ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ମ basic ଳିକ ନୀତି ଏବଂ କିଛି ପଦ୍ଧତି ଯାହା ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ବ୍ୟବହୃତ ପୂର୍ବ ବକ୍ତୃତା ଉପରେ ବକ୍ତୃତାକୁ ସ୍ୱାଗତ, ଆମେ ଏକ ଜ organic ବ ଅଣୁରେ କାର୍ବନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଶତକଡ଼ା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା ପାଇଁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଆକଳନ ପଦ୍ଧତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଥିଲୁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ହାଲୋଜେନ ଫସଫରସ୍ ସଲଫର ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ଜାଣିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଆକଳନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ପଦ୍ଧତିକୁ ପରିମାଣିକ manner ଙ୍ଗରେ ପ୍ରଥମେ ଦୁଇଟି ପଦ୍ଧତି ଅଛି ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଆକଳନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଣାଳୀରେ ଡୁମୋସ୍ ପଦ୍ଧତି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଧାରଣ କରିଥିବା ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକକୁ ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ତମ୍ବା ସହିତ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକ ଗରମ କରିବା ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଏକ ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ର ଅଛି ଯେତେବେଳେ ଏହା ତମ୍ବା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଉପରେ ଗରମ ହୁଏ | ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡର ଏକ ସ୍ରୋତରେ ତମ୍ବା ଧାତୁକୁ ରୂପାନ୍ତରିତ କରାଯାଏ | ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବେ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡରେ ଏବଂ ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ପାଣିରେ ପରିଣତ କରାଯାଏ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ n2 ଗ୍ୟାସରେ ପରିଣତ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଉତ୍ତାପ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ପରିମାଣ ନାଇଟ୍ରୋମିଟର ବ୍ୟବହାର କରି ମାପ କରାଯାଏ | ଡିଭାଇସ୍ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ର ପରିମାଣ ମାପିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବିକଶିତ ହୁଏ ଏବଂ ଆକଳନରୁ ଆମେ ମୁଖ୍ୟତ example ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକରୁ ମୁକ୍ତ ହୋଇଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ପରିମାଣକୁ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରୁ ମୁକ୍ତ ହୋଇଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରିମାଣରୁ ପାଇପାରିବା | ଜ directly ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡ଼ା ସିଧାସଳଖ ଖୋଜି ବାହାର କରିବା, ଏକ ଉଦାହରଣ ନେବା ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଏକ ଗ୍ରାମ୍ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକର ଆକଳନ ଡୁମାସ୍ ପଦ୍ଧତିର ଅଧୀନ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ସଂଗୃହିତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ପରିମାଣ v ଏକ ମିଲିଲିଟର ଅଟେ | t ର ଏକ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ pp ର ଏକ ବାଷ୍ପ ଚାପ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ହେଉଛି ଲାବୋରେଟୋରୀ ତାପମାତ୍ରା ଯେଉଁଠାରେ ଗ୍ୟାସ୍ ସଂଗ୍ରହ କରାଯାଏ | ଏହା ହେଉଛି ଚାପ ଯେଉଁଥିରେ ଗ୍ୟାସ୍ ସଂଗ୍ରହ କରାଯାଇଥାଏ ଏହି ଚାପ ବାୟୁମଣ୍ଡଳୀୟ ଚାପ ହେବାର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ କାରଣ କିଛି ଜଳୀୟ ବାଷ୍ପ ଚାପ ରହିବ କାରଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଜଳ ଉପରେ ସଂଗୃହିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ପ୍ରକୃତ ବାଷ୍ପ ଚାପ ପାଇଁ ବାଷ୍ପ ଚାପକୁ ସଂଶୋଧନ କରିବାକୁ ପଡିବ | ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତାପମାତ୍ରାରେ ଜଳୀୟ ବାଷ୍ପର ବାଷ୍ପ ଚାପକୁ ବାହାର କରି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ତା’ପରେ ମାନକ ତାପମାତ୍ରାରେ ସଂଗୃହିତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଗ୍ୟାସର ପରିମାଣ ଜାଣିବା ପାଇଁ 1 v 1 ଦ୍ୱାରା t 1 ସମୀକରଣକୁ ବ୍ୟବହାର କରେ | ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ 273 କେଲଭିନ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏବଂ 760 ମିଲିମିଟର ମର୍କୁର ବାତାବରଣରେ ଚାପ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଚାପର ଗୋଟିଏ ବାତାବରଣ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହେଉଛି p 1 ଯାହାକି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସଂଗ୍ରହ କରାଯାଉଥିବା ଚାପ ହେଉଛି ଭଲ୍ୟୁମ୍ | ସଂଗୃହିତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଏବଂ t 1 ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରା ଯେଉଁଥିରେ ଏହା ସଂଗୃହିତ ହୋଇଛି ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ v2 ଖୋଜିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ

ତେଣୁ v2 p1 v1 ସହିତ ସମାନ ହେବ 273 କେଲଭିନ ଯାହା ମାନକ ତାପମାତ୍ରା କଣ୍ଡ ଅଟେ | ition ଦ୍ t ାରା ବିଭାଜିତ ହୋଇଛି ଯାହା ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରା ଯେଉଁଠାରେ ପରୀକ୍ଷଣ କରାଯାଏ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ p ଦ୍ by ାରା ବହୁଗୁଣିତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାର ସମାଧାନ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ପରିମାଣକୁ ସାଧାରଣ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପ କିମ୍ବା ସାଧାରଣ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପରେ ଥରେ ପାଇପାରିବେ | ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ପରିମାଣ ଅଛି ଯାହା ଏକ ମାନକ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପରେ ସଂଗୃହିତ ହୋଇଛି ଯାହା 273 କେଲଭିନ ଏବଂ 1 ବାତାବରଣ ହେଉଛି ଏହା 760 ମିଲିମିଟର ମର୍କୁର ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ସ୍ଥିତି ତେବେ ଯଦି stp ରେ ବାଇଶି ଦୁଇ ହଜାର ଚାରି ଶହ ମିଲିଲିଟର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଥାଏ ତେବେ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ | ଏହା ଅଠେଇଶ ଗ୍ରାମ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ ଏହା ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଏକ ମଲ ହେଉଛି 22.4 ଲିଟର କିମ୍ବା 22400 ମିଲିଲିଟର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ | ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପ ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତିରୁ ହିସାବ କରିଥିଲୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ କ’ଣ ହେବ ଯଦି ଏହା 22400 ମିଲି ଅଟେ ତେବେ ଏହା 28 ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ | ଗ୍ରାମ

ତେଣୁ v2 ପାଇଁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ v ଦୁଇ ମିଲି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ ସମାନ ହେବ ଯଦି ବାଇଶି ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ଚାରି ଲିଟର କିମ୍ବା ବାଇଶି ଦୁଇ ହଜାର ଚାରି ଶହ ମିଲିଲିଟର ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ ଅଠେଇଶ ଗ୍ରାମ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଏକ ମଲ ତେବେ କେତେ ହେବ? ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର v ଦୁଇ ମିଲି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଅନୁପାତର ଓଜନ ହୁଅନ୍ତୁ ଯାହା ଏଠାରେ ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ଦ୍ ulated ାରା ଗଣନା କରାଯାଏ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ମି ଗ୍ରାମ୍ ଯ ound ଗିକରୁ ଆସୁଛି

ତେଣୁ 100 ଗ୍ରାମ ପାଇଁ ଏହା ଜ nit ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡ଼ା କେତେ ହେବ?

ତେଣୁ ମ basic ଳିକ ନୀତି ହେଉଛି ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକକୁ ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ଗ୍ୟାସୀୟ n ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ କରାଯାଏ ଏବଂ n ଦୁଇଟି ନାଇଟ୍ରୋମିଟରରେ ସଂଗୃହିତ ହୁଏ ଏବଂ ସଂଗୃହିତ n ଦୁଇଟିର ପରିମାଣ ଲାବୋରେଟୋରୀ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପରେ ରହିଥାଏ ଏବଂ ତାହା ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ | ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରି p ଗୋଟିଏ v ଗୋଟିଏ ଦ୍ t ାରା p ଦୁଇଟି e ଦୁଇ ସହିତ t ଦୁଇକୁ ମାନକ ଅବସ୍ଥାରେ ଯଥା ଗୋଟିଏ ବାୟୁମଣ୍ଡଳୀୟ ଚାପ ଯାହା ସାତ ଶହ ଷାଠିଏ ମିଲିମିଟର ମେର୍ ଅଟେ | ଥରେ ତୁମେ ରୂପାନ୍ତର କରିବା ପରେ କ୍ୟୁରୀ ଏବଂ ଦୁଇ ଶହ ସତୁରି ତିନୋଟି କେଲଭିନ ତାପମାତ୍ରା ତାପରେ ତୁମେ ଆମର ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ଅଛି ଯେ ମାନକ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପ ଅବସ୍ଥାରେ ବାଇଶି ଦୁଇ ହଜାର ଚାରି ଶହ ମିଲିଲିଟର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଏକ ମୋଲ କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଏକ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ସହିତ ମେଳ ଖାଏ | ଗ୍ରାମ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ

ତେଣୁ ଯଦି v ଦୁଇଟି ପାଇଁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାକି stp ରେ ସଂଗ୍ରହ କରାଯାଉଥିବା ଏକ ଭଲ୍ୟୁମ ଏହା ହେଉଛି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ଯାହା ବାଇଶି ଦୁଇ ହଜାର ଚାରି ଶହ ମିଲିଲିଟର ପାଇଁ ଏହା ଅଠେଇଶ ଗ୍ରାମ

ତେଣୁ v ପାଇଁ | ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ଦୁଇ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଟିପି ଭାବରେ ସଂଗୃହିତ ହୋଇଛି ଏହାର କେତେ ଗ୍ରାମ

ତେଣୁ ଏହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ଓଜନକୁ ଦେବ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋମିଟରରେ ସଂଗୃହିତ ହେଉଛି ଯାହା ଗ୍ରାମ୍ ପଦାର୍ଥରୁ ଶହେ ଗ୍ରାମ ପଦାର୍ଥ ପାଇଁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ କ’ଣ ହେବ? ଯାହା ମୁଖ୍ୟତ this ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ, ଜ the ବ ସବଷ୍ଟାନ୍ସରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡା ଓଜନର ଶତକଡ଼ା ପରିମାଣ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେବ | e ଏହାକୁ ଏକ ଉଦାହରଣ ସହିତ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବା, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଡୁମାସ୍ ପଦ୍ଧତିରେ 0.3 ଗ୍ରାମ ଜ organic ବ ପଦାର୍ଥ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆକଳନ ସମୟରେ 50 ମିଲି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ବିକଶିତ ହୁଏ

ତେଣୁ 0.3 ଗ୍ରାମ ଜ organic ବ ପଦାର୍ଥରୁ 50 ମିଲିଲିଟର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ 300 କେଲଭିନରେ ବିକଶିତ ହୁଏ | ଏବଂ 715 ମିଲିମିଟର ମର୍କୁର ଯାହା ସେହି ଚାପ ଯେଉଁଥିରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସଂଗ୍ରହ କରାଯାଇଥାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବର୍ତ୍ତମାନ ତିନି ଶହ କେଲଭିନରେ ଜଳୀୟ ବାଷ୍ପ ଚାପ ପନ୍ଦର ମିଲିମିଟର ମର୍କୁର ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରକୃତ ଚାପ p କୁ ବାହାର କରିବାକୁ ପଡିବ, ସେତେବେଳେ ସାତ ଶହ ସହିତ ସମାନ ହେବ | ପନ୍ଦର ମାଇନସ୍ ପନ୍ଦର ଯାହା ଜଳୀୟ ବାଷ୍ପ ଚାପ ହେତୁ ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ପ୍ରକୃତରେ ଏହା ସାତ ଶହ ମିଲିମିଟର ମର୍କୁର ହେଉଛି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ କାରଣରୁ ପ୍ରକୃତ ଚାପ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା p ଗୋଟିଏ p ଥାଏ ତେବେ v ଦୁଇଟି p ଗୋଟିଏ v ସହିତ ସମାନ ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି | ଯଦି ଆମେ ଏଠାରେ ଭାଲ୍ୟୁକୁ ବଦଳାଇଥାଉ, ତେବେ ଆମେ ଏଠାରେ ଦୁଇଗୁଣକୁ p ଦୁଇଗୁଣ କରିଥାଉ p ଗୋଟିଏ ସାତ ଶହ ସହିତ ସମାନ ହେବ ଏବଂ ସଂଗୃହିତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ପରିମାଣ ପଚାଶ ମିଲିଲିଟର ଏବଂ ତାପମାତ୍ରା t ଦୁଇ | ଦୁଇ ଶହ ସତୁରି ତିନୋଟି କେଲଭିନ୍ ହେବ ଯାହାକି ମାନକ ତାପମାତ୍ରା t କୁ ତିନି ଶହ କେଲଭିନ ଭାବରେ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ p ଦୁଇଟି ସାତ ଶହ ଷାଠିଏ ମିଲିମିଟର ମର୍କୁର ଅନୁରୂପ ଅଟେ ଯାହା ଏକ ବାୟୁମଣ୍ଡଳୀୟ ଚାପ ହେବ ଯଦି ଆପଣ ଏହାର ସମାଧାନ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଚାଳିଶ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ନଅ ଅଟେ | ମି.ଲି. _ _ _ _ _ ସମୁଦାୟ ମାସରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ମଲିକ୍ୟୁଲ ନାଇଟ୍ରୋଜେନରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡା ଓଜନ 0.3 ଗ୍ରାମ ଅଟେ

ତେଣୁ 28 କୁ 41.9 ଦ୍ 22 ାରା 22400 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ କରାଯାଇଥାଏ ଏହା ତିନୋଟି ଗ୍ରାମ ପଦାର୍ଥରୁ

ତେଣୁ ଶହେ ଗ୍ରାମ ପଦାର୍ଥ ପାଇଁ କେତେ ହେବ? ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ ହୁଅନ୍ତୁ ଯାହା ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡା ଅନୁରୂପ ହେବ ଯଦି ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସରଳ ଆରିଥ୍ ସମାଧାନ କରୁ | ମେଟିକ ଏହା ଜଣାପଡେ ଯେ 17.46 ପ୍ରତିଶତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଜ the ବ ଅଣୁରେ ଉପସ୍ଥିତ

ତେଣୁ ଏହି ଦୃଷ୍ଟାନ୍ତମୂଳକ ଉଦାହରଣ ମୁଁ ଆଶାକରେ ଆପଣଙ୍କୁ ପଦ୍ଧତି ପଛରେ ମ basic ଳିକ ନୀତି ବୁ to ିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଯାହା ବିଶ୍ଳେଷଣର ଡୁମା ପଦ୍ଧତି

ବ୍ୟବହାର କରି ଆକଳନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ

ତେଣୁ ମୁଁ ଆଶା କରେ ମ basic ଳିକ ନୀତି ହେଉଛି | ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ସଫା କର n n2 ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଗ୍ୟାସରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଏବଂ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପରେ ମାପ କରାଯାଉଥିବା ଗ୍ୟାସର ପରିମାଣ ମାନକ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଚାପରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଏବଂ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ 22400 ମିଲିଲିଟର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଯାହା ଏକ ଅନୁରୂପ ଅଟେ | ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ମୋଲ୍ ଓଜନର ଚବିଶ ଚଉଦ ଚଉଦ ପରମାଣୁ ଓଜନ ଅଛି

ତେଣୁ n 2 14 ପ୍ଲସ୍ 14 ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ ଯାହାକି 28 ଗ୍ରାମ ଅଟେ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ର ଏହି ପରିମାଣ 28 ଗ୍ରାମ ଅଟେ

ତେଣୁ ସଂଗ୍ରହ ହୋଇଥିବା ପରିମାଣ କେତେ ଗ୍ରାମ ଅଟେ | ଏଠାରେ ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ବ୍ୟବହାର କରି ଗଣନା କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଭ୍ୟାସରୁ ଆସିଥାଏ ଯାହା ଜ the ବ ପଦାର୍ଥରୁ ନିଆଯାଏ

ତେଣୁ ଶହେ ଗ୍ରାମ ଜ the ବ s ପାଇଁ | ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡ଼ା ସହିତ ଏହା ଅନୁରୂପ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଣାଳୀ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଆକଳନ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ସେଠାରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପଦ୍ଧତି ଅଛି ଯାହା ଜେଲ ଡାଲର ଆକଳନ ପଦ୍ଧତି ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ପରବର୍ତ୍ତୀ ଦ୍ୱିତୀୟ ପଦ୍ଧତି ହେଉଛି ଜେଲଡେଲର ଏକ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଆକଳନ କରିବାର ପଦ୍ଧତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରନ୍ତୁ ଏହି ପଦ୍ଧତିରେ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଦୃ strongly ଭାବରେ ଉତ୍ତାପ ହୁଏ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଉପସ୍ଥିତ | ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକ ଆମୋନିଆରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଏବଂ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଆମୋନିୟା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ଏହା ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍‌କୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଅଜ ic ବିକ ରୂପ ଭାବରେ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯାହା ଜ the ବ ଯ ound ଗିକରେ ଅଛି | ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବା ପରେ ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଏହାକୁ ଗଠନ ହେବା ପରେ | ଅତ୍ୟଧିକ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଉପସ୍ଥିତ ରୁହନ୍ତୁ କାରଣ ଆପଣ ଅଧିକ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ନିଅନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହାକୁ ଅଧିକ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଫୁଟାନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଅଧିକ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଗରମ କରନ୍ତୁ ଯେଉଁଠାରେ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ପରିଣତ ହୁଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ନିରପେକ୍ଷ | ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଫୁଟାଯାଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ଆମୋନିୟମ୍ ଲୁଣ ନେଇ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଫୁଟାନ୍ତୁ ସେତେବେଳେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ସୋଡିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ପାଣିରେ ନିରପେକ୍ଷ ହେବ ଏବଂ ତା’ପରେ ଅତ୍ୟଧିକ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ | ଆମୋନିୟା ଗ୍ୟାସ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବାକୁ ଏହି ଆମୋନିୟା ଗ୍ୟାସ୍ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗଠିତ ହୁଏ, ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ର 0.1 | m ମୋଲାର୍ ଦ୍ରବଣରେ ଆମୋନିୟା ଶୋଷିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଉପରେ ଆମୋନିୟା ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ଆବଶ୍ୟକଠାରୁ ଅଧିକ ଜଣାଶୁଣା | ଆବଶ୍ୟକ ପରିମାଣର ଆମୋନିଆକୁ ନିରପେକ୍ଷ କରିବା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଧିକ ହେବ | ସାଧାରଣତ a ଏକ ଟାଇଟ୍ରାମେଟ୍ରିକ୍ ପଦ୍ଧତି ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଏବଂ ଅତିରିକ୍ତ hcl ଏଠାରେ ଉପସ୍ଥିତ ହେବ ଏହା ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଜଣାଶୁଣା ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ପୁନର୍ବାର ନିରପେକ୍ଷ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ମୂଳତ you ଆପଣ ଯାହା କରୁଛନ୍ତି ତାହା ପଦାର୍ଥର ପରିମାଣ ଆକଳନ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ବ୍ୟାକ୍ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ପଦ୍ଧତି | ଏକ ଜ organic ବ ଅଣୁରେ ଆମୋନିୟା ଏହାକୁ ଦୃଷ୍ଟାନ୍ତମୂଳକ ଉଦାହରଣ ବ୍ୟବହାର କରି ନିମ୍ନଲିଖିତ ଭାବରେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରାଯାଇପାରେ ଯେ 0.257 ଗ୍ରାମ ଏକ ଜ organic ବ ପଦାର୍ଥକୁ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଇପାରେ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ସାଧାରଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଇଥିଲା ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ଉପରେ ଆମୋନିୟା ମୁକ୍ତ କରାଯାଇଥିଲା | hcl ର ଦଶ ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ fifty ାରା ପଚାଶ ମିଲି ମୋଲାର ଉପରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅତ୍ୟଧିକ ଏସିଡ୍ 23.2 ମିଲି ମୋଲାର୍ ବାଇଟ୍ ଏକାଗ୍ରତା ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଦିଆଯାଇଥିବା ତଥ୍ୟ ଯାହା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ସହିତ ଆମୋନିୟା ଆମୋନିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | ସଲଫେଟ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ମୁକ୍ତି ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ଉପରେ ଆମୋନିଆକୁ ମୁକ୍ତ କରୁଛି | ଏଡ୍ ଆମୋନିୟା ୧୦୦ ମି.ଲି. ଅତଏବ ଅତ୍ୟଧିକ ଅମ୍ଳ ନିରପେକ୍ଷତା ପାଇଁ 40 ମିଲି ଦୁ sorry ଖିତ 23.2 ମିଲି ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରେ

ତେଣୁ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ର ଏହି ହିସାବରୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଶ୍ନ ଯେ ନିରପେକ୍ଷତା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ଦଶ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ one ାରା ବର୍ତ୍ତମାନ m ର ପରିମାଣକୁ ସମାଧାନ କରାଯିବା ଆବଶ୍ୟକ | ତିନୋଟି ପଏଣ୍ଟ ଦୁଇ ମିଲିଲିଟର ଏହା ମୁଖ୍ୟତ 23 23.2 ମିଲିଲିଟର ମୋଲାର ସହିତ 10 ଟି hcl ର ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ ଯାହା ଅବ୍ୟବହୃତ hcl ସହିତ ସମାନ ଅଟେ କିମ୍ବା ଅତ୍ୟଧିକ ଅବ୍ୟବହୃତ hcl ଦଶ ମୋଲାରାଇଟି ଦ୍ 23.ାରା 23.2 ମିଲି ମିଟର hcl ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଶୋଷିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ hcl | ଆମୋନିଆ ଆମୋନିଆ ଶୋଷଣ ମୂଳତ 50 50 ମିଲିଲିଟର ସହିତ ସମାନ ହେବ | ସାଧାରଣତ twenty କୋଡ଼ିଏ ଛଅ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ମିଲି ମିଟର ଦଶ hcl ଦ୍

So ାରା ଆମକୁ ଯାହା କରିବାକୁ ପଡିବ ତାହା ହେଉଛି ଏହାକୁ ସହଜରେ ପରିଣତ କରିବା ଯାହା ଦ୍ twenty ାରା ଛଅ ଛଅ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ମିଲି ମିଟର ଦଶ hcl ନିରପେକ୍ଷତା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ 26.8 ମିଲି ସହିତ ସମାନ ହେବ | m ଦ୍ 10 ାରା 10 ଆମୋନିଆ ସମାଧାନ ଯାହା ମୂଳତ the ଆମୋନିଆକୁ ମୁକ୍ତ କରିବାର ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ୱାରା ମୁକ୍ତ କରାଯାଇଥିଲା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏକ ମୋଲାର ଆମୋନିଆର ଚଉଦ ଗ୍ରାମ ଆମୋନିୟା ଚଉଦ ଗ୍ରାମ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଯଦି ଆପଣ ଗୋଟିଏ ମୋଲ ଆମୋନିଆ 100 ମିଲି ନିଅନ୍ତି | ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଆମୋନିଆର ଗୋଟିଏ ମୋଲରେ ଆମୋନିଆର ଏକ ମୋଲ୍ ରହିବ, ମୁଖ୍ୟତ you ତୁମର ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ରରୁ 14 ଗ୍ରାମ ଆମୋନିୟା ରହିବ nh ତିନି ପରିମାଣର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଚଉଦ ଗ୍ରାମ

ତେଣୁ ଆମ ପାଖରେ ଯାହା ଅଛି ତାହା ଆମୋନିୟା ଦ୍ରବଣର 10 ରୁ ଅଧିକ | 1000 ମିଲି ମିଟର ଦ୍ 10 ାରା 10 ଆମୋନିୟା 1.4 ଗ୍ରାମ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ ଆମୋନିଆରୁ ହେବ ଯାହା ମୁକ୍ତ ହୋଇ 1000 ମିଲିଲିଟର ପାଇଁ ହେବ ଏହା ଚବିଶ ଛଅ ପଏଣ୍ଟରୁ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ଚାରି ଗ୍ରାମ ଅଟେ | t ଆଠ ମିଲିଲିଟର ଏଠାରେ କେତେ ଗ୍ରାମ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡ଼ା ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକର ଓଜନ ନେବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ନିଆଯାଇଥିବା ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକର ଓଜନ ହେଉଛି ଦୁଇ ପାଞ୍ଚ ସାତ ଗ୍ରାମ | ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକର

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ସାତ ପାଞ୍ଚ ଗ୍ରାମ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ଏହି ବହୁ ପରିମାଣର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଧାରଣ କରିବ

ତେଣୁ ଶହେ ଗ୍ରାମରେ କେତେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ରହିବ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକର ସମାଧାନ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ଚଉଦ ପଏଣ୍ଟ ଛଅ ପ୍ରତିଶତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ | ମୁଁ ପୁଣି ଥରେ ଏହା ଦେଇ ଗତି କରେ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଅଧିକ ପରିମାଣରେ ଶୋଷିତ ହୁଏ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର 50 ମିଲିଲିଟର ମୋଲାରର 10 ଟି ଏକାଗ୍ରତା f ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍

ତେଣୁ ନିରପେକ୍ଷତା ପାଇଁ ଅତ୍ୟଧିକ ଏସିଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରେ

ତେଣୁ ଆପଣ 50 ମିଲିଲିଟର ମିଟରକୁ 10 ଘଣ୍ଟା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ନିଅନ୍ତି ଏହାର କିଛି ଅଂଶ ଆମୋନିୟା ଦ୍ୱାରା ଖିଆଯାଏ ଯାହା ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଂଶକୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ନିରପେକ୍ଷ କରିଥାଏ | ଅତ୍ୟଧିକ ଏସିଡ୍ ଯାହା ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଅବ୍ୟବହୃତ ଏସିଡ୍ 23.2 ମିଲି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ସମାନ ହେବ କାରଣ ସୋଡିୟମ୍ ହେଟେରକ୍ସାଇଡ୍ ପାଇଁ ମୋଲାରିଟି ସମାନ ଅଟେ ଏହା ମୋନୋବାସିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ମୋନୋ ଏସିଡ୍ ବେସ୍ ସେମାନେ ସମାନ ପରିମାଣକୁ ନିରପେକ୍ଷ କରିବେ |

ତେଣୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ର ପରିମାଣ ମୁଖ୍ୟତ hyd ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ପରିମାଣ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ କାରଣ ଉଭୟେ ସମାନ୍ତରାଳ ସମାଧାନ 0.1 ମୋଲାର୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଅବ୍ୟବହୃତ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ 23.2 ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ

ତେଣୁ ଅମ୍ମୋନିଆର ଅବଶୋଷଣ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ | ସମୁଦାୟ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ମାଇନସ୍ ନିଆଯାଇଥିବା ଅତ୍ୟଧିକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ | ଆମୋନିୟା ଅବଶୋଷଣ ପରେ ପଠାଯାଇଥାଏ ଯାହାକି 26.8 ମିଲିଲିଟର ହେବ ଏହି 26.8 ମିଲିଲିଟର ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ମୁଖ୍ୟତ twenty କୋଡିଏ ଛଅ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ମିଲିଲିଟର ସମାନ ମୋଲାରିଟିର ସମାନ ଅଟେ ଯାହା ଏକ ମୋଲାର ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ଆମୋନିଆର ହଜାରେ ମିଲିଲିଟର ପାଇଁ ଏହା ଚଉଦ ଗ୍ରାମ ଅଟେ | ଏକ ମୋଲ ଆମୋନିୟା ଏକ ହଜାର ମିଲିଲିଟର ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ the ାରା ମଲିକୁଲାର ସୂତ୍ରରୁ ଚଉଦ ଗ୍ରାମ ଅଛି ଆପଣ କହିପାରିବେ ଏହା ଆମୋନିଆର ଏକ ମୋଲ ପାଇଁ ଚଉଦ ଗ୍ରାମ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ

ତେଣୁ m ପାଇଁ ଦଶ ଏକାଗ୍ରତା ପ୍ରାୟ ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ହେବ | ଗ୍ରାମ ଓଜନର ଏକ ଦଶମାଂଶ ସେଠାରେ ରହିବ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ ହଜାରେ ମିଲିଲିଟର ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ ଏହା ପ୍ରାୟ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ଚାରି

ତେଣୁ ଚବିଶ ଛଅ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ମିଲିଲିଟର ଆମୋନିଆ ପାଇଁ ଓଜନ ଶତକଡା ଓଜନ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ଦୁଇ ପାଞ୍ଚ ସାତ ପାଇଁ କେତେ? ଗ୍ରାମ ପଦାର୍ଥ ଯାହା ନିଆଯାଏ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ହେବ ଯାହା 100 ଗ୍ରାମ ପାଇଁ ଉପସ୍ଥିତ | ବର୍ତ୍ତମାନର ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ବହୁତ ଅଧିକ ହେବ ଯାହା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର 14.6 ପ୍ରତିଶତ ଯାହା ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି, ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଆଉ ଏକ ଉଦାହରଣ ସହିତ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବା, କେବଳ ଗେଲଡାଲ ପ୍ରଣାଳୀ ବ୍ୟବହାର କରି ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଆକଳନ ସମସ୍ୟା ସହିତ ନିଜକୁ ପରିଚିତ କରିବା | ପ୍ରଣାଳୀରେ ଆପଣ ଏକ ଅତ୍ୟଧିକ ଏସିଡ୍ ର ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କରନ୍ତି ଯାହା ମୂଳତ am ଆମୋନିୟା ଅବଶୋଷଣ ପାଇଁ ନିଆଯାଏ ଏବଂ ଅବ୍ୟବହୃତ ପରିମାଣର ଏସିଡ୍ ଅମ୍ଳର ମୂଳ ପରିମାଣରୁ ବାହାର କରାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏସିଡ୍ ପରିମାଣ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଆମୋନିୟା ଅବଶୋଷଣ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ମୋତେ ଏହି ବୋର୍ଡକୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ପରିଷ୍କାର କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ତିନୋଟି ପାଞ୍ଚ ଗ୍ରାମ ଏକ ଜ organic ବ ପଦାର୍ଥକୁ ଜେନେରାଲାଇଜଡ୍ ଜେନେରାଲାଇଜଡ୍ ଅର୍ଥ ଭାବରେ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିପାରିବା ଏବଂ ମିଳିଥିବା ଆମୋନିୟା 100 ମିଲି ମିଟରରେ 10 ଟି ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦେଇ ଯାଇଥିଲା | ଦଶଟି ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ 15 ାରା 154 ମିଲି ମିଟରରୁ ଅଧିକ ଏସିଡ୍ ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ସିଷ୍ଟମରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡା ହିସାବ କର | ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏଠାରୁ 154 ମିଲି ସୋଡ଼ିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ ଏସିଡ୍ କା removing ିବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ | ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇଟି ହେଉଛି ସୂତ୍ର

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ 154 ମିଲିଲିଟର ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ କୁ 10 ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ taking ାରା ଗ୍ରହଣ କରୁଛନ୍ତି ତେବେ ଏହା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଅଧା ପରିମାଣର ଆବଶ୍ୟକ ହେବ ଯାହା ଦ୍ 2 ାରା ଏହା 154 ସହିତ 2 ମିଲିଲିଟର ମିଟର ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେବ | ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଯାହା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର 77 ମିଲିଲିଟର ଅଟେ, ମୂଳତ taken ନିଆଯାଇଥିବା ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ପରିମାଣ ହେଉଛି 100 ମିଲି ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ବାସ୍ତବରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମୋନିଆର ଅବଶୋଷଣ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏହା ଦ୍ 23 ାରା 23 ମିଲି ମିଟର 10 ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ବାସ୍ତବରେ 46 ମିଲିଲିଟର ଆମୋନିୟା ସହିତ ଦଶ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ସମାନ ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଏଠାରେ ବଜାୟ ରଖିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଏକ ହଜାର ମିଲିଲିଟର ଆମୋନିୟା 14 ଗ୍ରାମ 1000 ମିଲିଲିଟର 1 ମୋଲାର ଆମୋନିଆର ଅନୁରୂପ ଅଟେ | 14 ଗ୍ରାମ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଏକ ହଜାର ମିଲିଲିଟର ମିଟର ଦ୍ ten ାରା ଦଶ ଆମୋନିୟା ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ଚାରି ଗ୍ରାମ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଧାରଣ କରିବ

ତେଣୁ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ ଏକ ହଜାରେ ମିଲିଲିଟର ମିଟରରେ ଦଶ ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ସମାନ ହେବ

ତେଣୁ 46 ରେ କେତେ ଉପସ୍ଥିତ ରହିବ? ନିରପେକ୍ଷତା ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ ବ୍ୟବହୃତ ସମାଧାନର ମିଲିଲିଟର ଶତକଡ଼ା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ଚାରି ଗୁଣ ଚାଳିଶ ଛଅ ଛଅ ସହ ସମାନ ହେବ, ଏହା ତିନି ପାଞ୍ଚ ଗ୍ରାମ ଜ the ବ ଯ ound ଗିକରେ ଉପସ୍ଥିତ

ତେଣୁ ଶହେ ଗ୍ରାମ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ କେତେ ହେବ? ଯଦି ଆମେ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷର ସମାଧାନ କରିବା ତେବେ ଏହା ଜଠିକ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଅଠର ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ | ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ତମ୍ବା ସଲଫେଟ୍ ପ୍ରଣାଳୀ ବ୍ୟବହାର କରି ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକର ଆକଳନ କରିବାର ଜେଲ୍ ଡାଲ୍ ପଦ୍ଧତିର ଉଦାହରଣ, ଯଦି ଆପଣ ଟାଇଟ୍ରାମେଟ୍ରିକ୍ ପଦ୍ଧତି ସହିତ ପରିଚିତ ତେବେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଆହା ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ କରିବାରେ ଆପଣଙ୍କର କ have ଣସି ଅସୁବିଧା ହେବ ନାହିଁ | ପରୀକ୍ଷଣ ସମୟରେ ଏକ ପ୍ରକାର ସମସ୍ୟା ହେଉଛି ସରଳ ଆମୋନିୟା ମୁକ୍ତ ହୋଇଛି ଏହା ଅତ୍ୟଧିକ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଅତ୍ୟଧିକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉପରେ ଅବଶୋଷିତ ହୋଇଛି ଯାହା ଉପରେ ଅଧିକ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ନିରପେକ୍ଷ ହୋଇଥାଏ | ଆମୋନିୟା ଅବଶୋଷଣ ପରେ ସିଷ୍ଟମରେ ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଉପସ୍ଥିତ

ତେଣୁ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରକୃତ ପରିମାଣର ସଲଫୁରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦେବ ଯାହା ଆମୋନିୟା ଅବଶୋଷଣ କିମ୍ବା ଆମୋନିୟା ନିରପେକ୍ଷତା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଆମୋନିଆର ଦୁଇଗୁଣ ହେବ କାରଣ ଏହା ଏକ ଡିବାସିକ୍ ଏସିଡ୍ | ଏକାଗ୍ରତା ୟୋ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଆମୋନିଆର ସଠିକ୍ ପରିମାଣ ଥରେ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଦୁଇଟି ସମାନତା ଆବଶ୍ୟକ କରେ | ତୁମେ ଏହାକୁ ଓଜନରେ ପରିଣତ କର କାରଣ ଆମେ ଜାଣୁ 1000 ମିଲିର ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ସଲ୍ୟୁସନରେ ଗୋଟିଏ ମୋଲ ଆମୋନିୟା ଥାଏ ଯାହାକି ଆମୋନିଆର 14 ମଲ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଅଟେ | ଏକ ହଜାର ମି.ଲି. _ ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡା

ତେଣୁ ମୁଁ ଆଶା କରେ ଏହି ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣ ଗାଣିତିକ ଉଦାହରଣ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆକଳନ ପାଇଁ ଜେଲାଲ୍ ପଦ୍ଧତିର ବ୍ୟବହାରକୁ ବର୍ଣ୍ଣନା କରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଆକଳନ ହେଉଛି ହାଲୋଜେନ୍ର ହାଲାଇଡେନ୍ ଆକଳନ କାରିଆସ୍ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ୱାରା କ୍ୟାରିସ୍ ବନାନ ହେଉଛି କାରିଅସ୍ ବାହକଗୁଡିକର ଆକଳନ ପଦ୍ଧତି | ହାଲୋଜେନ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ହାଲୋଜେନର ଆକଳନ କହିବ ଆମେ ମୁଖ୍ୟତ ch କେବଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଏବଂ ଆୟୋଡିନ୍ ର ଆକଳନ ବିଷୟରେ କହୁଛୁ | ଏକ ସିଲ୍ ହୋଇଥିବା ଟ୍ୟୁବ୍ କିମ୍ବା ଏକ ମୋଟା ପାଚେରୀ ଟ୍ୟୁବ୍ ନେଇ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ନୁହେଁ ଏହା ସହଜରେ କରାଯାଇଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ ଜ organic ବ ପଦାର୍ଥକୁ ଏକାଗ୍ର ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ସହିତ ମିଶାଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଏକାଗ୍ର ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପଦାର୍ଥ ନିଆଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଗୋଟିଏରେ ଫ୍ୟୁଜ୍ ହୋଇଯାଏ | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବନ୍ଦ ହୋଇଗଲା ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଟ୍ୟୁବ୍ ଯାହାକି କାରିଆସ୍ ଟ୍ୟୁବ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା, ପଦ୍ଧତିଟି ହାଲୋଜେନର ଆନୁମାନିକ କାରିଆସ୍ ପଦ୍ଧତି ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକକୁ ଆସନ୍ତୁ କହିବା କିଛି x ହାଲୋଜେନ ଧାରଣ କରେ ବେଳେବେଳେ x ସହିତ ସମାନ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସଂଖ୍ୟାରେ ଥିବା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ z ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ, ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ଉପରେ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ hx ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକ କ୍ଷୟ ହେବା ସମୟରେ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ସହିତ ରୂପା x ଉତ୍ପାଦନ କରିଥାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଶେଷରେ ତୁମେ କାରିଆସ୍ ଟ୍ୟୁବରେ ଏକ ବୃଷ୍ଟିପାତ ଦେଖିବ ଯାହା ପ୍ରବାହିତ ହେଉଛି ଭଲ ଭାବରେ ଧୋଇ ଶୁଖାଯାଏ | ରୂପା x ର ଶୃଙ୍ଖଳା ଓଜନ ଆକଳନ କରାଯାଏ କିମ୍ବା ମାପ କରାଯାଏ ବର୍ତ୍ତମାନ ରୂପା ଲୁଣ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଜାଣୁ ହାଲୋଜେନର ପରିମାଣ କ’ଣ ଆମେ ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ 143.5 ଅନୁରୂପ ଏବଂ ଏଥିରେ 35.5 ଗ୍ରାମ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଥାଏ | ଶବ୍ଦଗୁଡ଼ିକ ଗୋଟିଏ ମୋଲ ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡରେ 35.5 ଗ୍ରାମ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି x ହେଉଛି x ଗ୍ରାମ ର silver ପ୍ୟ କ୍ଲୋରାଇଡର ଓଜନ କାରିଆସ୍ ପଦ୍ଧତିରେ ମିଳିବ ତେବେ ଏହା 35.5 ଗ୍ରାମ 143.5 ଗ୍ରାମରୁ ହେବ

ତେଣୁ x ଗ୍ରାମ୍ ପାଇଁ ଏହା କେତେ ହେବ? ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକର ଏକ ଜଣାଶୁଣା ପରିମାଣରୁ ହୁଅନ୍ତୁ ଏବଂ 100 ଗ୍ରାମ ପାଇଁ ଏହା ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ଶତକଡ଼ା କେତେ ଦେବ ତାହା ଆପଣ ଏକ ସରଳ ଗାଣିତିକ ସମସ୍ୟା ସହିତ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବେ ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ 0.15 ଗ୍ରାମ | ଏକ ଜ organic ବ ପଦାର୍ଥ ପଏଣ୍ଟକୁ ଦୁଇ ଗ୍ରାମ ରୂପା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେଇଥିଲା ଯେତେବେଳେ ଏହାକୁ ସଲଫର୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଏହା ଏକ ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଅଟେ ଯାହା ଜ the ବରେ ବ୍ରୋମିନ୍ର ଶତକଡ଼ା କେତେ | ଯ ound ଗିକ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହାକି ରୂପା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ରୂପା ସହିତ ଅନୁରୂପ ଶହେ ଆଠ ପ୍ଲସ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଅଶୀ ଏକ

ତେଣୁ ଶହେ ଅଶି ଦୁ sorry ଖିତ ବ୍ରୋମାଇନ୍

ତେଣୁ ଏହା 188 ଗ୍ରାମ ସହିତ ରୂପା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ 188 ରୂପା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ପ୍ରତି ଗ୍ରାମ 80 ଗ୍ରାମ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ପାଞ୍ଚ ଗ୍ରାମ ରୂପା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପାଇଁ ଦୁ sorry ଖିତ ବିନ୍ଦୁ ହେଉଛି ଏହାର ଦୁଇ ଗ୍ରାମ ଏକ ଅଶୀ ସହିତ ସମାନ ହେବ ଏବଂ ଶହେ ଅଶି ଆଠ ଭାଗରେ

0.12 ଗୁଣିତ ହେବ |

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ବ୍ରୋମିନର ପରିମାଣ ଯାହା ଯ ound ଗିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଯଦି ଆପଣ ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ବ୍ରୋମିନର ଶତକଡ଼ା ୫0 ୦ ଗୁଣ ସହିତ ସମାନ ହେବେ, ଏହା ଏକ ଅଶୀ ଆଠ ଭାଗରେ ବିଭକ୍ତ ହୋଇ ଏହା ଏକ ପାଞ୍ଚ ଗ୍ରାମ ଜ organic ବିକ ବିନ୍ଦୁରୁ ଆସୁଛି | ଶହେ ଗ୍ରାମ ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ ଯ ound ଗିକ ଏହା କେତେ ହେବ ତାହା ପ୍ରାୟ ତିରିଶ ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ ଚାରି ପ୍ରତିଶତ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ ଏଠାରେ କାମ କରନ୍ତି ତେବେ ବ୍ରୋମର ପରିମାଣ | ine ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଜଣେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଆକଳନ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆକଳନ କରିପାରିବ ପଏଣ୍ଟ ହେଉଛି 143.5 ଗ୍ରାମ ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯାହା ଏକ ମୋଲ୍ ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରେ 35.5 ଗ୍ରାମ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଥାଏ ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ପରମାଣୁ ଓଜନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହାର ପରିମାଣ ପାଇବ | x ଗ୍ରାମ ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯ ound ଗିକ କେତେ ଯ ound ଗିକ ହେବ ତାହା ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଦତ୍ତ ଯାହା ଜ the ବ ଯ ound ଗିକର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଓଜନରୁ ଆସୁଛି

ତେଣୁ ଶହେ ଗ୍ରାମ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କେତେ ହେବ | ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ର ଶତକଡ଼ା ଓଜନ ଅନୁଯାୟୀ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ସଲଫର୍ ଆକଳନକୁ ଯିବା ସଲଫର୍ ସଲଫେଟ୍ ଆକାରରେ ଆକଳନ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ସଲଫର୍ ଧାରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଏକ ସଲଫର୍ ଯ ound ଗିକ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ | ଏକାଗ୍ର ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଏକାଗ୍ର ନାଇଟ୍ରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଯ comp ଗିକକୁ ସୋଡିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ପରିଣତ କରେ ଯେଉଁଥିରେ ବାରିୟମ୍ chl | ଓରିଡକୁ ବାରିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ର ଏକ ସମାଧାନ ଯୋଡା ଯାଇଛି ଯାହାକି ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ଏକ ଅବିସ୍ମରଣୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ମ basic ଳିକ ନୀତି ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ହେଉଛି ଯ ound ଗିକକୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଇଥାଇଲ୍ ନିଆଯିବା ସଲଫର୍ଟରେ ପରିଣତ ହେବା ପାଇଁ ସଲଫେଟ୍କୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରାଯାଏ | ଏକ ଅଜ organ ବିକ ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ଅଜ organ ବିକ ସଲଫେଟ୍ ମୁଖ୍ୟତ bari ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଯାହା ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ଅମଳଯୋଗ୍ୟ ଯ ound ଗିକ ଅଟେ, ସଲଫର୍ ପାଇଁ ବାରିୟମ୍ 32 ପାଇଁ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ 137 ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ପାଇଁ 64 ଏହା 233 ଗ୍ରାମ 233 ଗ୍ରାମ ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ 32 ଗ୍ରାମ ଧାରଣ କରିଥାଏ | ସଲଫରର

ତେଣୁ ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ର ଓଜନ ଆପଣ ଏଠାରୁ ପାଇବେ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଏହା ହେଉଛି x ଗ୍ରାମ୍ ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ 32 ଧାରଣ କରିବ ଯାହାକି 230 ଦ୍ x ାରା x ଗ୍ରାମ୍ ଦ୍ multip ାରା ଗୁଣିତ ହେବ ଏହା ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକର ଏକ ଜଣାଶୁଣା ଓଜନରୁ ଆସୁଛି

ତେଣୁ ସଲଫରର ଶତକଡ଼ା 32 ସହିତ ସମାନ ହୁଅନ୍ତୁ x ଦ୍ multip ାରା 233 ଦ୍ known ାରା ଜଣାଶୁଣା ମାସରୁ ବିଭାଜିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ 100 ଗ୍ରାମ ପାଇଁ ଏହା କେତେ ହେବ ଯାହା ଅଙ୍ଗରେ ଥିବା ସଲଫରର ଶତକଡ଼ା ହେବ | ic କମ୍ପାଉଣ୍ଡ୍ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଆମେ ସମାଧାନ କରିବୁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଏହି ବକ୍ତୃତାକୁ ଏକ ସାରସ୍ୱତ ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ଏକ ପାଞ୍ଚ ସାତ ଗ୍ରାମ ଏକ ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକର ପଏଣ୍ଟ ଚାରି ଆଠ ତିନି ଗ୍ରାମ ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଆକଳନ ପ୍ରଣାଳୀ କିମ୍ବା ସଲଫର୍ ଆକଳନ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହାର କରି ଶତକଡ଼ା କେତେ ? ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ସଲଫର୍

ତେଣୁ ଆପଣ 233 ଗ୍ରାମ ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତିକୁ 32 ଗ୍ରାମ ସଲଫର୍ ସହିତ ସମାନ କରନ୍ତି ଏହି ପରିମାଣର ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଏହାକୁ 233 ଦ୍ by ାରା କେତେ ଭାଗ କରାଯିବ 0.4813 ଗ୍ରାମ 0.157 ଗ୍ରାମ ଜ organic ବ ପଦାର୍ଥ ଏହି ଅନେକ ଗ୍ରାମ ଦେଇଛି | ସଲଫରର 100 ଗ୍ରାମ ଜ organic ବ ପଦାର୍ଥ 32 ଚାରିଟିକୁ ତିନି ଗୁଣ ଦ୍ two ାରା ଦୁଇଗୁଣ ଏବଂ ତିରିଶ ତିନି ଗୁଣ ଦ୍ point ାରା ଗୁଣିତ ଏକ ପାଞ୍ଚ ସାତଗୁଣକୁ ଶତକଡା ଗୁଣିତ କରିବ ଯଦି ତୁମେ ଏହା କାମ କର, ଏହା ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ସଲଫରର ପ୍ରାୟ 42.10 ପ୍ରତିଶତ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ | ସାମଗ୍ରିକ ଭାବରେ ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ତାହା ହେଉଛି ଲ୍ୟୁମୋସ୍ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହାର କରି ଜ organic ବ ଯ ound ଗିକରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଆକଳନ ପାଇଁ ପଦ୍ଧତି | ଗାଇ ଯେଉଁଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଜ the ବିକ ଯ ound ଗିକରୁ ବିକଶିତ ହୁଏ ଏବଂ ମାପାଯାଇଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ଜେଲ ଡଲ ପଦ୍ଧତିରେ ଓଜନ ଏବଂ ଶତକଡା ଓଜନରେ ରୂପାନ୍ତରିତ କରାଯାଏ, ଜ the ବ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନକୁ ଆମୋନିଆରେ ପରିଣତ କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଅତ୍ୟଧିକ ଏସିଡରେ ଶୋଷିତ ହୁଏ ଏବଂ ଆମେ ଏକ ଟାଇଟ୍ରୋମେଟ୍ରିକ ଆକଳନ ବ୍ୟବହାର କରୁ | ଆମୋନିଆରୁ ମୁକ୍ତ ହୋଇଥିବା ଆମୋନିଆର ଆକଳନ କର ଯାହା ମୁକ୍ତ ହୋଇଛି ଆମେ ଜ the ବ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଓଜନ ଗଣନା କରୁ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ ଆକଳନ ପାଇଁ ଜ the ବ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଶତକଡ଼ା ଓଜନ ଯେଉଁଠାରେ ହାଲୋଜେନ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ | ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ରୂପା ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଏକ ଅଜ organ ବିକ ହାଲାଇଡରେ ଏବଂ ରୂପା ହାଲାଇଡ୍ ରୂପରେଖରୁ ରୂପା ହାଲାଇଡ୍ ପରିମାଣକୁ ରୂପା ହାଲାଇଡ୍ ପରିମାଣର ଓଜନ ଆକଳନ କରିପାରିବ, ହାଲୋଜେନର ପରିମାଣ ଆକଳନ କରିପାରିବ ଯାହା ଉପସ୍ଥିତ ପ୍ରତିନିଧୀ ଉଦାହରଣଗୁଡିକ ସଲଫର୍ ପାଇଁ ସମାନ ଭାବରେ ଦିଆଯାଇଥିଲା | ସଲଫର ରୂପାନ୍ତର ବ୍ୟବହାର କରି ଗନ୍ଧକର ଆକଳନ | ସୋଡିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ରେ ତୁମର ଯ ound ଗିକ ଏବଂ ଶେଷରେ ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ପାଇଁ ଯାହାକି ବାରିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ପରିମାଣରୁ ମିଳିଥାଏ ଯାହା ଜ organic ବିକ ଯ ound ଗିକରେ ଥିବା ସଲଫରର ପରିମାଣକୁ ଆକଳନ କରିପାରିବ ଯାହା ସହିତ ଆମେ ଏହି ବକ୍ତୃତା ସମାପ୍ତ କରୁଛୁ ତୁମ ପାଇଁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ | ଦୟାକରି ଧ୍ୟାନ ଦିଅ