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଆୟନଗୁଡିକର ଅନୁରୂପ ଉପସ୍ଥିତି ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯାହା ଆୟନକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରେ
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଆୟନର ଉପସ୍ଥିତି ପ୍ରକୃତିରେ ଅମ୍ଳଜାନ ହୁଏ ଏବଂ ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଯାହା ଲୁଣରେ ଥିବା ଆୟନ ଦ୍ୱାରା ଭଲ ଭାବରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ |
ତେଣୁ ବାହ୍ୟରୁ କିଛି ଆୟନ କିମ୍ବା କିଛି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ଯୋଗାଣ କରିବାର କ is ଣସି ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହି ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକର ତାପଜ ସ୍ଥିରତା ମଧ୍ୟ ବହୁତ କମ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ ଗରମ କରିବାକୁ ଅନୁମତି ଦେବୁ
ତେଣୁ ସେମାନେ ଏପରି କିଛି ଉତ୍ପାଦନ କରିବେ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ | ଏହି ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ରେ ଏହି ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ ଆୟନର ତିନୋଟି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଆୟନର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେଉଛି ପାଞ୍ଚଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା
ତେଣୁ ତିନୋଟି ଏବଂ ପାଞ୍ଚଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ସହିତ ମାଇନସ୍ ତିନୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହି ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନର ଉପସ୍ଥିତି ଯାହା ଦ୍ will ାରା ହେବ | ପରିବର୍ତ୍ତିତ ହୋଇଛି ଏହାର ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ଯେ ତୁମର ଦୁଇଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଥାଇପାରେ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍ ସମାନ ଭାବରେ ଯଦି ଏହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ତେବେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି | ମାଇନସ୍ ଥ୍ରୀରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟିରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍
ତେଣୁ ଏହା a କିମ୍ବା n
ତେଣୁ ଏହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍
ତେଣୁ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ
ତେଣୁ ସର୍ବଦା ଏକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ରହିଥାଏ ଏହି ସବୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ ସାଧାରଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏହା ହେବ | ମୂଳତ the ନିମ୍ନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଯିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କର ଏବଂ ଏହି ଅବସ୍ଥା ମଧ୍ୟ ନିମ୍ନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଯିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇ ପ୍ରଜାତିର ପ୍ଲସ୍ ତିନିରୁ ମାଇନସ୍ ତିନି ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଗତି କରିବା ଅନୁରୂପ ଜିନିଷ ଯାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେ ଯଦି ଉଭୟେ ଗତି କରନ୍ତି | ଯେତେବେଳେ ଏହା ମାଇନସ୍ ୩ ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ୩ ଉଭୟେ ଗତି କରନ୍ତି ଆମେ କିଛି ପାଇଥାଉ ଆମେ କେଉଁଠୁ ପାଇଥାଉ ଆମେ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ n2 ଆମେ କିପରି ପ୍ରବେଶ କରୁଛୁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଏହା ଏକ ମଜାଦାର ବିଷୟ ଯେ ଏହି ଅଂଶରୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ସେହି ଅଂଶରୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ |
ତେଣୁ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଗତି ଏବଂ ସେହି ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଗତି ଆପଣଙ୍କୁ n2 ଦେବ କାରଣ ଆମକୁ ସେଠାରେ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ନଥିଲା କାରଣ ଆମର ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ବନ୍ଧନ ନାହିଁ | s ଏବଂ ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ nh ବଣ୍ଡ
ତେଣୁ ଏହି nh କୁ ଭାଙ୍ଗିବା ଏବଂ କିଛି ଅତି ସରଳ ତାପଜ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି କ bond ଣସି ବଣ୍ଡ ସେଠାରେ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ମ bas ଳିକ ସରଳ ତାପଜ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଦ୍ some ାରା ଆମେ କିଛି ତାପଜ ବିଶ୍ଳେଷଣ ମଧ୍ୟ କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଥର୍ମୋଗ୍ରାମ୍ ଆମକୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଭାବରେ ତାପମାତ୍ରା ଜାଣିବାକୁ ପଡିବ | ଏହା ସୂଚାଉଛି ଯେ ଏହା ଏହି ଜିନିଷର ମୁକ୍ତିକୁ ବ but ାଇଥାଏ କିନ୍ତୁ ଆମୋନିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ର ଏହି ବିଚ୍ଛେଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରକୃତି କାରଣ ଆମୋନିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଆୟନରେ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚର ଉଚ୍ଚ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି | n ଦୁଇଟି ଅବସ୍ଥାକୁ ଯିବାକୁ ଅନୁମତି ଦିଆଯାଉ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହାର ନିମ୍ନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରି କିଛି ଆକର୍ଷଣୀୟ ଅଣୁ ରହିବ,
ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ଅଣୁ ସହିତ ନାଇଟ୍ରସ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ହେବ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ କିପରି ପାଇବୁ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତି ଯାହା ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ
ତେଣୁ କେତେକ କ୍ଷେତ୍ରରେ କ୍ଷୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏପରି ହୋଇଥାଏ ଯେ ଏହି ତିନୋଟି ଉଦାହରଣରେ ସମାନ ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ w ଟୋପି ଆମେ ଦେଖୁ ଯାହା ଏହି ଆୟନଗୁଡିକର ଉପସ୍ଥିତି ଅତ୍ୟନ୍ତ କ interesting ତୁହଳପ୍ରଦ, ଏହି ଆୟନଗୁଡିକ କ’ଣ ଏହି ଆୟନଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି କ୍ଲ ମାଇନସ୍ ଏହି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ନାହିଁ ଏବଂ ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ମଧ୍ୟ କେତେ ଭଲ କାରଣ ଏହି ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କ୍ଷମତା କିମ୍ବା ଏହି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଆୟନଗୁଡିକ ଏହି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କ୍ଷମତା ବ increasing ୁଛି କାହିଁକି? ଆମେ ଏହି ଜିନିଷଗୁଡିକ ପାଇପାରୁଛୁ ଯେ ଏହି ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ଉତ୍ପାଦର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମୋନିୟା ଆମେ ଗୋଟିଏ କ୍ଷେତ୍ରରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ମାମଲାରେ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ମାମଲା ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯଦି ଆମେ ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ ପ୍ରକାରର ଲୁଣକୁ ବିଚାର କରିପାରିବା | ଆମୋନିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମାଟ୍ ସମାନ ଦର୍ଶନକୁ ଆମେ ବିଚାର କରୁଛୁ ଯାହାକୁ ଆମେ ବିଚାର କରୁଛୁ ଯେ ଆମୋନିୟମ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଏବଂ ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଏହି ବିଚ୍ଛେଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବ ଏବଂ ଏହି ଥର୍ମାଲ୍ ଦ୍ they ାରା ସେମାନେ କେତେ ଭଲ ତାହା କେବଳ ଏହାକୁ ପ୍ରଜ୍ୱଳିତ କରିବାକୁ ପଡିବ କିମ୍ବା ତୁମକୁ ପ୍ରଜ୍ୱଳିତ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏହା ଦ୍ that ାରା କିଛି ଶୃଙ୍ଖଳା ରାସାୟନିକ ଆଗ୍ନେୟଗିରି ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଯାହା ଶୁଖିଯାଏ ଏବଂ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏହି ଆଗ୍ନେୟଗିରି ଉଦ୍ଗୀରଣ ଏହି ଜିନିଷର ରୂପାନ୍ତର ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ | ଯାଉଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ସବୁ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସମାନ ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଆମୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଅଛି ଏବଂ ସେହି ଆମୋନିୟା ଆୟନଗୁଡ଼ିକ କେବଳ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଆମେ କେବଳ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରୁ ନାଇଟ୍ରାଇଟ୍ କୁ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ କୁ ଡିକ୍ରୋମାଟ୍ କୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଛୁ
ତେଣୁ ଏହି ଡିକ୍ରୋମେଟ୍ ସେଠାରେ ରହିବ ଯାହା ଦ୍ particular ାରା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଡିକ୍ରୋମେଟ୍ ବିଚ୍ଛେଦ ମଧ୍ୟ ନେଇପାରେ | ଏହି n 2 ର ଉତ୍ପାଦନ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ n 2 ସହିତ ଆମର cr 2 o 3 ଏବଂ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଆଗ୍ନେୟଗିରି ଉଦ୍ଗୀରଣ ସଦୃଶ ଅଟେ ଏବଂ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ସ୍ପାର୍କ ଏବଂ ବହୁ ପରିମାଣର ସବୁଜ ପାଉଁଶ ଉତ୍ପାଦନ କରେ
ତେଣୁ ଏହା ସଂପୃକ୍ତ ସବୁଜ ପାଉଁଶ ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | ଏହି ସବୁଜ ପାଉଁଶ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି କାରଣ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପାଉଁଶରୁ ଅଧିକ ପରିମାଣର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ବାହାରକୁ ଆସୁଛି
ତେଣୁ ଅତିଶୟ ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ପାଉଁଶ ସେଠାରେ ରହିବ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ସେଠାରେ ଅଛି ଯାହା ମୂଳତ this ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆମୋନିୟମ୍ ଡିକ୍ରୋମେଟ୍ ର ବାଣ୍ଡ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମର ଏହା ବିଶେଷ ଅଟେ | କାରଣ କିଛି ଅଂଶ ଜଳୁଛି

ତେଣୁ ଆମର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସବୁଜ ଘର ଅଛି କାରଣ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଖୋଲା ଜିନିଷ ମଧ୍ୟ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ସେଠାରେ ଅଛି କାରଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆସିବ | ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିରୁ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ସଂପୃକ୍ତ ବିଚ୍ଛେଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଏବଂ ଆମର ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ କେବଳ କିଛି ବିସ୍ଥାପନ ଏବଂ ଅସଙ୍ଗତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଏବଂ ଆମେ ଏହି ଶ୍ରେଣୀର ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଂଶ ଅନୁସରଣ କରିବୁ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK