ମ୍ୟୁଜିକ୍   ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହାକୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରିବା କାର୍ଯ୍ୟକଳାପର ଅନେକ ଦିଗ ଉପରେ ଗୁରୁତ୍ impl ପୂର୍ଣ ପ୍ରଭାବ ପକାଇଥାଏ ବିଶେଷତ when ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଆମର ପ୍ରାଥମିକ ବିଦ୍ୟାଳୟ ଦିନରୁ ଅଧ୍ୟୟନ କରୁ ଯେ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ଜୀବାଶ୍ମ ଇନ୍ଧନର ଜଳୁଥିବା ଜଳ ଅମ୍ଳଜାନର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଜଳିବା ଅର୍ଥ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ କ’ଣ? ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରକାରର ଜଳିବା ଆମେ ବିଚାର କରିପାରିବା ଯେ କିଛି ପଦାର୍ଥ ସେଠାରେ ଅଛି ଯାହା o_2 ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଆମ ao_2 କୁ ବ so ାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମର ଜୀବାଶ୍ମ ଇନ୍ଧନରେ କାର୍ବନ ଥାଏ ତେବେ କାର୍ବନ ଏହାର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କରି ଅତି ସୁନ୍ଦର ଭାବରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ | କିଛି ଭଲ ପରିମାଣର ଶକ୍ତି ମୁକ୍ତ କରେ ଯାହା ଜଳିବା ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକତା କିନ୍ତୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଜିନିଷ ବିଷୟରେ ଯାହା ମୁଁ ଅଟେ | ଅନୁରୂପ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ଉତ୍ତର ଦିଅ କାରଣ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରକ୍ରିୟା ଜୀବାଶ୍ମ ଇନ୍ଧନର ଜଳିବା ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ଆରମ୍ଭ କରେ ଯାହା ଧାତୁର କ୍ଷୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ମାମଲାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଅଧିକାଂଶ ଖୋଜି ବାହାର କରିବେ ଯେ ସଂପୃକ୍ତ ଉପଲବ୍ଧ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ସେଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ପଦାର୍ଥ ଯେଉଁଠାରେ ଧାତୁ କିଛି ଲୁହା ରଡ୍ ଲୁହା ପାଇପ୍ କିମ୍ବା କିଛି ଭାବରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଏବଂ ଆମେ ସେହି ପରିବେଶ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବା ଯେଉଁଠାରେ ପରିବେଶ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନର ଉପସ୍ଥିତି ସହିତ ଜଡିତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଧାତୁର କ୍ଷୟ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଏହାର ଅନୁରୂପ ଅବକ୍ଷୟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଅନୁରୂପ ଧାତୁ ଧାତୁର ଅର୍ଥ ଏହା ଧାତବ ରୂପରେ ଅଛି ଏହା ଶୂନ ସ୍ଥିତ ଶୂନ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ what ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପରିବେଶରେ ଜୀବାଶ୍ମ ଇନ୍ଧନ ଜଳିବା ଯେଉଁଠାରେ ଧାତୁର କ୍ଷୟ ହୁଏ ଆମେ ଉଭୟ ପାଇପାରିବା | ହ୍ରାସର ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଫୋଟସାଇନ୍ଥେସିସ୍ ର ପ୍ରଥମ ଦିନରୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଆମେ ଅନ୍ୟକୁ ଜାଣୁ | ଉଦାହରଣ ଏବଂ ମୋର ପ୍ରାଥମିକ ବିଦ୍ୟାଳୟ ଦିନରୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଉଦ୍ଭିଦମାନେ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ୱାଟର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ଜଡିତ କିଛି ପାଇଁ ସିନ୍ଥାଇଜ୍ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହା ପରେ ଆସିବି ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରଜାତି ଗଠନ ପାଇଁ ଉପଯୋଗୀ ହୋଇପାରିବ | ଗ୍ଲୁକୋଜ ପଦାର୍ଥ ଯାହା $c_6h_{12}o_6$ ଅଟେ ଯାହା ମଲିକୁଲାର ଅମ୍ଳଜାନର ବିଲୋପ ସହିତ ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ ସନ୍ତୁଳିତ କରିବା ତେବେ co_2 ର ଛଅ ଅଣୁ ଏବଂ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଛଅ ଅଣୁ ଆମ $c_6h_{12}o_6$ ପ୍ଲସ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯାହା ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ତିନି ସଂଖ୍ୟା ଅଟେ | ଆମେ ଯାହା ଦେଖୁ ଯେ ଏହାର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏହା ପୁଣି ଏକ ସରଳ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ co_2 ଏବଂ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଆମକୁ ସଂପୃକ୍ତ $c_6h_{12}o_6$ ଦେବା ପାଇଁ ସକ୍ରିୟ ଭାବରେ ଅଂଶଗ୍ରହଣ କରୁଛନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ co_2 ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ହ୍ରାସ ପାଉଛି ଏବଂ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ମଧ୍ୟ କରୁଛନ୍ତି | ଫଟୋସନ୍ଥେସିସ୍ ର ଏହି ଅତି ସରଳ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ବିଦ୍ୟାଳୟର ପ୍ରଥମ ଦିନରୁ ଜାଣୁ ଯେ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଧ୍ୟ ଅଛି | ns ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜଡିତ ଏବଂ ଏହା କିଛି ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅଣୁ ଗଠନ ସହିତ ଜଡିତ କାରଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅଣୁ ଯାହା କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ଯାହା ଆମର ମୁଖ୍ୟ ଶକ୍ତି ଉତ୍ସ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେଠାରେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ | ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଯାହା ଆମର ଜୀବାଶ୍ମ ଇନ୍ଧନ ଜାଳିବା କିମ୍ବା ଧାତୁ ଆୟନ କିମ୍ବା ଧାତୁର କ୍ଷୟ ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ ଯେଉଁଠାରେ ଅମ୍ଳଜାନର ଯୋଗ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଆମେ ଏଠାକୁ ଫେରିଯିବା ଯେଉଁଠାରେ o_2 ର ଯୋଗକୁ ao କିମ୍ବା ao_2 ପ୍ରକାରର ଜିନିଷ

ତେଣୁ ଯେକ anywhere ଣସି ଠାରେ ଏହି o_2 ର ଏକ ଉପାଦାନ କିମ୍ବା ଯ ound ଗିକରେ ଯୋଡିବା ଯଦି ଆମର ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ fe_2o_3 fe_3o_4 କିମ୍ବା reo_3 ଟାଇଟାନିୟମ୍ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଜିଙ୍କ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଭଳି କିଛି ଧାତୁ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଅତି ସରଳ ଉଦାହରଣ | ଏହି o_2 ର ଏହି ଯୋଗର ଏକ ଧାତୁରେ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମର ଲୁହା ଅଛି ତୁମର ରେନିୟମ୍ ଅଛି ତୁମର ଟାଇଟାନିୟମ୍ ଅଛି ତୁମର ଜିଙ୍କ ଅଛି ଏବଂ ତୁମର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଅଛି | ଇ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ କିଛି ସମୟ ପରେ ଆମେ ପାଇବୁ ଯେ ଏଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ସଂପୃକ୍ତ ଖଣିଜ ପଦାର୍ଥ ଏବଂ ଖଣିଜ ପଦାର୍ଥ ଯାହା ଆମେ ପୃଥିବୀ କ୍ରଷ୍ଟରେ ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ଧାତୁ ଆୟନଗୁଡ଼ିକ ସଂପୃକ୍ତ ଧାତୁରେ ହ୍ରାସ ପାଇବାରେ ଉପଲବ୍ଧ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ଏବଂ ଏହା ପାଇଁ ଅମ୍ଳଜାନର ଏକ ପ୍ରକାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଚାଲିଥାଏ | ଆମକୁ ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ପରିବେଶରୁ ଆସୁଛି

ତେଣୁ o_2 ର ଯୋଗକୁ ଏହି ଉପାଦାନ ଏବଂ ଯ ounds ଗିକକୁ ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ କୁହାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବିଷୟ ପାଇଁ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲରୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇପାରିବା ତାହା ହେଉଛି ଶ୍ରେଣୀ ୟୁନିଟ୍ | ଗୋଟିଏ ଶୂନ ଆଠର

ତେଣୁ ମୁଁ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୁମ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରି ଅତ୍ୟନ୍ତ ଦୁ ated ଖିତ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଏକ ଲୁହା ଅକ୍ସାଇଡରେ ଥିବା କଳଙ୍କ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ fe_2o_3 ଗଠନ ବିଷୟରେ ମୁଁ ଯାହା କହିଥିଲି ତାହା ହେଉଛି ଲ iron ହ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଏହି ଲୁହା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଲୁହା ଧାତୁ ଏବଂ o_2 ର ମିଶ୍ରଣରୁ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଆମେ ଏପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଯାହା ଶିଖିଛୁ ଯେ o_2 t ର ଯୋଗ | o ଏକ ଉପାଦାନ କିମ୍ବା ଯ ound ଗିକ କିମ୍ବା ଧାତୁକୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯୋଗର କେଉଁ ପ୍ରକାର ହେଉଛି ଯେ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲ୍କୁ ଯିବା ତେବେ ଯଦି ଆମେ ଟିକିଏ ସ୍ମରଣ କରିଥାଉ ଯେ ତଳ ଅଂଶର ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ | ଆମ ପାଖରେ ଅନୁରୂପ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଅଛି ଏବଂ ଉପର ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଆମର ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଅଛି

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଏବଂ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଯାହା ଆମେ ବିଚାର କରିପାରିବା ଯେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କ’ଣ ଆମେ କରିପାରିବା | ଏହି ଅକ୍ସିଡେସନକୁ ବିଚାର କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ o_2 ଏଠାରେ କ ewhere ଣସି ସ୍ଥାନରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଏଠାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନର ଯୋଗକୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ହ୍ରାସର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅନୁରୂପ ହ୍ରାସ ଅର୍ଥ

ତେଣୁ କମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପସାରଣର ମିଶ୍ରଣ | ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ଏଲ୍ ର ଅନୁରୂପ ଅପସାରଣ ଅଛି | ଏକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଏଠାରେ ଆମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଯୋଗ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅନୁସରଣ କରେ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯାହା ହ୍ରାସ ବ୍ୟତୀତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ ଯାହା ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଜଡିତ କରେ ଏବଂ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଆମେ ବୁ understand ିପାରୁ ଯେ ରେଡକ୍ସ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ପରିବାର ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଅନୁରୂପ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ବିଷୟରେ ବିଚାର କରୁ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ଅନୁରୂପ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ବିଷୟରେ ଆମେ କିପରି ଜାଣୁ

ତେଣୁ ସମାନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଷୟକ୍ଷତିର ଅପସାରଣ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଏକ ଶବ୍ଦ ବ increase ଼ିବା ପରି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇପାରେ | ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥାରେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଲ iron ହର ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ଯାହା ମ element ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଥିବା ଧାତବ ଲ iron ହ ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମର ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ଗଠନ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଲ iron ହର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଯୁକ୍ତ ତିନି | ଏହି ଲ iron ହ ଶୂନ୍ୟ ଦୁ sorry ଖିତ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ଶୂନ୍ୟ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ହେଉଛି ମ element ଳିକରେ | ସ୍ଥିତି ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ o_2 ମାଇନସ୍ କୁ ଯାଇଛି

ତେଣୁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିର ବୃଦ୍ଧି ହେଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଲୁହା ଶୂନରୁ ଲ iron ହ ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ କୁ ବଦଳି ଯାଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି f ହେଉଛି 0 ଯେତେବେଳେ ଏହା fe 3 ପ୍ଲସ୍ କୁ ଯିବା ହେଉଛି ସାଧାରଣ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆମେ ଦେଖୁ | ସଂପୃକ୍ତ o_2 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଲାଭ

ହାସଲ କରୁଛି ଏବଂ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଦିଗରେ ଏହା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିର ହ୍ରାସ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିର ଅନୁରୂପ ହ୍ରାସ ଅଟେ
ତେଣୁ o o2 ମାଇନସ୍ କୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଆମର ହ୍ରାସ ହେବ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହାର ଅର୍ଥ | ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେତେବେଳେ ଏକ ସମୟରେ ଘଟିଥାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର କ୍ଷତି ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ମାଇନସ୍ elect ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ କ୍ଷତି ହେଉଛି 3 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି 2 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ o2 ମାଇନସ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ବି ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପାଇଥାଉ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର କ୍ଷତି ହେଉଛି ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଅନ୍ୟ କେତେକ ପ୍ରଜାତି ଦ୍ elect ାରା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନିଆଯାଇପାରେ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହାସଲ କରି ଏହାର ହ୍ରାସ ପାଇଁ ଦାୟୀ ରହିବ
ତେଣୁ ଯଦି w   ଇ ଏକ ପ୍ରକାର ଇନ୍ଧନ ଜାଳିବା ପାଇଁ ଯାଇପାରେ ଯେହେତୁ ଆମେ ଏହା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ
ତେଣୁ କିଛି ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଯେ ଆମର କାନନ୍ ଅଗ୍ନି ରହିପାରେ ଯଦି ଆମର କାର୍ବନ ଜଳିବା ହୋଇପାରେ ଯାହା ସାଧାରଣ ଜଳିବା ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ନିୟମିତ ଇନ୍ଧନ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ପାଇଥାଉ | କିମ୍ବା ଯଦି ଆମେ କିଛି ଅକ୍ସିଡାଇଜେସନ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଯେପରି ଗୋଟିଏ ସାଧାରଣ ଜଣାଶୁଣା ଅକ୍ସିଡାଇଜେଣ୍ଟ ଏଜେଣ୍ଟ ହେଉଛି ଆମର ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ଯାହା ଦ୍ other ାରା ଅନ୍ୟ କେତେକ ପ୍ରଜାତି ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ସାତୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଥାଏ ଏବଂ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ର ପରିବର୍ତ୍ତନଶୀଳ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ରହିପାରେ | ମ element ଳିକ ମାଙ୍ଗାନିଜ ଯାହା ଶୂନ୍ୟ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିଛି ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ k ଛୋଟ ଚାରି ପାଉଡର ନେଇଥାଉ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ ସେହି ପାଉଡରକୁ h2o2 ର ଜଳୁଥିବା ମିଶ୍ରଣ ଉପରେ ଛିଞ୍ଚିଥାଉ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଆମେ ଏକ ଭିନ୍ନ ଉପାୟରେ ଚିନ୍ତା କରୁ | ସାଧାରଣ ଅଗ୍ନି ଯଦି ଆମେ ବିଚାର କରୁ ଯେ ସେଠାରେ କିଛି ଗୁଳି ବା କିଛି ଜ୍ୱଳନ୍ତ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଅଛି
ତେଣୁ କଣ ହେବ
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ମୁଁ ଅଟେ | ଏହାର ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ k meno4 ଉପଲବ୍ଧ ହେବ କାରଣ ମାଙ୍ଗାନିଜ୍ ପୂର୍ବରୁ ସାତୋଟି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା mno2 ରେ ଚାରି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଯିବ ଏବଂ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ o2 ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଉପଲବ୍ଧ ହେବ ତେବେ ଆମେ ପାଇପାରିବା | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନରୁ ଜଳ ମଧ୍ୟ ରହିବ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ପ୍ରକାରରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅମ୍ଳଜାନର ବିବର୍ତ୍ତନ ଅଛି ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ ଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଛି
ତେଣୁ o2 ର ଏହି ଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ବିବର୍ତ୍ତନ ଯାହାକୁ ଆମେ କହୁଥିବା କଳା ଜଳିବା ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ତ୍ୱରାନ୍ୱିତ କରିପାରିବ | ଏକ କାନନ୍ ଅଗ୍ନି ଭାବରେ ଏବଂ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି h2o2 କିଛି ଇନ୍ଧନ ସାମଗ୍ରୀ ସହିତ ଅଛି ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ଆମେ ଏହି h2o2 କୁ ଇଥାନଲ୍ c2h5oh କିମ୍ବା ଇଥିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ରେ ନେଇଛୁ ଯାହା ଦ୍ eth ାରା ଇଥିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଜଳିଯିବ ଏବଂ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନର ଉପସ୍ଥିତି ଏହି e ର h କୁ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଜ୍ୱଳନକୁ ତ୍ୱରାନ୍ୱିତ କରେ | ସେଠାରେ କିଛି ଜଳିବା ପ୍ରକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହା ଏହି ଇଥାନଲ୍ର ଜଳିବା ପାଇଁ ଦାୟୀ ରହିବ
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଏବଂ ଆମେ ଜୁସ୍ କରିବୁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାକୁ ଆଗକୁ ବ that ଼ନ୍ତୁ ଯେ ଆମେ କିପରି ଏହି o2 କୁ ଆମର ଫୋଟସାଇନ୍ଥେଟିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ପାଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି o2 ଆପଣଙ୍କ h2o2 ରୁ ଆସୁଛି କିମ୍ବା ଏହି ଜଳ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଏହି ଘରୁ o2 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଅଣୁକୁ ଆସୁଛି ଯାହା କଳଙ୍କିତ ପ୍ରକ୍ରିୟା କ’ଣ ଦେଖିବ | ଆମେ କେବଳ ଏଠାରେ ଦେଖୁଛୁ ଯେ କଳଙ୍କ ହେଉଛି ଏକ ଲୁହା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସାଧାରଣତ read ପ read ଼ାଯାଏ ଏବଂ ଜଳ କିମ୍ବା ଆର୍ଦ୍ରତାର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଲ iron ହ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନର ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ formed ାରା ଗଠିତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଲ iron ହ ox ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଯାହା କହିଛି ତାହା ହେଉଛି fe2o3 ଏବଂ ଯଦି ଏହା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ହୁଏ ତେବେ ଏଥିରେ କିଛି ସଂଖ୍ୟକ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସଂଲଗ୍ନ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଲାଲ ରଙ୍ଗର ହୋଇଯିବ
ତେଣୁ ତୁମର ଲୁହା ଏବଂ ବାୟୁମଣ୍ଡଳୀୟ ଅମ୍ଳଜାନରୁ ଏହାର ସୃଷ୍ଟି ଏକକାଳୀନ ଆମକୁ କହିଥାଏ ଯେ ଆମର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ଅନୁରୂପ ହ୍ରାସ ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରେ | ପ୍ରକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଯଦି ଆମର o2 ଥାଏ ଯାହାକି ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣିବା ଉଚିତ ଯେ o2 ଆମ ବଞ୍ଚିବା ପାଇଁ ଆମର ଖାଦ୍ୟ ପଦାର୍ଥର ଜଳିବା ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ଆବଶ୍ୟକ କରେ | ଖାଦ୍ୟ ସାମଗ୍ରୀ ଜାଳିବା ପାଇଁ ed o2 ଅଣୁ ଯାହା ଆମେ ଶକ୍ତି ପାଇବା ପାଇଁ ଖାଇଥାଉ
ତେଣୁ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ଦୃଷ୍ଟିରୁ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଚାରୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହି o2 ଅଣୁକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଏହି ଜଳ ଅଣୁର ଉପସ୍ଥିତି ଉତ୍ସ ପାଇଁ ଉତ୍ସ ବ୍ୟତୀତ ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ | ତୁମକୁ ଅନୁରୂପ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଦେବା ପାଇଁ ଅନୁରୂପ h ପ୍ଲସ୍
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଏହାକୁ o2 ଅଣୁରୁ ପାଇବା ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଚାରୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଯଦି ଆମର ଏଠାରେ ଅଧିକ ସଂଖ୍ୟକ h ପ୍ଲସ୍ ପ୍ରୋଟନ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆମେ ଅଧିକ ସଂଖ୍ୟା ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବା | ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଅର୍ଥ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ o2 ଜଳ ଅଣୁରେ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଭାବରେ ହ୍ରାସ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଖାଦ୍ୟ ପଦାର୍ଥ ଜଳିବା ପାଇଁ ଯିବାବେଳେ ଏହା ସାଧାରଣ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଅଟେ ଯଦି ଆମର ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅଣୁ ଅଛି ଯାହା ଆମର c6h12o6 | ଯାହା o2 ଦ୍ ox ାରା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି
ତେଣୁ o2 ଏହାକୁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନକୁ କିମ୍ବା ଜଳ ଅଣୁକୁ ହ୍ରାସ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ଗୁଡ଼ିକୁ ନେଇଯିବ | ଦେଖ ଯେ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଏହି ଲ iron ହ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଦୁଇଟିକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରାଯାଏ ଏବଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପସାରଣ ସହିତ ଫେରୁସ୍ ଆଇରନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା o2 ସହିତ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଉପରେ
ତେଣୁ o2 କିଛି ଡବଲ୍ ରୋଲ୍ ବା ଦ୍ ual ତ ଭୂମିକା ଗ୍ରହଣ କରୁଛି | o2 କଳଙ୍କ ସୃଷ୍ଟି ପାଇଁ ସେଠାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥିବା ଏହି ଇଫେକ୍ଟରକୁ ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଜଟିଳ ଏବଂ ବିଶେଷତ the ସବୁଠାରୁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଣୁ ହେଉଛି ଜଳ ଅଣୁ
ତେଣୁ ଆମେ ଆମର ପ୍ରଥମ ଦିନରୁ ଯାହା ଜାଣୁ ସେହି ଅନୁରୂପ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ଏହି ଜଳ ଏବଂ o2 ଅଣୁ ପାଇଁ ଅଧିକ ଅଧ୍ୟୟନ କର ନାହିଁ ଏବଂ ସଙ୍ଗେ ସଙ୍ଗେ ଆମେ କେବଳ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନର ଗଠନ ପାଇପାରିବା ଏବଂ ସେଠାରେ ଆମର ସାଧାରଣ ଜଳ ଅଣୁ ରହିପାରେ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ସର୍ବଦା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର କିଛି ସ୍ଥାନାନ୍ତର ସହିତ ଜଡିତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଭାବୁ ଯେ o2 ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବନ୍ଦ କରିପାରିବ
ତେଣୁ o2 ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ o2 ର ଏକ ମାନକ ବନ୍ଧନ ଚିତ୍ର ହେଉଛି | ଏକ ସାଧାରଣ ଡାଏଟୋମିକ୍ ଅଣୁ
ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନେଇପାରେ ତେବେ ଏହା o2 ମାଇନସ୍ କୁ ଯାଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ species ାରା ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ପୁନର୍ବାର ଅନ୍ୟ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରେ ତେବେ ଏହା o2 2 ମାଇନସ୍ ହେବ ଯାହା ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ବ୍ୟତୀତ ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଆମେ ତାହା ପାଇବୁ | ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ରକୃତିରୁ କିମ୍ବା ଚରିତ୍ର ମଧ୍ୟରେ କିମ୍ବା oo ମଧ୍ୟରେ ସଂପୃକ୍ତ ବଣ୍ଡ କ୍ରମରେ ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବ, ଏହା o ରୁ ମାଇନସ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ବଣ୍ଡ ବର୍ଣ୍ଣ ହେବ ଏବଂ ତା’ପରେ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଆକାରର ଏକକ ବଣ୍ଡ ପ୍ରକୃତି ସଂପୃକ୍ତ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ତେବେ ଯଦି ଆମେ ସନ୍ଧାନ କରନ୍ତୁ ଯେ ସେଠାରେ କିଛି

oo ବଣ୍ଡ କ୍ଲାଭେଜ୍ ଅଛି ଏବଂ ସେଠାରେ ଏହା ହୋ ମାଇନସ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନର ଅନୁରୂପ ଗଠନ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଏହି ଉପାୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହି o2 ଅଣୁ ଦ୍ୱାରା ଗ୍ରହଣ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହି o2 ଅଣୁ ଗଠନ ପାଇଁ ଦାୟୀ ରହିବ | ତୁମର ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନର କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ତୃତୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଚାରୋଟି fe2 ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ o2 ଚାରି ଫେ ତିନି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି o ଦୁଇ ମାଇନସ୍ ଗଠନ କରେ
ତେଣୁ ଏହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆମକୁ କିଛି ଦେବ | ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ଫେରିସ୍ ଆୟନକୁ ଫେରିକ୍ ଆୟନରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହି o2 ବର୍ତ୍ତମାନ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଅମ୍ଳଜାନର ଅନ୍ୟ ଏକ ରୂପ ଯାହାକି ଜଳ ଅଣୁରେ ଥିବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଡାଇଅକ୍ସିଜେନ୍ ଅଣୁରୁ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | ଅତି ସରଳ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ କୁହନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷକୁ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲର ଏକ ରୂପ ବୋଲି ଭାବିବା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହି ସାଧାରଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ମୂଲ୍ୟଗୁଡିକ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲ୍ ଯଦି ଆମେ ପାୱାର୍ ସ୍କେଲରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ମୂଲ୍ୟ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଦେଖିବା ତେବେ ଆମେ ଏକ ମାମଲାରେ ପାଇଥାଉ | ଏହି ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲ୍ ର ଆମ ପାଖରେ ସେସିୟମ୍ ଅଛି ଯାହାକି ଏକ ଅନୁରୂପ ସାଧାରଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଭାବରେ ବର୍ଗୀକୃତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଏହି ସୋଡିୟମ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ମଧ୍ୟମ ଏବଂ ସେସିୟମ୍
ତେଣୁ ସେସିୟମ୍ ର ଅନୁରୂପ ମୂଲ୍ୟ 0.79 ହେବ
ତେଣୁ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଏବଂ ସର୍ବାଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ | ପାୱାର୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ସ୍କେଲରେ 0.79 ର ମୂଲ୍ୟ ଥିବା ସେସିୟମ୍ ଏବଂ ସର୍ବାଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ହୋଇପାରେ | e ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ସଂପୃକ୍ତ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯାହା 3.98 ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତି
ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ କିମ୍ବା କମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନ ଅତି ସହଜରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇଯିବ ଏବଂ ଏହା ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବ can ାଇପାରେ ଏବଂ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉପସ୍ଥିତିରେ ସମର୍ଥିତ ହୋଇପାରେ | ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲର ଉପର ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଥିବା ସଂପୃକ୍ତ ଅଧିକାଂଶ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ଯେପରିକି ଅମ୍ଳଜାନ ଯାହା 3.44 କିମ୍ବା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯାହା 3.98
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଯାହା ଦେଖୁ ତାହା ଦେଖୁ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ହେଉଛି | ଏକ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଅଣୁ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣୁର ସମତୁଲତା ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ର o ବଣ୍ଡ ଏବଂ hh ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯାହା ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଯେ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ଗଠନରେ ଆମର କେବଳ ଆଂଶିକ ଚାର୍ଜ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଆମର ଆଂଶିକ ଚାର୍ଜ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଦେଖିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ମୂଲ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେଉଛି 2.20 ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି 3.44 |
ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ଆଂଶିକ ଚାର୍ଜ ଉତ୍ପାଦନ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଯୋଡିକୁ ସମାନ fashion ଙ୍ଗରେ ଅଂଶୀଦାର କରି ଡେଲଟା ପ୍ଲସ ଏବଂ ଡେଲଟା ମାଇନସ୍ ହେବ, ଅନ୍ୟ ବନ୍ଧରେ ଅନ୍ୟ ଓହ ବଣ୍ଡରେ ଏକ ଡେଲଟା ପ୍ଲସ୍ ଚାର୍ଜ ଏବଂ ଏକ ଡେଲଟା ରହିବ | ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ମାଇନସ୍ ଚାର୍ଜ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପରିସ୍ଥିତି ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଏବଂ ଆମ ଅଣୁରେ ଥିବା ଅମ୍ଳଜାନ ପାଇଁ ଆମ ଆସାଇନମେଣ୍ଟ ସହିତ ଆସାଇନମେଣ୍ଟ ହୋଇପାରିବ
ତେଣୁ ଜଳ ଅଣୁ ମଧ୍ୟ ଏକ ସାଧାରଣ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ ଆମର ଏହି ଡେଲ୍ଟା ଅଛି | ପ୍ଲସ୍ ଡେଲଟା ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ଡେଲଟା ଡେଲଟା ମାଇନସ୍ ଚାର୍ଜ
ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ସାଧାରଣ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଅଣୁ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ମୂଲ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେତୁ ଆମର କେବଳ ଆଂଶିକ ଚାର୍ଜ ଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ଧରିଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳ ଆଡକୁ ଗତି କରେ | ଅମ୍ଳଜାନ ପାର୍ଶ୍ୱ ସେଥିପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ପାଇଁ ଏକ ଅଂଶ ହରାଉଥିବାରୁ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବିକଶିତ ହେଉଛି | ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଉପରେ ଡେଲ୍ଟା ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ବିକଶିତ ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିସ୍ଥିତିରୁ ଏହା ଆଂଶିକ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ହେତୁ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ବିଷୟରେ କହିପାରିବା ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଏହି ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ କେବଳ ଏହି ପ୍ରଜାତିର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ନ୍ୟସ୍ତ କରିବାକୁ ଆଗ୍ରହୀ | ଉପାଦାନଗୁଡିକ
ତେଣୁ ଆମେ କିପରି ଏହି ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ଏହି ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ପାଇଥାଉ କିମ୍ବା ସଂପୃକ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ହେଉଛି ଯେ ଆମେ କେବଳ ବିଚାର କରୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଜାରି ରହିଛି ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଆମକୁ କିଛି ପ୍ରଦାନ କରୁଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆମର ହାଇପୋଥେଟିକାଲ୍ ଆୟନିକ୍ ବନ୍ଧନ ଅଛି ଏବଂ ସେହି କପଟେଟିକାଲ୍ | ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ ଆମକୁ ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତାକୁ ନେଇଯିବ
ତେଣୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଚାର୍ଜ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଆମକୁ କିଛି ଦେବ ଯେଉଁଠାରେ ହୁହ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା 1 ମାଇନସ୍ ହେବ ଏହା ମଧ୍ୟ 1 ମାଇନସ୍ ହେବ 1 ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହା 1 ପ୍ଲସ୍
ତେଣୁ ହାଇପୋଥେଟିକାଲ୍ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନରେ | ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ହେଉ କିମ୍ବା ଜଳ ଅଣୁ ପାଇଁ ଆମେ ଏହାକୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ପାଇବୁ | ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହି h ଯାହା ଏକ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ହାସଲ କରିସାରିଛି, ଗୋଟିଏ ୟୁନିଟ୍ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଏଠାରୁ ହଟାଇ ପାରିବ କାରଣ h ପ୍ଲସ୍ ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟ ସମାନ ଚରିତ୍ର ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ h ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ହଜିଯାଇ ସେଠାରୁ ହଜିଯିବ | ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଆୟନ ପାଇବୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି o2 2 ମାଇନସ୍ ଯାହା ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖିସାରିଛୁ ଯେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ହେତୁ ଏତେ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର୍ ଆମକୁ ମଧ୍ୟ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକୁ ଦେବ ଯାହାକି ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ସହିତ o22 ମାଇନସ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଅନୁରୂପ ଚାର୍ଜର ଏହି ଆସାଇନମେଣ୍ଟ ଅଣୁ ଯାହା ଏକ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଅଣୁ ହୋଇପାରେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ଅନୁମାନ କରୁ ଯେ ଏକ ହାଇପୋଥେଟିକାଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ହୋଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳରୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନଗେଟିଭ୍ କିମ୍ବା ଉଚ୍ଚ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନଗେଟିଭ୍ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ହୋଇପାରେ | ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷଟି ହେଉଛି ସାଧାରଣତ the ପାୱାର୍ ସ୍କେଲ୍ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଏହି ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲ୍ ଉପରେ ଆଧାରିତ |
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ନେଇଥାଉ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯାହା 3.98 ଏବଂ ଯାହା ଉପର ଚରମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଛି ଯାହା ଲାଲ ରଙ୍ଗର ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍
ତେଣୁ ଏହି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଯେତେବେଳେ ଏକ ଯ ound ଗିକ ସହିତ କିଛି ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯାହା ହେଉଛି | of2
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା କିପରି ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି ଯାହାକି 3.44 ଏବଂ 3.98 ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ପୃଥକତା f ମାଇନସ୍ ଉପରେ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ସୃଷ୍ଟି କରିବ
ତେଣୁ f ମାଇନସ୍ ସର୍ବଦା ସେଠାରେ ରହିବ | ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଏବଂ ଏହା o ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ହେବ
ତେଣୁ ଯଦିଓ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସ୍ unusual ାଭାବିକ ଯେ ଆମ ପାଖରେ 2 ଅଣୁରେ ଏକ ଅମ୍ଳଜାନ କେନ୍ଦ୍ର ରହିପାରେ ଯାହା 2 ପ୍ଲସ୍ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ହାସଲ କରିଛି ଯାହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଅସାଧାରଣ କିନ୍ତୁ ଏହା ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ କେଉଁଠାରେ | ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଭିନ୍ନ ପ୍ରକୃତିର ଏବଂ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏହି oa ବଣ୍ଡର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡିକୁ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆଡକୁ ଆକର୍ଷିତ କରିବ ଏବଂ ଏହା ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହାସଲ କରିବ

ତେଣୁ o ଦୁଇଟି ପ୍ଲୁ ହାସଲ କରିବ | s
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତି ଉପରେ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହାସଲ କରିବା ଅସ୍ unusual ାଭାବିକ ନୁହେଁ ଯାହା ଆମେ ଦେଖିଛୁ ଯେ ଏହି o 2 2 ମାଇନସ୍

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଡାଏଟୋମିକ୍ o2 ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଅନୁରୂପ ମଲିକୁଲାର କକ୍ଷପଥ ବିଷୟରେ ଟିକିଏ ଜାଣିବା ତେବେ ଆମେ ଜାଣୁ | ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ମଲିକୁଲାର କକ୍ଷପଥକୁ ଠେଲିଦିଅ ଏବଂ ଆମେ ପ୍ରଜାତି ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବା ଯାହା o2 ମାଇନସ୍ ଯାହା ଆମର ଅନୁରୂପ ସୁପରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଟେ
ତେଣୁ ସୁପରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଏହା ଆମର ସୁପରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ସୁପରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଗଠନ ହୁଏ କିନ୍ତୁ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆମେ ପାଇଥାଉ | ସେଠାରୁ ଆମର ଏହା ଅଛି ଯାହା o2 2 ମାଇନସ୍ ଭାବରେ ଗଠିତ ହେଉଛି ଯାହା ଅନୁରୂପ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମର o2 ମଲିକୁଲାର କକ୍ଷପଥରୁ ଏକ ପ୍ରକାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଷତି କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍
ତେଣୁ 2 ପ୍ରଜାତିର ଏହା ମଧ୍ୟ ହାସଲ କରିପାରିବ | କିଛି ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଯାହା ଦ୍ o ାରା o2 ପ୍ଲସ୍ ହେବ
ତେଣୁ ଏହି o2 ପ୍ଲସ୍ ଯାହା ଅମ୍ଳଜାନ ଆୟନ ଆୟନ ଯାହାକି କିଛି ଅସ୍ତିତ୍ can ଥାଇପାରେ
ତେଣୁ ଏହି o ଭିନ୍ନ ହୋଇପାରେ | ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟସ୍
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି o ପାଇଁ ସ୍ତର କରିପାରିବା କାରଣ ଯଦି ଆମେ ବିଚାର କରୁ ଯେ o ହେଉଛି ଏକ ମାନକ ଉପାଦାନ ଯେଉଁଠାରେ ଅନ୍ୟ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରି ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରି ଅନ୍ୟ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ମିଶି ଗଠିତ ହୁଏ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ ଅଲଗା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟସ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସମସ୍ତଙ୍କର ସମ୍ଭାବନା | ଏହି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ଅମ୍ଳଜାନର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ତଥା ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରଜାତି କିମ୍ବା ଏହି ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଅନ୍ୟ ଉପାଦାନଗୁଡିକ ନ୍ୟସ୍ତ କରିବାରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯଦି ଏହି ପାଉଲିଂ ସ୍କେଲ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଯଦି ଆମେ କେବଳ ବିଚାର କରିଥାଉ ଯେ ପାଉଲିନ୍ ସ୍କେଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଯାହା ଆମେ ପାଇଥାଉ | ସଂପୃକ୍ତ ରାସାୟନିକ ବଣ୍ଡ ବିଷୟରେ ଆମକୁ ଟିକେ କହିପାରିବେ
ତେଣୁ ଏକ ତ୍ରୁଟି ଅଛି ଲିନୁସ୍ ଲିନୁସ୍ ଫାଉଲିଂ ହେଉଛି ଲିନସ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟିରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ବିଚାର କରିବା ଯେ ପ୍ରଜାତିର ଅର୍ଥ ହେଉଛି a ଏବଂ b ଏବଂ a ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି | ସ୍କେଲରୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଏବଂ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନୁରୂପ ପାର୍ଥକ୍ୟକୁ ବିଚାର କରୁ | ପାର୍ଥକ୍ୟ ଆମକୁ ସଂପୃକ୍ତ ବଣ୍ଡର ଅନୁରୂପ ପ୍ରକୃତି ବିଷୟରେ କହିବ ଯାହା ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖିଛୁ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆମର ଜଳ ଅଣୁ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ରେ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବାନ୍ଧିବା ସେତେବେଳେ ଆମେ ବିଚାର କରୁ ଯେ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣର ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଥାଏ | ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଧିକ ନୁହେଁ ଆମେ କେବଳ ଡେଲଟା ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଡେଲଟା ମାଇନସ୍ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଏହି ସ୍ଲାଇଡ୍ ର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସାରଣୀରେ ଯେପରି ଆମେ ପାଇବୁ ତାହା ଆମକୁ କହିଥାଏ ଯେ ତୁମେ ଏଠାରେ ପୋଲାର ନଥିବା କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବନ୍ଧନ ପାଇପାରିବ | ବଣ୍ଡ
ତେଣୁ ପୋଲାର ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ କିମ୍ବା ୱାଟର ଅଣୁ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଅନ୍ୟ କ reaction ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁନାହିଁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କିଛି ବାହ୍ୟ ଏଜେଣ୍ଟ ଯୋଡା ଯାଇନଥାଏ ସେମାନେ ଅଣ ପୋଲାର କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ଭାବରେ ରହିଥା’ନ୍ତି କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ବିଚାର କରୁ ଯେ କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିଛି ଘଟୁଛି | a ନିଜେ ଜଳ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଛି ତେବେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣ ପୋଲାର ପ୍ରକୃତି ସେଠାରେ ରହିବ ନାହିଁ ଏବଂ ପୋଲାର ନଥିବା ପ୍ରକୃତି ମଧ୍ୟ ରହିବ | ନଷ୍ଟ ହୋଇଗଲା ଏବଂ ଆମର ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଏକ ଅନୁରୂପ ପୋଲାର୍ କୋଭାଲେଣ୍ଟ୍ ବଣ୍ଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ କିମ୍ବା ଶେଷରେ ଏହି h କୁ h ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ମୁକ୍ତ କରେ ଯାହା ଏହି h କୁ ସଂପୃକ୍ତ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ ଭାବରେ ଅପସାରଣ ପାଇଁ ଏକ ସାଧାରଣ ଚରିତ୍ରଗତ ପ୍ରକୃତି ଯାହା ଆମେ hcl କ୍ଷେତ୍ରରେ ପାଇଥାଉ | hcl ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯଦି ଏହା 1 ମାଇନସ୍ ନ୍ୟସ୍ତ କରେ ଏହା ହେଉଛି 1 ପ୍ଲସ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ଆସାଇନମେଣ୍ଟ କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଗ୍ୟାସ୍ ଅଣୁ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଗ୍ୟାସ୍ ଅଣୁର ଏକ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ପ୍ରକୃତି ଅଛି କାରଣ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପରମାଣୁରେ ଏହି ଏକ ଯୁକ୍ତ ଯୁକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦ୍ୱାରା ଅଂଶୀଦାର | ଏକ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡକୁ ଉଠନ୍ତୁ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହାକୁ ବିସର୍ଜନ କରୁ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମର ଏହି hcl ଉପରେ hcl ଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି cl ର ଅନୁରୂପ ଅପସାରଣକୁ ବ .ାଇଥାଏ | hcl ୟୁନିଟ୍ ରୁ ମାଇନସ୍
ତେଣୁ ଏହି hcl ଯାହା ଗ୍ୟାସ୍ ଯାହା ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଏବଂ ଆମେ hcl ର ଏକ ଆକ୍ୱା ସଲ୍ୟୁସନ୍ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ hcl ର ଜଳୀୟ ସମାଧାନ cl ମାଇନସ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ଏହା r ହେବ | h ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ h ାରା h ପ୍ଲସ୍ h3o ପ୍ଲସ୍ ସୃଷ୍ଟି କରୁଥିବା ଏହି ଜଳ ଅଣୁ ଦ୍ୱାରା h ପ୍ଲସ୍ ଗ୍ରହଣ କରାଯିବ
ତେଣୁ ଏହି ସାଧାରଣ ପ୍ରକୃତି ଯାହା ଏହି hcl ପାଇଁ ମୂଳତ a ଏକ ପୋଲାର କିମ୍ବା ସାମାନ୍ୟ ପୋଲାର ବଣ୍ଡ ଭାବରେ ଉପସ୍ଥାପିତ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଏହି ଜଳ ଅଣୁ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ଏକ ସାଧାରଣ ଆୟନିକ୍ ପ୍ରକାରର ବଣ୍ଡ ଯାହାକୁ ଆମେ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପାଇଥାଉ କାରଣ ଯେତେବେଳେ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ନା ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ କ୍ଲ ମାଇନସ୍ ପରି ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଗୋଟିଏରୁ ଯିବା ତେବେ ଏହି ଜିନିଷର ପ୍ରକୃତି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇପାରିବ | ପାର୍ଥକ୍ୟର ଅନ୍ୟ ଉପରେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ଯଦି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଶୂନରୁ 0.5। range ପରିସର ମଧ୍ୟରେ ପଡେ ତେବେ ଆମେ ଏକ ପୋଲାର କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ପାଇଥାଉ ଯଦି ଏହା 0.6 ରୁ 1.9 ହୁଏ ତେବେ ଆମେ ଏକ ପୋଲାର କୋଭାଲାଣ୍ଟ ବଣ୍ଡ ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ହୁଏ | 2 ରୁ ଉର୍ଦ୍ଧ୍ it ଏହା ଏକ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ୍ ହେବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ବିଚାର କରୁ ଯେ ଆପଣଙ୍କର ସୋଡିୟମ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପୃଥକତା ଦୁଇଟି ଉପରେ ରହିବ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ସାଧାରଣ ଆୟନିକ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି ଯାହା ସୋଡିୟମ୍ ସି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉପସ୍ଥିତ | ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିର ହୋଲୋରାଇଡ୍ ଏବଂ ଆସାଇନମେଣ୍ଟକୁ ମଧ୍ୟ ନା ଏକ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ cl ଭାବରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ଓକେ ଭାବରେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଛି
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରକାରର ବଣ୍ଡ
ତେଣୁ ବଣ୍ଡ ପ୍ରକାରର ନିର୍ଭରଶୀଳତା ଦୁଇଟି ପାରାମିଟର ଦ୍ୱାରା ପରିଚାଳିତ ହୋଇଥାଏ ଅର୍ଥାତ୍ ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ବିଷୟରେ କହୁଛୁ |
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାର୍ଥକ୍ୟ ସେଠାରେ ଅଛି ଏବଂ ହାରାହାରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି
ତେଣୁ ଯଦି ଏହି ଦୁଇଟି ପାରାମିଟର ନିୟନ୍ତ୍ରଣକାରୀ ପାରାମିଟର ଅଟେ ତେବେ ଆମେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରକୃତିକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିପାରିବା ଯେପରି ଏହା ଆୟନିକ୍ ଯ ound ଗିକ କିମ୍ବା ଏକ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଆୟନିକ ଚରିତ୍ର ପରି | nacl ରେ ବନ୍ଧା ହୋଇଥିବା ପରମାଣୁର ଆଂଶିକ ଚାର୍ଜ ଦ୍ govern ାରା ପରିଚାଳିତ ହୁଏ ଏବଂ ଯଦି ଆମର ସାଧାରଣ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ତେବେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଚରିତ୍ରଟି ଅଛି କିନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଚରିତ୍ର ଯାହାକୁ ଆମେ ବିଚାର କରୁ ତାହା ହେଉଛି ଧାତବ ସଂଶୋଧନକାରୀ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ଆମର ଉଭୟ ସୋଡିୟମ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆମର ସୋଡିୟମ୍ ଅଛି | ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ପାଖରେ ମଧ୍ୟ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଧାତବ ସୋଡିୟମ୍
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ସେଠାରେ ଆପଣଙ୍କର ଅଧିକ ପାର୍ଥକ୍ୟ ନାହିଁ | ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟିରେ

ତେଣୁ ଆମେ କିଛି ପାଇଥାଉ କିନ୍ତୁ cl2 କିମ୍ବା h2 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଣୁରେ ଆମେ ପାଇଥିବା ପ୍ରକାରର ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଏହି ସାଧାରଣ ଧାତବ ଚରିତ୍ରଟି ଅଧିକୃତ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ କକ୍ଷପଥ ଦ୍ୱାରା ପରିଚାଳିତ ହେବ

ତେଣୁ ଆମକୁ ନେବାକୁ ପଡିବ | ଏଗୁଡ଼ିକର ମଲିକୁଲାର ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଚିତ୍ରର ସାହାଯ୍ୟ ଏବଂ ସର୍ବାଧିକ ଦଖଲ ହୋଇଥିବା ମଲିକୁଲାର ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏବଂ ସର୍ବନିମ୍ନ ଅଣସଂରକ୍ଷିତ ମଲିକୁଲାର ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମଧ୍ୟରେ ବ୍ୟବଧାନ ବ୍ୟାଣ୍ଡ ଫାଙ୍କାକୁ ବ rise ାଇବ ଏବଂ ସେହି ବ୍ୟାଣ୍ଡ ଫାଙ୍କା ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ଧାତବ ଚରିତ୍ର କହିବ

ତେଣୁ ଭାଲେନ୍ସ ବ୍ୟାଣ୍ଡ ପାଇଁ କଣ୍ଡକ୍ଟେସନ୍ ବ୍ୟାଣ୍ଡ ଗଠନ ହେବ ଏବଂ ସେହି ବ୍ୟାଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ | ସାଧାରଣତ a ଏକ ଧାତବ ବଣ୍ଡ ପାଇଁ ଯିବ

ତେଣୁ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଅଟେ ଏବଂ ଆମେ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ଦେଖୁ ଯେ ନିର୍ଭରଶୀଳତାର ପ୍ରକୃତି ବଣ୍ଡ ପ୍ରକାରର ପରିବର୍ତ୍ତନକୁ ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ କରିବାକୁ ଅନୁମତି ଦିଏ

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହି ଭିନ୍ନ ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ କିପରି ଗଠନ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଆମେ କେବଳ ଅନୁରୂପ ଗଠନକୁ ଅନୁମତି ଦିଏ | ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଅଣୁ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଉଦାହରଣଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ କିଛି ଦେଖୁ

ତେଣୁ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ଏକ ତ୍ରିରଙ୍ଗା | y ପ୍ଲଟ୍ ଏବଂ ଏହି ତ୍ରିରଙ୍ଗା ମୂଳତ nothing କିଛି ବାଇନାରୀ ଯ ounds ଗିକ କିମ୍ବା ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଲିଥିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ପରି ଟେର୍ନାରୀ ଯ ounds ଗିକର ଉଦାହରଣ ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ବିଚାର କରୁ ଯେ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ ତୁମର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟଟି ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଏବଂ ହାରାହାରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ମୂଲ୍ୟ

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି | ମୂଲ୍ୟଗୁଡିକ ଆମେ ସାଧାରଣତ us ଆମକୁ ନିର୍ଦ୍ଦେଶ ଦେଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ଆମର ଏହି f2 h2 ଏବଂ cl2 ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟିରେ ଏହି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଉପରେ ଡେଲଟା ମୂଲ୍ୟ 0 କିନ୍ତୁ ଅନୁରୂପ ହାରାହାରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଉଚ୍ଚ ଅଟେ ଯାହା 2.5 ପରିସର ମଧ୍ୟରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି f2 ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ନିକଟତର | କୋଭାଲାଣ୍ଟ ପ୍ରକୃତି ପାଇଁ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ପ୍ରକୃତି ଆମର o2 ଅଣୁ ଏବଂ ତୁମର br2 ଅଣୁ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ valid ଧ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଧାଡିରେ ଯିବା ତେବେ ଦେଖିବା ଯେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ 2 ର ଏହି ପ୍ରଜାତି ସମାନ ଭାବରେ ଅନ୍ୟ ବାଇନାରୀ ପ୍ରଜାତି ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି ଏବଂ ଆମେ ପାଇଲୁ ଯେ ଜଳ ସେଠାରେ ଅଛି ଯାହା ମଧ୍ୟରେ ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମର ଏହାର କିଛି କୋଭାଲାଣ୍ଟ ପ୍ରକୃତି ଅଛି | ଜଳ ଅଣୁ କିନ୍ତୁ ତୁମର କିଛି ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ କିଛି ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଅଛି ଏବଂ ସେହି ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଆମକୁ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଉଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଆଂଶିକ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଏହା ଆଣିବୁ କାରଣ ତୁମର ହାରାହାରି ମୂଲ୍ୟ ଟିକିଏ ଅଧିକ ଅଟେ ଯାହାକି 2.2 କିମ୍ବା 2 ପରିସର ମଧ୍ୟରେ ଅଛି | 2 ର ପରିସର କିନ୍ତୁ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଛୋଟ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର କିଛି ଚାର୍ଜ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି କୋଭାଲେଣ୍ଟରୁ ଆୟନିକ୍ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାବେଳେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରକୃତି ବଦଳିବ ଯେତେବେଳେ ଆମେ f2 ରୁ csf ସେସିୟମ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁ ଯିବା | ସମସ୍ତେ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ସାଧାରଣ ଆୟନିକ୍ ଯ ound ଗିକ

ତେଣୁ ଏହି ସେସିୟମ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସେଠାରେ ରହିବ ଯାହା ଆମ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଛୁ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ଉପସ୍ଥିତି ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ଯେପରି ଆମେ ସେଠାରୁ ଚାଲିଯାଉ | ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱ

ତେଣୁ ଅନୁରୂପ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ମୂଲ୍ୟଗୁଡ଼ିକର ପାର୍ଥକ୍ୟରୁ ଏହାକୁ ନ୍ୟସ୍ତ କରିବା ବେଳେବେଳେ ବହୁତ ସରଳ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ତାହା ସର୍ବଦା ଏତେ ସରଳ ନୁହେଁ | ଯଦି ଆମେ କିଛି ପ୍ରଜାତି ପାଇଥାଉ ଯେଉଁଠାରେ ଆମର ଏହି brf ଏବଂ clf ପରି ପ୍ରଜାତି ରହିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମର clf ଏବଂ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି br cl

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାଇଁ ଅନୁରୂପ ମୂଲ୍ୟକୁ ଦେଖିବା ତେବେ ଆମେ ପାଇବୁ କାରଣ ଆମର ପୂର୍ବରୁ ଅଛି | ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଦେଖାଗଲା ଯେ ଆପଣ କିପରି hcl କିମ୍ବା hbr କୁ ବିଚାର କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା 1 ପ୍ଲସ୍ ହେବ ଏବଂ ଏହା hbr ପାଇଁ ସମାନ ଭାବରେ 1 ମାଇନସ୍ ହେବ ଏହା ମଧ୍ୟ 1 ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ 1 ମାଇନସ୍ କିନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ clf

ତେଣୁ ଏହା ହେବ | 1 ପ୍ଲସ୍ ହୁଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ନୁହେଁ କାରଣ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଠାରୁ ଆପଣଙ୍କର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି

ତେଣୁ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଚାର୍ଜ ହାସଲ କରିବ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ସାଧାରଣ ଇଣ୍ଟର ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ ଏହି ଇଣ୍ଟର ହାଲୋଜେନ୍ ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଆମକୁ ସଂପୃକ୍ତ ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ଏବଂ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ନ୍ୟସ୍ତ କରିବ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଉପରେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଉପରେ ସମାନ ଭାବରେ brcl ପାଇଁ ବିୟର ମଧ୍ୟ ଏକ ପ୍ଲସ୍ ହେବ ଏବଂ cl ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ହେବ ଯାହା ଦ୍ assign ାରା ଆସାଇନମେଣ୍ଟ ଆମେ ସର୍ବଦା ଅନୁରୂପ ଡେଲଟା ଭାକୁ ମନେ ରଖିବା ଉଚିତ୍ | ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଷ୍ଟେଟଗୁଡିକ ନ୍ୟସ୍ତ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷର lues

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବନ୍ଧନ ମଧ୍ୟ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣ ଅନୁରୂପ ଇଣ୍ଟର ମେଟାଲିକ୍ ପ୍ରଜାତି

ତେଣୁ ଇଣ୍ଟର ମେଟାଲିକ୍ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଚରିତ୍ରରେ ଧାତବ ଏବଂ ଧାତବ ଜିନିଷ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଯାହା ଆମର ଯେହେତୁ ଆମର ପୃଥକତା ନାହିଁ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପୃଥକତା ଅଧିକ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଆମେ କ charge ଣସି ଚାର୍ଜ ପୃଥକତା ପାଇବୁ ନାହିଁ କିମ୍ବା ବିଭିନ୍ନ ବ୍ୟାଣ୍ଡରେ ଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଥାଉ ଯାହାକୁ ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ କଣ୍ଡକ୍ଟେସନ୍ ବ୍ୟାଣ୍ଡ ଏବଂ ଭାଲେନ୍ସ ବ୍ୟାଣ୍ଡ ପାଇଁ ଦେଖୁ

ତେଣୁ ଜଳ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଯାହା ଦେଖୁ ତାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖିଲୁ | ଅନୁରୂପ o2 ଅଣୁ ଗଠନ ପାଇଁ ଜଳ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେଉଛି ଏବଂ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ o2 ଅଣୁ ହେଉଛି ଆମର ଅନୁରୂପ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ସେହି ସମୟରେ ଯଦି ଏହି o2 ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଜଳ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରାପ୍ତ କରେ ତେବେ ଆମେ ଫଟୋଗ୍ରାଫ୍ ପାଇଁ ଯାହା ପାଇଥାଉ | ସେଠାରେ ମଧ୍ୟ କିଛି ଉପସ୍ଥିତ ରହିବା ଉଚିତ ଯାହା ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍‌ଗୁଡ଼ିକୁ ଖାଇପାରେ | ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପାଇଁ h ପ୍ରଥମ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଉତ୍ପାଦିତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହା ସଂପୃକ୍ତ ପ୍ରୋଟନ୍ କିମ୍ବା h ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆୟନ ଦ୍ୱାରା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁକୁ ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ମାଧ୍ୟମରେ ଗ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ସାମଗ୍ରିକ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜଳ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ | ଆମ ପାଖରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଉତ୍ପାଦନ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ଆମର ମଧ୍ୟ o2 ର ସଂପୃକ୍ତ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଆମେ ଜଳ ବିଭାଜନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ବିବେଚନା କରୁ ଯାହା ଦ୍ particular ାରା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜଳ ବିଭାଜନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହି o2 ପାଇଥାଉ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଫୋଟସାଇନ୍ଥେସିସ୍ ପାଇଁ o2 ଉତ୍ପାଦନ | କିନ୍ତୁ ଫୋଟସାଇନ୍ଥେସିସ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ ସେଠାରେ ନାହିଁ କାରଣ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅନୁରୂପ ହ୍ରାସ ସମାନତା co2 ଅଣୁ ଦ୍ୱାରା ଖିଆଯାଏ ଏବଂ ସେହି co2 ଅଣୁ ଗ୍ଲୁକୋଜର ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଦାୟୀ ରହିବ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁ ସେଠାରେ ଏକ ପ୍ରାକୃତିକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆମେ | ଏକ ଫଟୋ ସିଷ୍ଟମ୍ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ବିବେଚନା କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଉଦ୍ଭିଦମାନଙ୍କ ଦ୍ provided ାରା ପ୍ରଦାନ କରାଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି p ଆର୍ଟିକୁଲାର୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆମକୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଯୋଗାଉଛି
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରୋଟନ୍ ଗଠନ ହେଉଛି ଏବଂ ଫଟୋଗ୍ରାଫ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ବାୟୁମଣ୍ଡଳକୁ ଅମ୍ଳଜାନ ମୁକ୍ତ କରେ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ ଅମ୍ଳଜାନର ମୁକ୍ତି ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ଫଟୋ ସିଷ୍ଟମ୍ 2 କିମ୍ବା ps2 ପାଇଁ ଆମର ବଞ୍ଚିବାର ମ basic ଳିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଆମେ ବିଚାର କରୁ | ଏହା ହେଉଛି ଯେ ଏକ ସାଧାରଣ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହା ପ୍ରକୃତି ଆମ ପାଇଁ କ’ଣ କରେ
ତେଣୁ ଏହି ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ଯାହା ଦେଖୁ ଯେ ଆମର କିଛି ସାମଗ୍ରୀ ରହିପାରେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପଦାର୍ଥକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବାର କ୍ଷମତା ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଅକ୍ସିଡେଟିଭ୍ ବୋଲି କୁହାଯାଏ | ଅନ୍ୟ ଜିନିଷକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଏହା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବା ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ କିମ୍ବା ଅକ୍ସିଡାଇଜର୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା କ’ଣ କରେ ତାହା ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହା ଅନ୍ୟ ସିଷ୍ଟମରୁ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ପଦାର୍ଥରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପସାରଣ କରିଥାଏ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇବ ସେତେବେଳେ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ନିଜକୁ ହ୍ରାସ କରିବ
ତେଣୁ ଏହା ନିଜେ | ହ୍ରାସ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟର କିଛି ଉଦାହରଣ ପାଇଥାଉ ତେବେ ତୁମେ ମଧ୍ୟ ଚରିତ୍ରଗତ ଭାବରେ ଜାଣିବା ଉଚିତ କାରଣ ଆମର ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ଦେଖିବା ଯଦି ଆମେ କିଛି ପାଇଥାଉ | ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ mno4 ମାଇନସ୍ ପରି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଆନିଅନ୍ ଯାହା ପୋଟାସିୟମ୍ ପରମଙ୍ଗାନେଟ୍ ରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହାକି k mno4 କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ କେତେକ ପ୍ରଜାତି ଧାତବ ପ୍ରଜାତିଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଓସମିୟମ୍ ଟେଟ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ପରି ଧାତୁ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଆମର ଯାହା ଅଛି ତାହା ସାଧାରଣତ we ଆମେ ସଂପୃକ୍ତ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ନ୍ୟସ୍ତ କରିପାରିବା | କହିଛି ଯେ mn ରେ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଅଛି ଏବଂ କ୍ରୋମିୟମ୍ ମଧ୍ୟ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ସାଧାରଣ ଓସ୍ମିୟମ୍ ଅଟେ ଯାହା ଏହି ସବୁ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଯଦି ଆମ ପାଖରେ ଓସ୍ମିୟମ୍ ଟେଟ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଥାଏ ତେବେ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ଲ iron ହ ଗୋଷ୍ଠୀରେ ଓସ୍ମିୟମ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଲୁହା ତେବେ ଆମର ରୁଥେନିୟମ୍ ଅଛି | ତାପରେ ଆମର ଓସ୍ମିୟମ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ସମ୍ଭବ ଯେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଏହା ଏକ ଟେଟ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଅଛି ଏବଂ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଆମର ମଧ୍ୟ cro3 ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଏଗୁଡିକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ନ୍ୟସ୍ତ କରୁ
ତେଣୁ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ଏତେ ଶୀଘ୍ର ଆମେ ଏହି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ o2 ମାଇନସ୍ ଭାବରେ ନ୍ୟସ୍ତ କରିପାରିବା | ଏଥିରୁ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ କ୍ରୋମିୟମର ଏକ ହେକ୍ସାଭାଲେଣ୍ଟ ରହିବ ଏବଂ ଓସ୍ମିୟମ୍ ମଧ୍ୟ 8 ପ୍ଲସ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଦର୍ଶାଏ ଯେ କ୍ରୋମିୟମ୍ 0 କିମ୍ବା ଓସ୍ମିୟମ୍ 0 ରୁ ଆମେ ସେଠାରେ ପହଞ୍ଚିବା ଯାହା ଏତେ ସହଜ ନୁହେଁ | ଏଠାରେ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନଷ୍ଟ ହେବା ଏବଂ ଏଠାରେ ଥିବା ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆମକୁ ଓସ୍ମିୟମ୍ ଶୂନରୁ ଓସ୍ମିୟମ୍ ଟେଟ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ କୁ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଶୂନରୁ କ୍ରୋମିୟମ୍ ଟ୍ରାଇକ୍ସାଇଡ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ନେଇଯିବେ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଯାହାର ଉଚ୍ଚ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଅଛି
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ କ’ଣ କାରଣ ଏହା ସର୍ବୋଚ୍ଚ ଅଟେ | କ୍ରୋମିୟମର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅବସ୍ଥା ଏହା ମଧ୍ୟ ଓସମିୟମର ସର୍ବୋଚ୍ଚ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଏବଂ ଆମର କ୍ରୋମିୟମ୍ ଉପରେ କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ ଏବଂ ଓସ୍ମିୟମ୍ ଉପରେ କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଅତିକ୍ରମ କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ ନୁହଁନ୍ତି
ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଜିନିଷ ଏହା କରିପାରେ | ସହଜରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତୁ ଯାହା ଦ୍ elect ାରା ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଭଲ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ହ୍ରାସ ହୋଇ ନିମ୍ନ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତିକୁ ଯିବ
ତେଣୁ ଉଚ୍ଚ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲୋଚନା କରୁଛୁ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ତୁମର o2 ତୁମର f2 ତୁମର cl2 ଏବଂ br2 କୁ ମୂଲ୍ୟ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ extra ାରା ଅତିରିକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହାସଲ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ବା ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ | s କିପରି କାରଣ ଏଗୁଡିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ମଧ୍ୟ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖିଛୁ ଯେ o2 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ ଏହା ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ ଯାହା ଦ୍ o ାରା ଦୁଇ ମାଇନସ୍ ବୃଦ୍ଧି ହୁଏ କିମ୍ବା ଏହା ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆୟନକୁ ଭାଙ୍ଗିପାରେ କିମ୍ବା ୱାଟର ମଲିକ୍ୟୁଲ୍ ସମାନ ଭାବରେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ମଧ୍ୟ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ କୁ ଯିବା ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଆମକୁ କହିବ ଯେ ଏହା ସହଜରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ଭଲ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଅଟେ କାରଣ ସେଗୁଡିକ ସହଜରେ ହ୍ରାସ ହୁଏ
ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅନ୍ୟ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଓଲଟା ଯାହା ବିପରୀତ ଅଟେ | ଏହି ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ ଏଗୁଡିକ ସମସ୍ତ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଅଟେ
ତେଣୁ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟଗୁଡିକ ହେଉଛି ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟଗୁଡିକ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲରୁ କିମ୍ବା ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲର ବାମ ହାତ ତଳ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଦେଖିବା ଅତି ସହଜ ଯେ ଯଦି ଆମ ପାଖରେ ଲିଥିୟମ୍ ପରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଧାତୁ ଥାଏ | ସୋଡିୟମ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଆଇରନ୍ ଜିଙ୍କ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଯାହା ସହଜରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହି ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କିଛି | କିଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଦାୟୀ ଯାହାକି ପ୍ରକୃତିର ହିଂସା ଅଟେ କାରଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସୋଡିୟମ୍ ଯଦି ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତେବେ ହିଂସାତ୍ମକ ହୋଇପାରେ କାରଣ ଏହା ତୁରନ୍ତ ଏହି ଜଳର ସଂପୃକ୍ତ ଜଳିବା ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ଆଖି ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ତୁରନ୍ତ ସଂପୃକ୍ତ ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଯାଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ବୃଦ୍ଧି ପାଇଥାଏ | ଅନ୍ୟ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ସହିତ ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ସହଜରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କରିପାରନ୍ତି
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ କେବଳ ସଂପୃକ୍ତ ଜିଙ୍କ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବା ଏବଂ ମ element ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଜିଙ୍କ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବା କିମ୍ବା ଜିଙ୍କରେ ଆମେ ବିଚାର କରିପାରିବା ଏକ ସାଧାରଣ ପ୍ରଜାତି ଏବଂ ପ୍ରତ୍ୟକ୍ଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମ ପାଖରେ ରହିପାରେ | ଏହି ଆୟୋଡାଇନ୍ ର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଲାବୋରେଟୋରୀ ଉଦାହରଣ ଆମେ ସମସ୍ତେ ଜାଣୁ ଯେ ଆୟୋଡିନ୍ ଏକ କଠିନ ଏବଂ କଳା କଣିକା ଆୟୋଡିନ୍ କଠିନ ଅଟେ ଯଦି ଆମେ ଜିଙ୍କ ଏବଂ ଲ iron ହ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବିଚାର କରିବା ତେବେ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିଙ୍କ ପୁନ red ନିର୍ମାଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ହେବ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକୁ ବ so ାନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରବାହ ଜିଙ୍କରୁ ଆୟୋଡିନ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ହେବ ଏବଂ ସିଧାସଳଖ ସେଠାରେ ଆମେ ଖ ସମାନ ଭାବରେ ଏକ ଅନୁରୂପ ଲୁଣ ପାଇଁ ଯାଆନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏକ ସାଧାରଣ ଧାତୁ ଲୁଣର ଧାତୁ ଲୁଣର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ର ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଯାହା ଜିଙ୍କ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଯାହା ଦ୍ୱିପାକ୍ଷିକ ଜିଙ୍କର ଉପସ୍ଥିତିକୁ ଭାଲେନ୍ସିଙ୍ଗ୍ କରେ
ତେଣୁ ଜିଙ୍କ ଦୁଇଟି ଲୁଣ ସିଧାସଳଖ ଗଠନ ହୁଏ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଜିଙ୍କ ପାଉଡରକୁ ମିଶାଇଥାଉ | ଇଥାନଲରେ ଏଗୁଡ଼ିକର ସମାଧାନ କାରଣ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଭଙ୍ଗିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଆମେ କିଛି ଏକ୍ସୋଥର୍ମିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଥାଉ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ୍ସୋଥର୍ମିକ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜିଙ୍କ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରି ଉତ୍ତାପ ମୁକ୍ତ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଇଥାନଲ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେବ | ସମାଧାନ
ତେଣୁ ଇଥାନଲ ଦ୍ରବଣରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ଏବଂ ଏହି ଇଥାନଲ ସମାଧାନ ଯଦି ଆମେ ବାଷ୍ପୀକରଣ ପାଇଁ ଯିବା ତେବେ ବାଷ୍ପୀକରଣ କିଛି ଧଳା ପାଉଡର ସୃଷ୍ଟି କରିବ
ତେଣୁ ଜିଙ୍କ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ର ପ୍ରତ୍ୟକ୍ଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରୁ ଆମେ ଏକ ସାଧାରଣ ଧାତୁ ଲୁଣ ପାଇଥାଉ ଏବଂ ଏହା ସମ୍ପୃକ୍ତ ରେଡକ୍ସର ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଜିଙ୍କ ପାଉଡର ଫର୍ମରେ ଅଛି କି ନାହିଁ ଏହା ଜିଙ୍କ ଗ୍ରାନୁଲ୍ସ କିମ୍ବା ଜିଙ୍କ ରଡ କାରଣ ଏହା ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଜାତି | ବ୍ୟାଟେରୀରେ ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ କୋଷଗୁଡ଼ିକ ନାହିଁ କାରଣ ଜିଙ୍କରେ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହେବାର ଅନୁରୂପ ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଆମକୁ ମାଗଣା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଗାଇପାରେ | ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଯେପରିକି ସୋଡିୟମ୍ ବୋରୋହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଯାହାକୁ ଆମେ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ବହୁତ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଯାହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ କେବଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ନୁହେଁ ବରଂ ମାଇନସ୍ ଯାହା ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଟେ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଆୟନ ସେହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍‌ଗୁଡ଼ିକୁ ଅତି ସହଜରେ କିଛି ଜ organic ବ ଅଣୁକୁ ଏହି ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଆୟନରୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତର କରିବ | ଏହି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଉପଯୋଗୀ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ବହୁତ ଭଲ ରେଡକ୍ଟାଣ୍ଟ ଏବଂ ଶିଳ୍ପଗତ ଭାବରେ କେତେକ ପ୍ରଜାତି ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଆମେ ସର୍ବଦା ଆବଶ୍ୟକ କରୁ କାରଣ ଗ୍ୟାସ୍ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ

ତେଣୁ ଗ୍ୟାସ୍ ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେବ | ଏବଂ ସେହି ଗ୍ୟାସ୍ ସଂପୃକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ବୃଦ୍ଧି କରିବ | କିଛି ପ୍ରଜାତିର ଉପସ୍ଥିତିରେ ସିଷ୍ଟମ୍ ଯାହା ଅନୁପାତକାରୀ ଭାବରେ ବିବେଚନା କରାଯାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି h2 ର ସକ୍ରିୟତା ଆବଶ୍ୟକ କାରଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହାର hh ବନ୍ଧନ ଅଛି

ତେଣୁ ପାଲାଡିୟମ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଏବଂ ନିକେଲ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରି ଏହି h2 କୁ ସକ୍ରିୟ କରିବା ଉପଯୋଗୀ ହେବ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ | ସକ୍ରିୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏହା ଜ organic ବ ରସାୟନ ପାଇଁ ହ୍ରାସ ହେଉ କିମ୍ୱା ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥାନାନ୍ତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ହ୍ରାସ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜିନିଷ ଆମେ ଦେଖିବା ଯେ କ୍ଷୟକ୍ଷତି ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କ୍ଷୟ ହେଉଛି | ଅନୁରୂପ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଯେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ସିଷ୍ଟମରେ ଆଇରନ୍ ଅଛି କିମ୍ୱା ଲୁହା ପାଇପ୍ ଅଛି କିମ୍ୱା ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଜିଙ୍କ ଅଛି କି ଧାତବ ଜିଙ୍କ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ କ୍ଷୟ ହେବ କାରଣ ଏହା ଅବକ୍ଷୟ କରୁଛି ଏବଂ ଏହା ଜିଙ୍କ ଆୟନ କିମ୍ୱା ଲୁହା ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି କରୁଛି କାରଣ ଅକ୍ସିଡାଣ୍ଟ ଅମ୍ଳଜାନ ପରିବେଶରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ

ତେଣୁ ଲ iron ହ କିମ୍ୱା ଜିଙ୍କର ଅନୁରୂପ ଅବକ୍ଷୟ କିମ୍ୱା ଅନ୍ୟ କ .ଣସି ପରିସ୍ଥିତିରେ | ଅନ୍ୟ ଧାତୁ ହେଉଛି ଅନୁରୂପ ପଥର ଷ୍ଟିଙ୍ଗ ଯାହା ଲୁହା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ସାଧାରଣ ନାମ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ କ୍ଷୟର ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ

ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ଆର୍ଦ୍ରତାର ଉପସ୍ଥିତି ସାଧାରଣତ an ଏକ ପରିବେଶରେ ଉପଲବ୍ଧ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ କୋଷକୁ ସ୍ଥିର କରିବ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ କୋଷ ପାଇଁ ଦାୟୀ ରହିବ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାନ୍ସଫର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହି fe2o3 ଗଠନ ପାଇଁ ଏବଂ ଆମେ କିଛି ରାସାୟନିକ କିମ୍ୱା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ୱାରା ଯାହା ପାଇଥାଉ

ତେଣୁ କ୍ଷୟ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରାକୃତିକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଯାହା ଆମେ ଦେଖୁ ଏବଂ ଏହା ଏକ ବିଶୋଧିତ ଧାତୁକୁ ଅଧିକ ରାସାୟନିକ ସ୍ଥିର ରୂପରେ ପରିଣତ କରେ ଯେପରିକି ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ଆମେ | ସଂପୃକ୍ତ ଖଣି କିମ୍ୱା ଖଣିଜ ପଦାର୍ଥ କିମ୍ୱା ବେଳେବେଳେ ସଲଫାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ସାହାଯ୍ୟ କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦ୍ୱାରା ପରିବେଶ ଦ୍ୱାରା ଧୀରେ ଧୀରେ ବିନାଶ ହେବାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜଳ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଣୁର ଉପସ୍ଥିତି ଆମକୁ ଏକ ରେଡକ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏକ ସାଧାରଣ ଉଦାହରଣ ଦେବ, ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK