

ନିମ୍ନଲିଖିତ କ୍ଷେତ୍ରରେ ପରମାଣୁ ସଂରଚନା ଉପରେ ସମସ୍ୟା ସମାଧାନ ଅଧିବେଶନ ଉପରେ ଏହି ବକ୍ତୃତାକୁ ସ୍ୱାଗତ କରନ୍ତି, ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ପରମାଣୁ ଗଠନର ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଏବଂ ପରମାଣୁର ଅନେକ ମଡେଲ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ । ଏହି ଅଧ୍ୟାୟର ବିଷୟବସ୍ତୁକୁ ସଂଶୋଧନ କରିବ ଏବଂ ତା' ପରେ ଆମେ ଦେଖିବା ଯେ ଆମେ କେତେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅନ୍ତର୍ଦ୍ଧିତ ସୂତ୍ର ପାଇଛୁ ଏବଂ କିଛି ମନୋନୀତ ସମସ୍ୟାର ସାହାଯ୍ୟରେ ଆମେ ଏହି ସଂଶୋଧନ କରିବୁ ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏଠାରେ ପ୍ରଥମ ସମସ୍ୟା ଆରମ୍ଭ କରିବା ସବୁ ର ଚାର୍ଜ ଏବଂ ମାସ ବିଷୟରେ । -ଗୋଟିଏ କଣିକା ଯଦି ତୁମେ ମନେ ରଖିବ ଆମେ ତୁ understood ିପାରିଲୁ ଯେ ପରମାଣୁ ମଡେଲରେ ନିମ୍ନଲିଖିତ ସଂରଚନା ଅଛି ଏହାର ମୂଳ ହେଉଛି ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସ୍ ଯାହା ମୂଳରେ ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସ୍ କମ ନିଉଟ୍ରନ୍ ବ୍ଲାର ଗଠିତ ଯାହା ନିରପେକ୍ଷ ଏବଂ ପ୍ରୋଟନ୍ ଯାହା ସକାରାତ୍ମକ ଭାବରେ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକୁ ଘେରି ରହିଥାଏ । ବିଭିନ୍ନ କକ୍ଷପଥରେ ବୁଲୁଛୁ ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପରମାଣୁର ଉଚ୍ଚ ଚିତ୍ର ଯାହା ଆମ ମନରେ ଅଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଜାଣୁ ଏହି ଚାର୍ଜଗୁଡ଼ିକର ଚାର୍ଜ କ'ଣ? ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିମ୍ବା ପ୍ରୋଟନ୍ କିମ୍ବା ନିଉଟ୍ରନ୍ ପରି  $ub$  ପରମାଣୁ କଣିକା ପ୍ରଥମ ପ୍ରଶ୍ନ ପଚାରିଥାଏ ଯେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ମାସ ଏବଂ ଚାର୍ଜ ଗଣନା କରାଯାଏ ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ମାସ ଏଠାରେ ନଅ ପଦ୍ମରୁ ଦଶକୁ ପାଖାପାଖି ମାଇନସ୍ ଡିଗିଟ 31 କିଲୋଗ୍ରାମରେ ଦିଆଯାଏ । ଏହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକ ମୋଲ୍ । ଏବଂ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନଅ ପଦ୍ମ ଏକରୁ ଦଶରୁ ପାଖାପାଖି ମାଇନସ୍ ଡିଗିଟ ଏକ ଆହା କିଲୋଗ୍ରାମର ଭରସା ଅଛି ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ମଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ମାସ ପାଞ୍ଚ ପଦ୍ମ ଚାରି ଆଠରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାଖାପାଖି ମାଇନସ୍ ସାତ କିଲୋଗ୍ରାମ ହେବ । ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏକ ମୋଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଚାର୍ଜ କ'ଣ ତାହା ଜାଣିବା ଏବଂ ତାହା କରିବା ପାଇଁ ଆମେ ପୁଣିଥରେ ଦେଖିବା ଯେ ଆମର ଗୋଟିଏ ମୋଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ତେଣୁ ଛଅ ପଦ୍ମ ଶୂନ୍ୟ ଦୁଇ ଡିଗିଟରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଶକ୍ତି କୋଡିଏ  $ree$  ଏବଂ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଚାର୍ଜକୁ ବହୁଗୁଣିତ କରିଛୁ ଯାହା ତୁମେ ମନେ ରଖିଛୁ ଯେ ଏହା ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା କଣିକା ତେଣୁ ମାଇନସ୍ 1.602 ରୁ 10 କୁ ପାଖାପାଖି ମାଇନସ୍ 19 ରେ ୟୁନିଟ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ କୁଲମ୍ବ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହା କରିବ ଯେତେବେଳେ ଏହି ମାଇନସ୍ । ଚିହ୍ନ ଆପଣଙ୍କୁ ମନେ ପକାଇବା ଉଚିତ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା କଣିକା ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ସଂଖ୍ୟା କ୍ରମେ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଗୋଟିଏ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ସଂଖ୍ୟା ନବେ ଛଅ ହଜାର ଚାରି ଶହ ଅଣା ପାଞ୍ଚ କୁଲମ୍ବ ପାଇବେ ଯାହାର ଏକ ସାଧାରଣ ନାମ ମଧ୍ୟ ଅଛି ଯାହା ଏକ ଦୂରଦୂରାନ୍ତରେ ଜଣାଶୁଣା । ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ବିଷୟରେ ଅଧିକ ଜାଣିଛୁ ସେତେବେଳେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରନ୍ତୁ ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ମୋଲ୍ ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଗୋଟିଏ ମୋଲ୍ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ହେଉଛି ଏକ ଦୂରଦୂରାନ୍ତର କିମ୍ବା ଏହି ଆହା ନମ୍ବର ଯାହା ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଅଛି ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ପ୍ରଶ୍ନ ବର୍ତ୍ତମାନ ବିତୀୟ ପ୍ରଶ୍ନକୁ ବିତୀୟ ପ୍ରଶ୍ନକୁ ଦେଖିବା । 34 ମିଲିଗ୍ରାମ ଆମୋନିଆରେ ସମୁଦାୟ ସଂଖ୍ୟା ଏବଂ ପ୍ରୋଟନ୍ ର ସମୁଦାୟ ସଂଖ୍ୟା କରିବାକୁ କହିଥାଏ ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଏକ କଲ୍ କରିବା ଏବଂ ଏଠାରେ ବିତୀୟ ସମସ୍ୟାକୁ ଦେଖିବା ସମୁଦାୟ ପ୍ରୋଟନ୍ ଏବଂ  $th$  34 ମିଲିଗ୍ରାମ ଆମୋନିଆରେ ସମୁଦାୟ ପ୍ରୋଟନ୍ ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଆମୋନିଆରେ ଗୋଟିଏ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଡିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଥାଏ ତେବେ ଏହାର ପରମାଣୁ ମାସ ହେଉଛି 17 ଗ୍ରାମ ତେଣୁ 17 ଗ୍ରାମ ଆମୋନିୟା ତେଣୁ ଏହା ମୋଡେ କ୍ଷମା କରନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ଅଣୁ ତେଣୁ ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି । ଆମୋନିଆର ଏକ ମଲିକୁଲାର ମାସ 17 ଗ୍ରାମ ଆମୋନିଆରେ 1 ମୋଲ ଆମୋନିୟା ଅଣୁ 6.023 ରୁ 10 କୁ ଶକ୍ତି 23 ସଂଖ୍ୟାରେ ଆମୋନିୟା ଅଣୁ ରହିଥାଏ କାରଣ ଏହା ଏହାର ମଲିକୁଲାର ମାସ ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଆମ ପାଖରେ 34 ମିଲିଗ୍ରାମ ନାହିଁ ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଜାଣିବା । 34 ମିଲିଗ୍ରାମ ଆମୋନିଆରେ କେତେ ଅମ୍ଳଜାନ ରହିବ ତେଣୁ ଏହାକୁ ପାଇବା ପାଇଁ ଆପଣ 6.023 କୁ 10 ରେ ପାଖାପାଖି 23 ରେ ଦେଖିବେ ଯାହାକି 17 ଦ୍ୱି  $divided$  ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଗ୍ରାମ ଅଟେ ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ମିଲିଗ୍ରାମ ଏବଂ 34 ମିଲିଗ୍ରାମରେ ପ୍ରକାଶ କରିବି । ଏହି ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ଆମୋନିୟା ଅଣୁ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ସମାଧାନ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେବ ଉଚିତ ଯେ ଏହି ବହୁ ସଂଖ୍ୟକ ଆମୋନିୟା ଅଣୁ 34 ମିଲିଗ୍ରାମ ଆମୋନିୟାରେ ଉପସ୍ଥିତ କିଛି ପ୍ରଶ୍ନଟି ବର୍ତ୍ତମାନ କେତେ ସଂଖ୍ୟକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅଛି ବୋଲି ପ୍ରଶ୍ନ ପଚାରିବି । ଆସନ୍ତୁ ଆମୋନିଆର ଗୋଟିଏ ଅଣୁରେ ଆମୋନିୟା ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ସାତୋଟି ପ୍ରୋଟନ୍ ଲୁଚାଇ ରଖିବା ପ୍ରତ୍ୟେକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗୋଟିଏ ପ୍ରୋଟନ୍ ରହିବ ତେଣୁ ଆମୋନିୟର ଗୋଟିଏ ଅଣୁରେ 10 ଟି ପ୍ରୋଟନ୍ ଅଛି କିଛି ଆମର 34 ମିଲିଗ୍ରାମ ଆମୋନିଆର ନମୁନାରେ ଆମ ପାଖରେ ଏହି ଅନେକ ଅଛି । ସଂଖ୍ୟା କିମ୍ବା ପ୍ରତୀକ ସହିତ ଅକ୍ଷର ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରି । ଏହା ଦ୍ୱି  $bit$  ିତୀୟ ବିଟ୍ କହେ ପ୍ରୋଟନ୍ ର ମୋଟ ମାସ କ'ଣ କିଛି ଆମେ ଜାଣୁ ଗୋଟିଏ ପ୍ରୋଟନ୍ ର ମାସ କ'ଣ ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏଠାରେ ଦିଆଗଲା ତେଣୁ ଏହି ନମୁନାରେ ପ୍ରୋଟନ୍ ଗୁଡ଼ିକର ସମୁଦାୟ ଭାସ୍ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ 1.2046 ରୁ 10 କୁ ପାଖାପାଖି 22 ହେବ । ଅନେକ ସଂଖ୍ୟକ ପ୍ରୋଟନ୍ ଗୁଣିତ କଲେ ଯେ 1.672 ସହିତ 10 ରୁ ପାଖାପାଖି ମାଇନସ୍ 27 କିଲୋଗ୍ରାମ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହାର ସମାଧାନ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ପ୍ରାୟ 20.1 ମିଲିଗ୍ରାମ ପାଇବେ ତେଣୁ ଆପଣ ଥା ଦେଖିବେ ।  $t$  34 ମିଲିଗ୍ରାମ ଆମୋନିଆରେ ଆମର 20.1 ମିଲିଗ୍ରାମ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅଛି ତେଣୁ ଅବଶିଷ୍ଟ ମାସ ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ଦ୍ୱି  $uted$  ାରା ଅବଦାନ ରହିଛି କାରଣ ଆପଣ ଜାଣିଛୁ ଯେ ଏକ ପରମାଣୁରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ବହୁତ କମ ଅଟେ ତେଣୁ ପରମାଣୁ ୟୁନିଟ୍ରେ ଆନୁମାନିକ ମାସ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ତେଣୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ଏବଂ ନିଉଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଆହା ନ୍ୟୁକ୍ଲିଅସ୍ ର ମାସରେ ଅବଦାନ କରନ୍ତି ତେଣୁ ଅହ 20 ମିଲିଗ୍ରାମ ମାସ ପ୍ରୋଟନ୍ରୁ ଆସୁଛି ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ ମାସ ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ରୁ ଆସିବ ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନକୁ ପରମାଣୁ ମାସ ଏବଂ ପରମାଣୁ ସଂଖ୍ୟା ବିଷୟରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନକୁ ଦେଖିବା । ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ଅଧ୍ୟାୟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଛୁ ତୁମେ କୁହ ଯେ ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରୂପରେ ଏକ ପରମାଣୁକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ  $where$  କରୁ ଯେଉଁଠାରେ  $x$  ଯେଉଁଠାରେ ପରମାଣୁ  $z$  ର ପ୍ରତୀକ ହେବ ଏହାର ପ୍ରୋଟନ୍ ପରମାଣୁ ସଂଖ୍ୟା ଏବଂ  $a$  ହେଉଛି ଏହାର ପରମାଣୁ ମାସ କିମ୍ବା ମାସ ସଂଖ୍ୟା ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନଟି ପ୍ରଶ୍ନ ପ୍ରଥମ ବିଟ୍ ପରମାଣୁକୁ ପଚାରିଥାଏ ଯାହା ଆମ ପାଖରେ ଅଛି 26 56 ଖୋଜ, କେତେ ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅଛି ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ  $z$  ଦେଖିବ 26  $z$  ହେଉଛି ସେହି ପରମାଣୁ ସଂଖ୍ୟା ଯାହା ମଧ୍ୟ ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଅଟେ । ପ୍ରୋଟନ୍ ର ବେର ତେଣୁ ଆପଣ ତୁରନ୍ତ ଏହି ମୂଲ୍ୟକୁ ଦେଖି ଜାଣିପାରିବେ ତେଣୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟା 26 କିଛି ଏହା ଚାର୍ଜ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାଠାରୁ ଅଧିକ ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି  $np$  plus 1 ସହିତ ସମାନ କାରଣ ଏହା ଏକ  $anion$  ସହିତ ଏକ ଆୟନ ଅଟେ । ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜର ୟୁନିଟ୍ 1 ୟୁନିଟ୍ ଏହା ମଧ୍ୟ କହିଥାଏ ଯେ ଆୟନରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପେକ୍ଷା 11.1 ପ୍ରତିଶତ ଅଧିକ ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ଯାହା ଦ୍ୱି  $means$  ାରା ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଠାରୁ 11.1 ପ୍ରତିଶତ ଅଧିକ ଅଟେ ଯାହା ଲେଖିବା ପାଇଁ ମୁଁ ଲେଖିପାରେ ଯଦି ମୋର ଏକ ନମ୍ବର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ଯଦି ମୋର ଗୋଟିଏ ସଂଖ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ, ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପଦ୍ମ ଗୋଟିଏ କାରଣ ଏହା ଏକାଦଶ ପଦ୍ମ ଅଟେ ଯାହା ଆହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ ତେଣୁ ଏହି ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ପରମାଣୁ ମାସକୁ ଡିଗିଟ ସାତ ଦିଆଯାଉଛି । ମୁଁ ଏହି ପରମାଣୁ ମାସ ପାଇଥାଏ ଯଦି ମୁଁ ମୁସ୍ ଆହା, ତେଣୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟାରେ ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଯୋଡ଼ନ୍ତୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି  $np$  ପ୍ଲସ୍  $nn$  37 କିଛି ମୁଁ ଜାଣେ  $np$  ହେଉଛି ମାଇନସ୍ 1 ଏବଂ  $nn$  ହେଉଛି 1.111  $ne$



ତେଣୁ ପ୍ରକୃତରେ ଏହି ଉପାଦ  $hc$  ର ଫଳାଫଳକୁ ଏକ ମିଟର ମୁନିଟରେ ମନେ ରଖିବା ଏକ ଉତ୍ତମ ଚିନ୍ତାଧାରା ଯାହା  $\nu$  ଠାରୁ ଆପଣ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ସିଧାସଳଖ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବେ ଏବଂ ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ ପାଇଁ ଆପଣ ଶୀଘ୍ର ହୋଇଯିବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଶକ୍ତି | ଯୁଁ ଏହା କରିବା ପୂର୍ବରୁ ଏପରି ଏକ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ବ୍ୟବହାର କରିସାରିଛି ଯେତେବେଳେ ଯୁଁ ଏହା କରେ  $4.07$  କୁ ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $19$  ଲୁଗ୍ ରେ ପାଇବି କିନ୍ତୁ ଏହା ଭଲ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଶକ୍ତିକୁ ଲୁଗ୍ ମୁନିଟ୍ ରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମୁନିଟ୍ କୁ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବା ତେବେ ଆମେ ଏହା କିପରି ଜାଣୁ? ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭୋଲ୍ଟ ହେଉଛି ଏହି ଅନେକ ଲୁଗ୍ ଯଦି ଏହାକୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭୋଲ୍ଟରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ଆମ ପାଖରେ  $4.07$  କୁ  $10$  ରେ ପାଖର ମାଇନସ୍  $19$  ରେ  $1.602$  ରୁ  $10$  କୁ ପାଖର ମାଇନସ୍  $19$  ରେ ବିଭକ୍ତ କରାଯାଇଛି ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭୋଲ୍ଟର ଏକକରେ ଅଛି |  $3.10$  ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭୋଲ୍ଟ ହେବାକୁ ବାହାରକୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି ଫୋଟନ୍ ସହିତ ଜଡ଼ିତ ଶକ୍ତି ଯାହା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଉଥିବା  $\nu$  ବିତରଣ ବିଷୟରେ ପରେ ଏହା ପଚାରିବେ ଯେ ନିର୍ଗମନର ଗତି ଶକ୍ତି କ'ଣ ତେଣୁ ଆଲୋକ ମାଧ୍ୟମରେ ଆମେ ଦେଉଥିବା ଏତେ ହାଲୁକା ଶକ୍ତି | କାମ ଫୁଲ୍ ନକ୍ସା ହେଉଛି  $\phi$  ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ଅବଶିଷ୍ଟ ଶକ୍ତି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଗତି ଶକ୍ତି ଭାବରେ ରୂପାନ୍ତର ହେବ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଗତି ଶକ୍ତି ହେଉଛି  $\phi$  ଯାହା  $0.97$  ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭୋଲ୍ଟ କାରଣ  $\phi$  ହେଉଛି  $2.13$  ଏବଂ ଏହା  $3.10$  ଭୋଲ୍ଟ ତେଣୁ ଏହା ତୃତୀୟ | ବିଦ୍ ପଚାରନ୍ତୁ ଫଟୋଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ବେଗ କ'ଣ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଗତି ଶକ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଗତି ଶକ୍ତିକୁ ଅଧା  $mv$  ବର୍ଗ ଭାବରେ ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଯାହା ହେଉଛି  $0.97$  ଆହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭୋଲ୍ଟ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଏହାକୁ ଆହା ଲୁଲେସ୍ ମୁନିଟ୍ ଅନୁଯାୟୀ ପ୍ରକାଶ କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଏହି ଗତି ଶକ୍ତି ଅଧା  $mv$  | ବର୍ଗ ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଛି

ତେଣୁ  $v$  ବର୍ଗ ହେଉଛି  $2$  ରୁ ମି ଯାହା କ'ଣ  $mm$  ହେଉଛି ନିର୍ଗତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ମାସ ଅଟେ

ତେଣୁ  $9.11$  ରୁ  $10$  କୁ ପାଖର ମାଇନସ୍  $31$  ଆହା ମୋଟେ କ୍ଷମା କରନ୍ତୁ ଏହାକୁ  $2$  କୁ ନଅ ସାତଟି ପଏଣ୍ଟରେ ବିଭକ୍ତ ନକରିବାକୁ ହେବ | ଛଅ ଶୂନ୍ୟ ଦଶରୁ ପାଖର ମାଇନସ୍  $nin$  ନବିଂଶ ଆହା ଲୁଲେ ଏହା  $\nu$   $divided$  ଠାରୁ ବିଭକ୍ତ ହେଉଛି ନଅ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏରୁ ଦଶକୁ ପାଖର ମାଇନସ୍ ଚିରିଶ ଏକ ଲୁଗ୍

ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କିଲୋଗ୍ରାମ ପ୍ରତି ଲୁଗ୍ ଆହା ମିଟର ବର୍ଗ ଆହା ବିତରଣ ଓଲଟା ଆହା ବର୍ଗ ହେବ

ତେଣୁ  $v$  ହେଉଛି ଏହାର ବର୍ଗ ମୂଳ

ତେଣୁ କିଲୋଗ୍ରାମ ପ୍ରତି ଲୁଗ୍ ଯୁଁ ମିଟର ବର୍ଗ ସେକେଣ୍ଡ ପରି ମାଇନସ୍ ଦୁଇକୁ ଲେଖିପାରେ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ  $v$  ଏହାର ବର୍ଗ ମୂଳ ନେଇ  $v$  ପ୍ରାପ୍ତ ହେବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହା କରିବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କୁ ପାଞ୍ଚ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ମିଲିବି | ଚାରିରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ପ୍ରତି ସେକେଣ୍ଡରେ ଛଅ ମିଟର ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଗତି ଯାହା ସହିତ ଏହି ନିର୍ଗତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବାହାରକୁ ଯିବ ଏବଂ ଏହି ବେଗକୁ ଦେଖିବ ଯାହା ପ୍ରତି ସେକେଣ୍ଡରେ  $6000$  କିଲୋମିଟର ପାଖାପାଖି  $6000$  କିଲୋମିଟର ଅଟେ

ତେଣୁ ସେଠାରେ ଏକ ଦ୍ରୁତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି | ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନକୁ ଆଗକୁ ବ  $the$  ଠିକ୍ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଶକ୍ତି ସ୍ତର ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରେ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ମନେ ରଖିବ ଆମେ ବୋହର ମଡେଲ ମାଧ୍ୟମରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ନିର୍ଗମନ ସମସ୍ୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଏବଂ ତା' ପରେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଦେଖିଲୁ ଯେ ବୋସ୍ ମଡେଲ ଆହାଙ୍କର କିଛି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସୀମା ଅଛି ଏବଂ ତା' ପରେ ସଠିକ୍ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ଚିକିତ୍ସା ଚିକିତ୍ସା ଆମକୁ ସଠିକ୍ ଫଳାଫଳ ଦେଇଛି ଯାହା ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଥାଏ ଯାହା କହିଥାଏ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ଶକ୍ତି ସ୍ତର ପରିମାଣିତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ହା  $ve$   $n$  ଯେଉଁଠାରେ  $n$  ହେଉଛି କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ସଂଖ୍ୟା ଯାହା ଏକରୁ ଆହା ବୃହତ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଯାଏ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର  $n$   $ah$  ସ୍ଥିତିର ଶକ୍ତି ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି  $\nu$   $given$  ଠାରୁ ଦିଆଯାଏ ଯାହା ଏଠାରେ  $z$  ବର୍ଗ  $\nu$   $by$  ଠାରୁ ଏକ କ୍ରମାଗତ ଗୁଣିତ ହୋଇଥାଏ ଯେଉଁଠାରେ  $z$  ହେଉଛି ସିଷ୍ଟମର ପରମାଣୁ ସଂଖ୍ୟା ଏବଂ  $n$  ହେଉଛି କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ସଂଖ୍ୟା ବା ରାଜ୍ୟ

ତେଣୁ ଯୁଁ ଏଠାରେ ଥିବା ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ ଷ୍ଟେଟ୍  $1$  ସହିତ ସମାନ, ପରବର୍ତ୍ତୀ  $n$  ସମାନ  $2$   $n$  ସମାନ  $3$   $n$  ସମାନ  $4$  ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଇତ୍ୟାଦି ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଚାଲନ୍ତୁ ପ୍ରଶ୍ନକୁ ଦେଖିବା ଏହା ନିଜେ କ'ଣ କହିଥାଏ ଯେ ନିର୍ଗତ ଆଲୋକର ତରଙ୍ଗ ଦ  $eng$  ଯିଏ କ'ଣ ଯେତେବେଳେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏକ ଶକ୍ତି ସ୍ତରରୁ  $n$  ସହିତ ଚାରିଟି  $n$  ର ଶକ୍ତି ସ୍ତରକୁ ସମାନ ହୁଏ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍  $n$  ସମାନରୁ ଚାଲିଯାଏ | ଚାରିରୁ  $n$  ଦୁଇଟି ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନଟି ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖୁ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏକ ଉଚ୍ଚ କକ୍ଷପଥରୁ ନିମ୍ନ ବିଦ୍ କୁ ଡେଇଁପଡେ ଏହା କିଛି ଆହା ଶକ୍ତି ନିର୍ଗତ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ପଚାରିବେ ସେହି ଶକ୍ତିର ତରଙ୍ଗ ଦ  $eng$  ଯିଏ କ'ଣ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉତ୍ତୋଳନ କରିବ | ତାହା ଆମକୁ ପ୍ରଥମେ ଜାଣିବାକୁ ହେବ ତତ୍ପ୍ରତି କକ୍ଷପଥର ଶକ୍ତି କ'ଣ

ତେଣୁ ଏହା ଅତି ସହଜ ଆମକୁ କେବଳ ଏହି କ୍ରମାଗତ ଗୁଣନକୁ ନେବାକୁ ପଡିବ ଏହା ପରମାଣୁ  $z$  ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ  $n$  ପାଇଁ ଚାରିଟି

ତେଣୁ ଏହା ମୋର ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ଆଠରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ | ପାଖର ମାଇନସ୍ ଅଷ୍ଟାଦଶରୁ ଚାରି ବର୍ଗ ବର୍ଗ ଏହା ଲୁଲେସ୍ ର ଏକକରେ ଅଛି ଯାହା  $\nu$   $level$  ଠିକ୍ ସ୍ତରର ଶକ୍ତି  $eq$   $n$  ସମାନ ଦୁଇଟି ଏହା ପୁଣି ସରଳ ଦଶରୁ ପାଖର ମାଇନସ୍  $20$ ରୁ ଦୁଇ ବର୍ଗ ଉପରେ ପୁଣି ଲୁଗ୍ ର ଏକକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ହୁଏ ଏହି ଆମ୍ ଜମ୍ ହୁଏ, ଏହା ନିର୍ଗମନର ଶକ୍ତି କ'ଣ ଇ ଫାଇନାଲ୍ ମାଇନସ୍ ଇ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ  $\nu$   $given$  ଠାରୁ ଦିଆଯାଏ ଯାହା  $\nu$   $you$  ଠାରୁ ତୁମେ ପାଖର ମାଇନସ୍  $18$   $1$  ରୁ  $4$  ମାଇନସ୍  $1$   $\nu$   $16$  ଠାରୁ  $10$  ରେ ପହଞ୍ଚିବ

ତେଣୁ ତୁମେ ଯେତେବେଳେ ସଂଗତ କର ଏହା  $16$   $\nu$   $3$  ଠାରୁ  $3$  ରେ ବିଭକ୍ତ ହେବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହି ସଂଖ୍ୟାକୁ  $multipl$  ାଇବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ମାଇନସ୍  $4.087$  ଭାବରେ  $10$  ରେ ପାଖର ମାଇନସ୍  $19$  ରେ ପାଇବେ

ତେଣୁ ଏହା ଲୁଗ୍ ଏକକରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଅନେକ ଲୁଗ୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ନିର୍ଗମନ | ଶକ୍ତି ଏହି ମାଇନସ୍ ସଙ୍କେତ ଏଠାରେ କ'ଣ କରୁଛି?  $y$  କହୁଛି ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଶକ୍ତି ଯାହା ନିର୍ଗତ ହେଉଛି ତାହା ପାଳନ କରାଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ମାଇନସ୍ ସଙ୍କେତ ସ୍ୱଚାଲିଥାଏ ଯେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଶକ୍ତି ସହିତ ଅନୁରୂପ ତରଙ୍ଗ ଦ  $eng$  ଯିଏ କ'ଣ

ତେଣୁ ଲମ୍ବତା ଆମେ ଜାଣୁ ଆହା ଆମେ ଦୁ  $sorry$  ଖୁବ ଯେ  $hc$   $e$  ବ୍ୱାରା  $hc$   $e$  ସମାନ ଅଟେ |  $\lambda$   $nu$

ତେଣୁ  $\lambda$   $hc$   $\nu$   $e$  ଠାରୁ ପୁନର୍ବାର ଆମକୁ ଦୁଇଟି ସ୍ଥିର ଗୁଣନକୁ  $4.087$   $\nu$   $10$  ଠାରୁ  $10$  ରେ ପାଖର ମାଇନସ୍  $19$  ଲୁଗ୍ରେ ବିଭକ୍ତ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ନାନୋମିଟରର ଏକକରେ ରହିବା  $486.3$  ନାନୋମିଟର ଅଟେ ଯାହା  $10$  ରୁ  $10$  ଅଟେ | ପାଖର ମାଇନସ୍  $meter$   $00$  ମିଟର

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତରଙ୍ଗ ଦ  $eng$  ଯିଏ ଯାହା  $n$  ରୁ  $4$  ରୁ  $n$  ସମାନ ହେବାବେଳେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନିର୍ଗତ ହେବ | ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ବିତରଣ ବିଦ୍ କୁ ଦେଖିବା ଏହା ହେଉଛି ଯଦି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁକୁ ଆୟନାଇ କରିବା ପାଇଁ କେତେ ଶକ୍ତି ଆବଶ୍ୟକ |  $n$  ଚାରୋଟି ସ୍ତରକୁ ଦଖଲ କରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୋର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ ଆରମ୍ଭ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଯୁଁ ଏହାକୁ ଆୟୋନାଇଜ୍ କରୁଛି ଯେତେବେଳେ ଏହାର ଆୟୋନାଇଜ୍ ହୁଏ ଯୁଁ ପ୍ରକୃତରେ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ  $n$  ର ଏକ ସୀମିତ ମୂଲ୍ୟରୁ  $n$  କିମ୍ବା  $i$  ର ବହୁତ ବଡ଼ ମୂଲ୍ୟକୁ ଅପସାରଣ କରେ | କହିପାରେ ଅକ୍ତିମ ସ୍ଥିତିରେ  $n$  ସମାନ ଅସୀମ ଅଟେ ଯାହା ଆୟନାଇଜେସନ୍ ସ୍ଥିତି ଯେଉଁଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନ୍ୟୁକ୍ଲିୟସରୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ  $n$   $n$  ବହୁତ ଉଚ୍ଚ ଏବଂ ଅସୀମ ହୋଇଯାଏ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ସମୀପତ କିମ୍ବା ଯେତେବେଳେ  $n$  ବହୁତ ବଡ଼ ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଏହି  $1$  ଉପରେ  $n$  ଉପରେ | ବର୍ଗ କିମ୍ବା  $n$  ବର୍ଗରେ  $1$  ଓଭର ଏହି ଶବ୍ଦକୁ ଶୂନ୍ୟ କରିଦେବ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଆୟନାକ୍ରମେ ପାଇଁ ଚୁଡ଼ାକ୍ରମ ରାଜ୍ୟ ଶକ୍ତି ହେଉଛି  $0$

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ଆୟନାକ୍ରମେ ସମୀପତ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ମାଗଣା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁହାଯାଏ | ଏହା ଆଉ କି  $nuc$  ଶବ୍ଦ ଗୁଣକ୍ରମ ସହିତ ଜଡ଼ିତ ନୁହେଁ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହାର ଶକ୍ତି  $0$  ଅଟେ କାରଣ  $n$  ବହୁତ ବଡ଼ ଯାଏ ଏବଂ ଇ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଇ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ କ'ଣ କେବଳ  $e4$

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଆୟନାକ୍ରମେ ଶକ୍ତି  $n$  ରୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଆୟନାକ୍ରମ କରିବା ପାଇଁ ଆପଣ କେତେ କରିବେ? ଏହି  $e4$  ସହିତ ଅନୁରୂପ ଶକ୍ତି ଦେବାକୁ ପଡ଼ିବ ଯାହା  $q$   $you$  ାରା ଆପଣ  $0$  ମାଇନସ୍  $e4$  ଦେଖିପାରିବେ ଯାହା କେବଳ ଆୟନାକ୍ରମେ ଶକ୍ତି  $2.18$  ହେବ ଏବଂ ଆହା  $16$   $q$   $10$  ାରା ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $18$   $h$  ରେ ବିଭକ୍ତ ହେବ ଯାହା  $1.36$  ରେ ପରିଣତ ହେବ |  $10$  କୁ ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $19$   $h$

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହା ହେଉଛି ଆୟନାକ୍ରମେ ଶକ୍ତି କେବଳ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷମତାର ଶକ୍ତି ଯେଉଁଥିରେ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠିକ୍ କରୁଛନ୍ତି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଆସନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନକୁ ଦେଖିବା ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନଟି ସମାନ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ବ୍ୟବହାର କରିବାର ସୁବିଧା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ | ବୋର୍ଡ଼ ମଡେଲ ବଦଳରେ କ୍ଲାଷ୍ଟର୍ ମେକାନିକାଲ୍ ମଡେଲ୍ ହେଉଛି ଯେ ଆମେ ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତିକୁ ସିଷ୍ଟମ୍ ପରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ  $n$  ଯେତେବେଳେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କୁ ସିଷ୍ଟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରି ସିଷ୍ଟମ୍ କୁ ଯାଉଛି ଯେତେବେଳେ  $z$  ର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ ଗୋଟିଏ  $z$  ଠାରୁ ବଡ଼ କିଛି ତଥାପି ସିଷ୍ଟମ୍ରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଆହା ପ୍ରଶ୍ନକୁ ଦେଖିବା ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏହି ନିମ୍ନ ପ୍ରକ୍ରିୟା କରିବା ପାଇଁ ଶକ୍ତି କ'ଣ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ସେ ଏହା ସହିତ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ଯଦି ଆପଣ ହିଲିୟମ୍ କ'ଣ ମନେ କରନ୍ତି ତେବେ ହିଲିୟମ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଏହାର ଗୁଣକ୍ରମ ପାଇଛି | ଦୁଇଟି ପ୍ରୋଟନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ନ୍ୟୁଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ହିଲିୟମ୍, ଯୁଁ କିପରି ହିଲିୟମ୍ ପାଇବି ଏହି ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ହେଉଛି ହିଲିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଯେତେବେଳେ ଯୁଁ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍  $s$  କୁ ଆୟନାକ୍ରମ କରେ ସେତେବେଳେ ଯୁଁ ଏହା ପାଇବି |  $o$

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ହିଲିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆହା ଏଠାରେ ଦିଆଗଲା ଏହା ହେଉଛି ମୋର ଗୁଣକ୍ରମ ସହିତ ମୋର ହିଲିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଯାହାର  $z$  ଦୁଇଟି ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସମାନ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ସିଷ୍ଟମ୍ ପରି ପ୍ରକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଯୁଁ ଏହି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପସାରଣ କରୁଛି | ସେଠାରେ ସେ ପ୍ଲସ୍ ଅଛି ଯାହା  $q$   $I$  ାରା ମୋର କେବଳ ଆହା ସେ  $2$  ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏକ ମାଗଣା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆୟନାକ୍ରମ ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଆୟନାକ୍ରମେ କରିବା ପାଇଁ ଆମକୁ କେତେ ଶକ୍ତି ଦରକାର, ଯାହା ଯୁଁ ପୂର୍ବରୁ ଜାଣିଛି | ଏହି ଆୟନାକ୍ରମେ କର ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍ ଅଷ୍ଟାଦଶ ଏଠାରେ  $z$  ହେଉଛି ଆଣବିକ ଚାର୍ଜ ଯାହା ଦୁଇଟି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହାକୁ ଚାରି ଏବଂ  $n$  ସହିତ ବ  $multip$  ାକ୍ରମ ଯେହେତୁ ସିଷ୍ଟମ୍ ଏହି ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ ଷ୍ଟେଟ୍ରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍  $n$  ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ସହିତ ସମାନ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହା କେବଳ ଚାରିଟିରେ ଅଛି ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରକ୍ରିୟାଶୀଳର ଶକ୍ତି |

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍  $t$  ଚାକ୍ରର ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $18$   $h$  ଏଲ୍  $q$   $8.72$  ରେ ପରିଣତ ହେବ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହା ହେଉଛି ଚାକ୍ରର ଶକ୍ତି, ଯେତେବେଳେ ଯୁଁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଆୟନାକ୍ରମ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପସାରଣ କରେ ଯୁଁ ନିଷ୍ଠିତ ଭାବରେ ଏହି ଶକ୍ତି ଦେବି ଏହା ହେଉଛି ଏହି ନକାରାତ୍ମକ ସଙ୍କେତ ସୂଚାଇଥାଏ ଯେ ସେ ସିଷ୍ଟମ୍ରେ ଏହି ପ୍ଲସ୍ ଅଛି | ଏକ ସ୍ଥିର ସିଷ୍ଟମ୍

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଆୟନାକ୍ରମ କରିବା ପାଇଁ ଯୁଁ ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $18$   $h$  କୁ  $8.72$  ଦେବା ଆବଶ୍ୟକ |

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଆବଶ୍ୟକ ଶକ୍ତି ହେଉଛି ଏହି ଆହା ପରିମାଣ ଏଠାରେ ଠିକ୍ ଅଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହା ଆମେ ଆହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ, ଯାହା ଆପଣ ମନେ ରଖନ୍ତି | ଆହା କ୍ଲାକ୍ସିଡି ବିକିରଣ କିମ୍ବା ଫଟୋ ଇଲେକ୍ଟ୍ରିକ୍ ଇଫେକ୍ଟ୍ ବର୍ଣ୍ଣନା କର ଆମେ କହିଲୁ ଯେ ଆହା ଆଲୋକ ଯାହା ତରଙ୍ଗ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଥିଲା ପ୍ରକୃତ ପରି କଣିକା ମଧ୍ୟ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଗଭୀର ରୋଏ ପରାମର୍ଶ ଦେଇଛି ଯେ କେବଳ ପାରମ୍ପାରିକ ତରଙ୍ଗର ପ୍ରକୃତ ପରି କଣିକା ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ପାରମ୍ପାରିକ କଣିକାର ପ୍ରକୃତ ଭଳି ତରଙ୍ଗ ମଧ୍ୟ ଅଛି | ଯେତେବେଳେ ଆମର ଗିଗ୍ରୋସ୍ ହାଇପୋଥେସିସ୍ ଥାଏ, ତରଙ୍ଗ କଣିକା ଦ୍ୱିଗୁଣ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ହୋଇଗଲା

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ହାଇପୋଥେସିସ୍ କୁ ବଞ୍ଚିତ କରେ ଯେ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଏକ କଣିକା ଅଛି ଯାହାର ମାସ ହେଉଛି ଏବଂ ଗତି ସହିତ ଗତି କରୁଛି |  $v$

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହାର ଗତି  $mv$   $q$   $given$  ାରା ଦିଆଯାଏ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହି କଣିକା ଲମ୍ବତା ସହିତ ଅନୁରୂପ ତରଙ୍ଗଦ  $eng$  ଯିଏ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଭାବରେ  $h$   $q$   $p$  ାରା  $p$  କିମ୍ବା  $h$   $q$   $m$  ାରା  $mv$   $q$   $so$  ାରା ଦିଆଯାଏ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଯଦି ଆମେ ଏକ କଣିକାର ମାସ ଏବଂ ବେଗ ଜାଣୁ ତେବେ ଆମେ ଏହାର ଅନୁରୂପ ତରଙ୍ଗଦ  $eng$  ଯିଏ ଜାଣିପାରିବା

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହା ଏହି ପ୍ରଶ୍ନଟି ଚିହ୍ନିତ କି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଜନତା ଆମେ ଜାଣୁ ଏହାର ଗତି ଶକ୍ତି ଏହି ଶକ୍ତି  $q$   $given$  ାରା ଏହାର ତରଙ୍ଗଦ  $eng$  ଯିଏ ଗଣନା କରେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଗତି ଶକ୍ତି  $v$  ବର୍ଗକୁ  $2$  ମିଟର  $q$   $divided$  ାରା ବିଭକ୍ତ ଯାହା  $p$  ହେଉଛି ଗତି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହାକୁ  $3$  ରୁ  $10$  ଭାବରେ ଦିଆଯାଏ | ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $25$   $h$  ଲେସ୍ ପାଇଁ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍  $p$  ବର୍ଗ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍  $9.11$  ରେ ବର୍ଗରୁ ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍ ଚିରିଶ ଏକ ଆହା କିଲୋଗ୍ରାମ୍ ଡିନିରୁ ବର୍ଗ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍ ପଚିଶ  $h$   $h$  ଆହା କିଲୋଗ୍ରାମ୍ ଦ୍ୱାରା ଗୁଣିତ ହୋଇଛି

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଯୁଁ  $p$  କୁ ପାଇବି | ଏହି ପରିମାଣର ବର୍ଗ ମୂଳ ଏବଂ  $p$  ଯାହା  $7.39$  ରୁ  $10$  କୁ ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $28$  ସହିତ କିଲୋଗ୍ରାମ୍ ମିଟରର ଏକ ସହିତ ଦ୍ୱିତୀୟ ସେକେଣ୍ଡରେ ଓଲଟା ଅଟେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯୁଁ ଏହି କଣିକାର ଗତି ପାଇଲି | ଗତି ଶକ୍ତି ଯଦି ଯୁଁ ଗତି ଶକ୍ତି ଜାଣେ ତେବେ ଯୁଁ ଗତି ପାଇଲି କାରଣ ଯୁଁ ଏହି କଣିକାର ମାସକୁ ଜାଣିପାରିଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଯୁଁ ଗତି ପାଇଲି କିନ୍ତୁ ମୋର ବର୍ତ୍ତମାନ ଆବଶ୍ୟକ ହେଉଛି ନିୟୋଜନ ତରଙ୍ଗଦ  $eng$  ଯିଏ ଯାହା  $p$   $q$   $h$  ାରା  $h$  ଏବଂ  $6.626$   $q$   $divided$  ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି | ଗତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହା କରିବେ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $28$  ମିଟରକୁ ଆଠ ନଅ ସାତରୁ ବର୍ଗ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାଇପାରିବେ ଯାହା ପ୍ରାୟ ଆଠ ଶହ ନବେ ସାତ ଆହା ନାନୋ ମିଟର ଅଟେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଏହା ହେଉଛି ଡି ବ୍ଲୁଇର ତରଙ୍ଗଦ  $eng$  ଯିଏ ଯାହା  $q$   $means$  ାରା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହାର ଗତି ଶକ୍ତି  $3$  ରେ ଅଛି |  $10$  ପାଖାନ୍ତ ମାଇନସ୍  $25$   $h$  ଲେସ୍ ମଧ୍ୟ ଏକ ତରଙ୍ଗ ଏବଂ ଅନୁରୂପ ତରଙ୍ଗଦ  $eng$  ଯିଏ ହେଉଛି  $897$  ଆହା ନାନୋମିଟର ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନରେ ଆମେ ପରମାଣୁ ମଡେଲର ସମାଧାନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଯାହା କ୍ଲାଷ୍ଟର୍ ମେକାନିକାଲ୍ ସମାଧାନ କରିବା ପରେ ଆମେ ଅନୁଭବ କରିଥିଲୁ ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁର ସ୍ଥିତି | କିମ୍ବା ଆହା ଏବଂ ତା' ପରେ ଆମେ ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କୁ ସାଧାରଣ କରିପାରିବା ଯେପରି ଏହି ସିଷ୍ଟମର ସିଷ୍ଟମ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ସ ବିଭିନ୍ନ କ୍ଲାଷ୍ଟର୍ ନମ୍ବର ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ

ଡେଣ୍ଡ୍ରୋଲୋମ୍ ଆମ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆଲୋଚନା ହୋଇଥିବା ଚାରୋଟି କ୍ଲାଷ୍ଟର୍ ନମ୍ବର ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି |  $e$  ପ୍ରିମିଆଲ୍ କ୍ଲାଷ୍ଟର୍ ନମ୍ବର ଯାହାଠାରୁ  $n$  କୁ ସୂଚିତ କରାଯାଏ ଯାହା ପ୍ରତ୍ୟେକରୁ ଏକରୁ ଡିନିକୁ ଯାଏ ଏବଂ ପ୍ରତ୍ୟେକ ମୁଖ୍ୟ କ୍ଲାଷ୍ଟର୍ ନମ୍ବର ପାଇଁ ଉଚ୍ଚ ମୂଲ୍ୟକୁ ଆମେ ଏକ ଜିମୁଆଲ୍ କ୍ଲାଷ୍ଟର୍ ନମ୍ବର ସହିତ ଯୋଡ଼ିଥାଉ ଯାହା  $1$  ଦ୍ୱାରା ସୂଚିତ ହୁଏ ଏବଂ  $1$  ର ମୂଲ୍ୟ  $0$  ରୁ ଯାଏ |  $0$   $1$   $2$  ରୁ  $n$  ମାଇନସ୍  $1$  | ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଆହା ବ୍ୟତୀତ ଏହି ଡିନୋଟି କ୍ଲାଷ୍ଟର୍ ନମ୍ବର ଆମ ପାଖରେ ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ଯାହାର ଏକ ସ୍ଥିର ଅଛି ଏବଂ ଆମେ ସ୍ଥିର କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ନମ୍ବର ସହିତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥିର କୁ ସୂଚୀତ କରୁ ଯେପରି ms ସମାନ ଏବଂ ଅଧା କିମ୍ବା ms ସମାନ ମାଲନସ୍ ଅଧା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କିମ୍ବା ତାହା ସ୍ଥିର କୁ ସୂଚୀତ କରେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଶ୍ନ ଏହି କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ନମ୍ବର ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରେ ଉପାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନ ପଚାରିଥାଏ n ସହିତ କେତେ ସବୁ ସେଲ୍ ଚାରିଟି ସହିତ ଜଡ଼ିତ ଅଛି  
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ବିଦ୍ ର ଉତ୍ତର ଦେବାକୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଆମେ ଏହି q ପାଇଲୁ | uestion ଯାହା n ଚାରି ସହିତ ସମାନ ଅଟେ  
ତେଣୁ ମୁଖ୍ୟ କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ନମ୍ବର n କୁ n ସମାନ ଚାରିଟି ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ n ସମାନ ଚାରି 1 ଶୂନ୍ୟ n ମାଲନସ୍ ଗୋଟିଏ ଯାଏ ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଶୂନ୍ୟ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ  
ତେଣୁ ଏହି ଚାରିଟିକୁ ସବୁ ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ  
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ | ଚାରୋଟି ଆହା ସବୁଲ୍ ଯାହା ଆମ ପାଖରେ 1 ର ପ୍ରତ୍ୟେକ ମୂଲ୍ୟ ପାଇଁ ଅଛି, ଆମ ପାଖରେ ମିଲ୍ ଭାଲ୍ୟୁ ଦୁଇଟି 1 ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏକ ସଂଖ୍ୟକ ମିଲ୍ ଭାଲ୍ୟୁ ଧରାଯାଉ 1 ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ  
ତେଣୁ 1 1 ଶୂନ୍ୟ 2 1 ପ୍ଲସ୍ 1  
ତେଣୁ 1 ମିଲ୍ ର ଏକ ସମ୍ଭବ୍ୟ ମୂଲ୍ୟ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି ଏବଂ m1 ର ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି 0 ଏବଂ ଏହାକୁ ଆମେ ଏକ କକ୍ଷପଥ ଭାବରେ ଡାକିବା  
ତେଣୁ ମୋର ଗୋଟିଏ କକ୍ଷପଥ ଅଛି  
ତେଣୁ n ସମାନ 4 1 ସମାନ 0 ମିଲ୍ ସମାନ 0  
ତେଣୁ ଏହି କକ୍ଷପଥଟି 4 s କକ୍ଷପଥରେ ସମାନ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ 1 ସମାନ 1 କୁ ଯାଏ ମୋର 2 1 ଅଛି | ପ୍ଲସ୍ 1 ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି 3 ନମ୍ବର ମିଲ୍ ମୂଲ୍ୟ

ତେଣୁ ମିଲ୍ ମାଲନସ୍ ଏକର ଶୂନ୍ୟ ପ୍ଲସ୍ ଯାଏ  
ତେଣୁ ମୋର ଏହି ସବୁଲ୍ରେ ତିନୋଟି କକ୍ଷପଥ ଅଛି  
ତେଣୁ ଏହା ଚାରୋଟି p ହୋଇପାରେ ଏବଂ 1 ସମାନ ଦୁଇଟି ପାଇଁ ମୋର ମିଲ୍ ସମାନ ପ୍ଲସ୍ ମାଲନସ୍ 2 ପ୍ଲସ୍ ମାଲନସ୍ 1 0  
ତେଣୁ ଏହି ସବୁ ସେଲ୍ରେ 5 ଟି କକ୍ଷପଥ ଏବଂ 1 ସମାନ 3 ମୋର m1 v ଅଛି | ଆଲୁଏସ୍ ପ୍ଲସ୍ ମାଲନସ୍ plus ପ୍ଲସ୍ ମାଲନସ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ମାଲନସ୍ ଗୋଟିଏ ଶୂନ୍ୟ ତେଣୁ  
ତେଣୁ ସାତଟି ସାତ କକ୍ଷପଥ  
ତେଣୁ 1 ପାଇଁ ଗୋଟିଏ କକ୍ଷପଥ ଶୂନ୍ୟ 1 ସମାନ ଗୋଟିଏ ଆମର ତିନୋଟି କକ୍ଷପଥ 1 ସମାନ ଦୁଇଟି ଆମର ପାଞ୍ଚଟି ଅର୍ବିଟାଲ୍ 1 ସମାନ ତିନୋଟି ଆମ ପାଖରେ ସାତଟି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅଛି  
ତେଣୁ ଆମେ ଏକତ୍ର ଆହା ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍ ଡିଗ୍ରୀ ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚ ପ୍ଲସ୍ ସାତ ଯାହା ଆହା ଷୋହଳ କକ୍ଷପଥ ଅଛି  
ତେଣୁ ଆମକୁ ଚାରିଟି ସବୁ ସେଲ୍ ଅଛି, ଆମକୁ ଷୋହଳ କକ୍ଷପଥ ଅଛି  
ତେଣୁ ଏହି ସଂଖ୍ୟା କକ୍ଷପଥ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ n ବର୍ଗ ପରି ଯାଉଛି  
ତେଣୁ ଯଦି n 4 ତେବେ ଆମର n ବର୍ଗ ସଂଖ୍ୟା ଅଛି | ଆହା କିମ୍ବା 16 ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଦ୍ and ାରା ଏବଂ ଯଦି ସବୁଲ୍ଗୁଡ଼ିକର ସଂଖ୍ୟା ମଧ୍ୟ n ଭାବରେ ଦିଆଯାଏ କାରଣ ଏହା ଶୂନ୍ୟ n ମାଲନସ୍ କୁ ଯାଏ  
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଖ୍ୟ କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ନମ୍ବର n ଦିଆଯାଏ ତେବେ ତୁମର n ସଂଖ୍ୟାର ସବୁ ସେଲ୍ ଅଛି ଯାହାକି ତୁମର ବର୍ଗ ସଂଖ୍ୟାରେ କକ୍ଷପଥରେ ଅଛି | ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ପ୍ରତ୍ୟେକ କକ୍ଷପଥରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିପାରେ  
ତେଣୁ ଏହି କାରଣରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଦୁଇଟି n ବର୍ଗ ହେବ ଏହା ତିନିଶ ଦୁଇ ଅଟେ  
ତେଣୁ ଏହା କିପରି ସମ୍ଭବ ହେବ କାରଣ ପ୍ରତ୍ୟେକ କକ୍ଷପଥରେ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧାରଣ କରିପାରିବ ମୁଁ ସମାନ ଭାବରେ f ପୂରଣ କରିପାରିବି | ଆମର ପନ୍ଦରଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ 10 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍  
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ସମସ୍ତ 16 ଟି କକ୍ଷପଥରେ ପୂର୍ଣ୍ଣ କରେ ତେବେ ମୁଁ ସେଥିରୁ 32 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭରି ପାରିବି ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ପ୍ରତ୍ୟେକ କକ୍ଷପଥରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସ୍ଥିର ମିସ୍ ସମାନ ପ୍ଲସ୍ r ଅନ୍ୟତରେ ms ମାଲନସ୍ ଅଧା ସମାନ  
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଆଲଫା ଅଟେ | ଅନ୍ୟତ ସ୍ଥିର ହେଉଛି ଟିକେ ସ୍ଥିର ଏବଂ ଏହା ପ୍ରତ୍ୟେକ କକ୍ଷପଥରେ ଘଟୁଛି  
ତେଣୁ ମୋର 16 ଟି କକ୍ଷପଥ ଅଛି  
ତେଣୁ ମୋର 16 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହାର ms ସମାନ ପ୍ଲସ୍ ଅଧା ରହିପାରେ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ 16 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ms ସମାନ ମାଲନସ୍ r ରହିବ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ବିଷୟରେ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନର ଦ୍ୱିତୀୟ ବିଦ୍ ପ୍ରଶ୍ନର ଦ୍ୱିତୀୟ ବିଦ୍ କହିଥାଏ ଯେ ଏହି ସବୁ କୋଷଗୁଡ଼ିକରେ କେତେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି, n ପାଇଁ ମାଲନସ୍ ଅଧା ମୂଲ୍ୟ n ସହିତ ଚାରିଟି ସମାନ  
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ n ସମାନ ଚାରିଟି ପାଇଁ ଆମର ଚାରୋଟି ସବୁ ସେଲ୍ 16 ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏବଂ 32 ଅଛି | ସେଥିମଧ୍ୟରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ 16 କିମ୍ବା ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକର ଅର୍ଦ୍ଧେକ ମିସ୍ ସମାନ ମାଲନସ୍ ଅଧା ରହିପାରେ, ଅବଶିଷ୍ଟ ଅର୍ଦ୍ଧେକରେ ms ସମାନ ପ୍ଲସ୍ ଅଧା ରହିବ  
ତେଣୁ ଏହି ଉପାୟରେ ଆପଣ ପ୍ରକୃତରେ ଏହି ସମସ୍ୟାରେ ଯାହା ଶିଖିବା ଉଚିତ୍ ତାହା ହେଉଛି ପ୍ରତ୍ୟେକ ଏଲ୍ ect ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିଚୟ ଅଛି, ଏହାର ମୁଖ୍ୟ କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ନମ୍ବର ସହିତ ଏହାର ଏକ ପରିଚୟ ଅଛି n ଏହି ସମସ୍ତ ତିନିଶ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଁ ଚାରିଟି, ସେମାନେ ଏହି ଚାରୋଟି ସବୁ ସେଲ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଶୂନ୍ୟ ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ଡିଗ୍ରୀ ଚାରି s ପାଇପାରିବେ | ଚାରି p ଚାରି d ଚାରି f ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଆବ୍ ସବୁ ସେଲ୍ ଏବଂ ପ୍ରତ୍ୟେକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଚାରି p ଚାରି s ଗୋଟିଏ କକ୍ଷପଥରେ ଚାରି px ଚାରି px ଚାରି pz ଚାରି d ପାଞ୍ଚଟି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଚାରି f ସାତଟି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ରହିବ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ସମସ୍ତ ଭରିବି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ମୁଁ 32 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପୂରଣ କରିପାରିବି ଯେଉଁଥିରୁ 16 ଟି ସ୍ଥିର ହେବ କିମ୍ବା ଆଲଫା ସ୍ଥିର ମିସ୍ ସମାନ ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ 16 ଟି ବେଟା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିବ ଯାହାର ମିସ୍ ମାଲନସ୍ ସମାନ ହେବ  
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନଟି ଆହା କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ସଂଖ୍ୟାର କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ନମ୍ବର ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବ | ଏହି କକ୍ଷପଥଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଜାଣିବା ପରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଜାଣିବାକୁ ଆରମ୍ଭ କଲୁ ଯେ ଆମେ କିପରି ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକୁ ବିଭିନ୍ନ କକ୍ଷପଥରେ ସଜାଇ ପାରିବ  
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନଟି ଚିନ୍ତା କରେ ଯେ ଏହା ଏକ ଉପାଦାନର ଏକ ପରମାଣୁର ପରମାଣୁ | 29 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ 35 ନିଉଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ  
ତେଣୁ ଏହା ଦର୍ଶାଏ ଯେ ଏହା ଏକ ଆୟନ ନୁହେଁ ଏହା ଏକ ପରମାଣୁ  
ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ସମାନ  
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟା ହ୍ରାସ କରିବାକୁ କହିଥାଏ  
ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ଜାଣିଛୁ ଯଦି ଏହା ଏକ ଅଟେ | ପରମାଣୁ ଏବଂ ଏକ ଆୟନ ନୁହେଁ  
ତେଣୁ ଏହାର 29 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି  
ତେଣୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟା 29 ହେବାକୁ ଯାଉଛି  
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟା 29 ଅର୍ଥାତ୍ z ହେଉଛି 29  
ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ କେଉଁ ପରମାଣୁ ଆମେ ଆହା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଆହା | ତମ୍ବା ଏବଂ ଏହା ଏହି ଉପାଦାନର ବ electronic ଦ୍ୟୁତିକ ସଂରଚନା ଖୋଜିବାକୁ ପଚାରିଥାଏ  
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆହା କପ୍ତା

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ 29 ଏହାର z ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି 29 ଏବଂ 35 ଯାହା ଆହା 64 ହେବ | ଆହା ଆମକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଖୋଜିବାକୁ ପଡ଼ିବ | ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣ ପାଇଁ ଏହା ପାଇଁ ବିନ୍ୟାସକରଣ ତୁମେ ମନେ ରଖିବ ଯେ ଆହା ଆମକୁ ତୁମକୁ ବ increasing ୁର୍ତ୍ତା କ୍ରମରେ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସଜାଇବାକୁ ପଡ଼ିବ ଏବଂ n ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାଲ୍ୟୁ ନେଇ ଆମେ ଏହି ବର୍ଦ୍ଧିତ କ୍ରମ ପାଇବୁ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଆମର ଗୋଟିଏ s ଅକ୍ସି ଡେବେ ଦୁଇଟି s ଡାପରେ ବିଫଳ ହେବ | ଦୁଇଟି p ଡାପରେ wi ପୁରଣ କରିବ | ତିନୋଟି ବିଫଳ ହେବ ଡାପରେ ତିନୋଟି p ଡାପରେ ଚାରି s ଡାପରେ ତିନୋଟି d ଚାରି p ଭରିବ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏହି ଚିତ୍ରଟି ଆ uh ମୁଁ ନିଶ୍ଚିତ ଯେ ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରିଚିତ ଏହା ହେଉଛି n ପୂର୍ଣ୍ଣ 1 ର ବ increasing ୁର୍ତ୍ତା କ୍ରମ ଯାହା ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଛି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଆସନ୍ତୁ 1s 2s 2p ଲେଖିବା | 3s 3s 3p

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ 3p ପରେ ମୁଁ 3d ଲେଖିବି ନାହିଁ ଏବଂ ମୁଁ 4s ଲେଖିବି କାରଣ 4s ରେ n ପୂର୍ଣ୍ଣ 1 uh ଅକ୍ସି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଚାରି s ର n ପୂର୍ଣ୍ଣ 1 ଚାରି ତିନୋଟି d ର n ପୂର୍ଣ୍ଣ 1 ପାଞ୍ଚ ଅକ୍ସି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଆସନ୍ତୁ ଏହିପରି ଚେଷ୍ଟା କରିବା | ନିମ୍ନରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭରତ୍ତ ଯାହା ଦ one ାରା ଗୋଟିଏ s ରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ରହିପାରିବ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ମୁଁ ସେମାନଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେଇ ପାରିବି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଦୁଇଟି s ଏବଂ ଦୁଇଟି p ଦୁଇଟି ଆହା ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଆଇପାରେ ଦୁଇଟି p ଛଅଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇପାରିବ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଯଦି ମୁଁ ଗଣନା କରେ i ପୂର୍ଣ୍ଣରୁ ଦଶଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବି, ଚାଲନ୍ତୁ ତିନୋଟି s ଏବଂ 3 p କୁ ଦେଖିବା

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ମୁଁ ଯଦି 3 s 2 3 p 6 ଭରିବି ତେବେ ମୁଁ 18 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସରିବି ତେବେ ମୁଁ 11 ଟି ବାକି ଅକ୍ସି କାରଣ ମୋର 29 ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅକ୍ସି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ମୋର 4 ଅକ୍ସି | si ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦିଅ, ମୋର ତିନୋଟି ଡି ଅକ୍ସି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦେବା ପରେ ମୁଁ କୋଡ଼ିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସରିବି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ମୁଁ ନଅଟି ସହିତ ରହିଗଲି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ମୋତେ ଏହି ଆହା ଚାରିଟିକୁ ଦୁଇ ଆଠରେ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଉପରେ ଭରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏହି ବିନ୍ୟାସକରଣ ଚାରି s ଦୁଇ ତିନି d ନଅ ପରି ଦେଖାଯାଏ କିନ୍ତୁ ଏହି ବିନ୍ୟାସନରେ ଏକ ଅସୁବିଧା ହେଉଛି ଯେ ଏହି ଶେଲ୍ ଏହି ସଂରଚନା ଚାରି s ପୂର୍ଣ୍ଣ ହୋଇଛି କିନ୍ତୁ ତିନି d ନଅଟି ହେଉଛି | ଆହା ପୁରା ଭରପୂର ପାଖରେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଯଦି ଆମେ ଜାଣିପାରିବା ଯେ ଅଧା ଭର୍ତ୍ତି ଏବଂ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଆହା ଶେଲ୍ ଗୁଡ଼ିକ ସବୁଠାରୁ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ସେମାନଙ୍କର ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ବ୍ୟବସ୍ଥା ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ you ାରା ଆପଣଙ୍କର ଚାରୋଟି ରେସ୍ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ତିନୋଟି d ଦଶ ଅକ୍ସି ଯେପରି ଏହା ଅଧା ଭରିଯାଏ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ସ୍ଥିରତା | ସ୍ଥିରତା ପ୍ରଦାନ କରେ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ଭରପୂର ଅଟେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏହା ମଧ୍ୟ ସ୍ଥିରତା ପ୍ରଦାନ କରେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଅଠେଇଶ ନଅଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ତୁମର ଚାରୋଟି s ଏକ ତିନି d ଦଶ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣ ଅକ୍ସି ଏବଂ ତା' ପରେ ତୁମର ଏହି ମୂଳ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅକ୍ସି ଯାହା ଏଠାରେ ଦିଆଯାଉଛି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ | ଏହି ଉପାଦାନର ବିନ୍ୟାସ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନଟି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଆହା ଆକୃତିର ବିଷୟ ଅଟେ କିମ୍ବା ବିଶେଷ ଭାବରେ ଏହା ଜାଣିବାକୁ ଚାହୁଁଛନ୍ତି ଯେ ଏହି କକ୍ଷପଥରେ କେତେ ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଆପଣ ପୁନଃ ସଦସ୍ୟ ଯେତେବେଳେ ଆମର ମିଆଇଲ୍ କାଉଣ୍ଟର ନମ୍ବର ଭାବରେ ଭିନ୍ନ 1 ମୂଲ୍ୟ ଥାଏ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଆମର ଅର୍ବିଟାଲ୍ କିମ୍ବା p ଅର୍ବିଟାଲ୍ କିମ୍ବା d କକ୍ଷପଥ ଅକ୍ସି ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ କକ୍ଷପଥଟି ଗୋଲାକାର ସମୃଦ୍ଧ ଅଟେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ 1s ହେଉଛି ଏକ କ୍ଷେତ୍ର 2 s ମଧ୍ୟ ଏକ କ୍ଷେତ୍ର କିନ୍ତୁ 2s ରେଡିୟାଲ୍ ପାଇଛି | ନୋଡ୍

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ମୁଁ କିପରି 2s 2s କୁ ପରିଭାଷିତ କରେ ଅନ୍ୟ ଏକ କ୍ଷେତ୍ର ମଧ୍ୟରେ ଗୋଟିଏ ଗୋଲାକାର ଏବଂ ଦୁଇଟି କ୍ଷେତ୍ର ମଧ୍ୟରେ ଏକ ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣ ସେହି ଅଞ୍ଚଳରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇବେ ନାହିଁ ଏବଂ ଏହି ବିଷୟବସ୍ତୁ ଚିତ୍ରରେ ଏହା ଦିଆଯାଇଥାଏ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ 2s ପାଇଁ କେଉଁଠାରେ ଅକ୍ସି | କକ୍ଷପଥରେ ଆପଣ ଦେଖୁଥିବେ କେନ୍ଦ୍ରରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଟନ ଅକ୍ସି ଏବଂ ଏହା ପରେ ଏକ ଫାଙ୍କ ଅକ୍ସି ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଏଠାରେ ମିଳିପାରିବ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଦୁଇଟି p କକ୍ଷପଥ ବିଷୟରେ କଥା ହୁଅନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଏହା ରେଡିଆଲ୍ ନୋଡ୍ ବିଷୟରେ | ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ p କକ୍ଷପଥରେ ଗୋଟିଏ କୋଣାର୍କ ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି ଯାହା ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ପାଇଁ ଆପଣ ଦେଖୁପାରିବେ ଯେ xz ପ୍ଲେନରେ ଏକ ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ xz ପ୍ଲେନ ଉପରେ ଏକ ଲୋବ ଅକ୍ସି xz ବିମାନ ତଳେ କିନ୍ତୁ xz ବିମାନରେ ନୁହେଁ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ସେଠାରେ ଅକ୍ସି | tw ପାଇଁ ଏକ ପ୍ଲେନାର ନୋଡ୍ | op ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ତିନୋଟି d କକ୍ଷପଥ ପାଇଁ କିମ୍ବା ଯେକ any ଶସି d ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପାଇଁ ତୁମେ ଦୁଇଟି ବିମାନ ପାଇଛ ଯେଉଁଥିରେ ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଅକ୍ସି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ d ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପାଇଁ ଦୁଇଟି କୋଣାର୍କ ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି, p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପାଇଁ ଗୋଟିଏ କୋଣାର୍କ ନୋଡ୍ ଏବଂ s କକ୍ଷପଥ ପାଇଁ କ ang ଶସି କୋଣାର୍କ ନୋଡ୍ ନାହିଁ | ରେଡିୟାଲ୍ ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକ n ମାଇନସ୍ 1 ମାଇନସ୍ 1 ଦ and ାରା ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ସଂଖ୍ୟା କୋଣାର୍କ ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକ କେବଳ 1 ଦ୍ଵାରା ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ଯୋଡ଼ନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଆପଣ n ମାଇନସ୍ ପାଇବେ | କୋଣାର୍କ ନୋଡ୍ ଏବଂ ସମୁଦାୟ ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଆସନ୍ତୁ ଏହି 1s କୁ ଅର୍ବିଟାଲ୍ 1 ହେଉଛି 2s2p 3s 3p 3d ଲେଖିବା ଏବଂ କୋଣାର୍କ ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକର ସଂଖ୍ୟା ଜାଣିବା

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏହା କକ୍ଷପଥ କୋଣାର୍କ ଶୂନ୍ୟ ହୋଇଥିବାରୁ କକ୍ଷପଥ କୋଣାର୍କ ନୋଡ୍ ଶୂନ୍ୟ p କକ୍ଷପଥ ନୋଡ୍ ଗୋଟିଏ | s orbital angular node ହେଉଛି ଶୂନ୍ୟ p orbital angular node ହେଉଛି 1 d orbital angular node 2 କେବଳ spd i ଆ ang ୁଲ୍ଲାର ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକ ନ୍ୟସ୍ତ କରୁଛି କି ନାହିଁ କ no ଶସି ନୋଡ୍ ନାହିଁ ଦୁଇଟି s ହେଉଛି ଆହା ଦ୍ଵିତୀୟ ଆହା ଅର୍ବିଟାଲ୍

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏହାର ଗୋଟିଏ ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି ଦୁଇଟି p ହେଉଛି ସର୍ବନିମ୍ନ p କକ୍ଷପଥ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏହାର କ no ଶସି ନୋଡ୍ ନାହିଁ ତିନିଟି ହେଉଛି ତୃତୀୟ s କକ୍ଷପଥ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ସେଥିପାଇଁ ଦୁଇଟି ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି କାରଣ i am n minus 1 minus one

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ତିନି p ରେ ଗୋଟିଏ ନୋଡ୍ ଥିା d d ହେଉଛି ସର୍ବନିମ୍ନ d କକ୍ଷପଥ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଏହାର କ radi ଶସି ରେଡିଆଲ୍ ନୋଡ୍ ନାହିଁ | 1 2 2 2.

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ଆପଣ 1s 2s ପାଇଁ 0 ଦେଖନ୍ତି ଏବଂ 2p ଉଭୟର ଗୋଟିଏ ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି 3s 3p 3d ଉଭୟର ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି ନୋଡ୍ ଅକ୍ସି

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକର ସଂଖ୍ୟା ସମୁଦାୟ ସଂଖ୍ୟା ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକ n ମାଇନସ୍ ଦ given ାରା ନିର୍ଭରଶୀଳ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ତିନୋଟି s ତିନି p ତିନି | d ର ସମାନ ମୂଲ୍ୟ ଅକ୍ସି ଯାହା ତିନୋଟି ଅଟେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ସମୁଦାୟ ସଂଖ୍ୟା ନୋଡ୍ ଦୁଇଟି ଅଟେ

ଡେଣ୍ଟ୍ରୋନ୍ ସମୁଦାୟ ସଂଖ୍ୟା ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକ କେବଳ n ଆଙ୍ଗୁଲାର ନୋଡ୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ରେଡିୟାଲ୍ ନୋଡ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଉଭୟ n ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀକୁ ଦେଖିବା | ଏହି ପ୍ରଶ୍ନଟି ପ୍ରଭାବଶୀଳୀ ପରମାଣୁ ଚାର୍ଜ ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ ଯଦି ତୁମେ ମନେ ରଖ, ତେବେ ଆମେ th ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ | ଏହା ହେଉଛି ଚରଙ୍ଗ ଫାଙ୍କସନ୍ ର ବର୍ଗ କିମ୍ବା ଚରଙ୍ଗ ଫାଙ୍କସନ୍ ର ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ ବଣ୍ଟନ ଆହା ସହିତ ଏହି ଆହା ଚିତ୍ରଟି ଗୋଟିଏ s କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଏହି ଚିତ୍ରଟି ଦୁଇଟି s କକ୍ଷପଥରେ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ ଯାହା ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖୁ ଯାହା ଏଠାରେ ଦେଖୁ | 1s କକ୍ଷପଥରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଖୋଜିବାର

ସମ୍ଭାବନା ଅତି ଶୀଘ୍ର ଅଦୃଶ୍ୟ ହୋଇଯାଏ ତୁମେ ଏହା 0.21 nan ନାନୋମିଟରରୁ ଅଧିକ ହୋଇଥିବାର ଦେଖି ପାରିବ ତୁମର ଶୂନ୍ୟ ସମ୍ଭାବନା ଅଛି କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଦୁଇଟି s କ୍ଷମପଥକୁ ଦେଖିବ ତୁମେ ଦେଖିବ ଯେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଖୋଜିବାର ସମ୍ଭାବନା ମଧ୍ୟ ବୃହତ ମୂଲ୍ୟ ମଧ୍ୟରେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଗୁଣିତମ୍ବ ମଧ୍ୟ ସୀମିତ ଅଟେ ତେଣୁ ଦୁଇଟି s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଣିତମ୍ବ ଠାରୁ ଅଧିକ ମିଳିଲା ଏବଂ ଗୋଟିଏ s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଣିତମ୍ବ ନିକଟରେ ଗଠିତ ହେଲା | ଫଳସ୍ୱରୂପ ଗୁଣିତମ୍ବ ସମ୍ପର୍କରେ ଦେଖି ଆମର ଗୁଣିତମ୍ବ ଅଛି ଯାହାର ଆହା ଗୁଡ଼ ପ୍ରୋଟନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପରିବେଶ ପ୍ରଦାନ କରେ | କେନ୍ଦ୍ର ଏବଂ ଗୁଣିତମ୍ବ ର ଏହି ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକୁ ଏକତ୍ର କରିଥାଏ ଯାହାକି ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାରିପାଖରେ ଅଛି ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଅଧିକରୁ ଅଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପରିମାଣର ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜରେ ଯୋଡ଼ି ହୋଇଥିବେ ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ କମ୍ ଅନୁଭବ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିବେ | ଏହି ପରମାଣୁ ଚାର୍ଜ କିମ୍ବା ଏହି ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜର କମ୍ କାରଣ ସେଠାରେ ଅନେକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହା ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜର ସମାନ ଉତ୍ସ ପାଇଁ ପରସ୍ପର ସହିତ ପ୍ରତିବନ୍ଧିତା କରନ୍ତି ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର ଅଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଥାଏ ସେତେବେଳେ ସମସ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପରମାଣୁ ଚାର୍ଜକୁ ସମାନ ପରିମାଣରେ ଅନୁଭବ କରିବେ ନାହିଁ | ସେମାନେ କେତେ ପରିମାଣରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବିସ୍ତାର କରିବେ ତାହା ଆଶା କରିବ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜ ଏହି ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଆଣବିକ ଶୃଙ୍ଖଳା ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଦାନ କରାଯାଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଟନ୍ତି ଏବଂ ଗୁଣିତମ୍ବ ଠାରୁ ଅଧିକ ଦୂରରେ ଅବଶ୍ୟ ଏହା ପରମାଣୁ ଯଦି ଦୂରତରୁ କମ୍ ଅନୁଭବ କରିବାକୁ ଯାଉଛି | ଚାର୍ଜ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜ ଛୋଟ ହୋଇଯାଏ ଯେତେବେଳେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଣିତମ୍ବରୁ ଅଧିକ ମିଳିଥାଏ | ଆସନ୍ତୁ, 1s ଏବଂ 2s କୁ ତୁଳନା କରିବା 2s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ 1s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ତୁଳନାରେ ଗୁଣିତମ୍ବ ଠାରୁ ଅଧିକ ମିଳିଥାଏ କାରଣ 1s କ୍ଷମପଥ ଗୁଣିତମ୍ବର ନିକଟତର ଅଟେ ତେଣୁ 1s ର ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜ ବର୍ତ୍ତମାନ 2s କ୍ଷମପଥର ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜଠାରୁ ଅଧିକ ହେବ | ଅନ୍ୟ ପ୍ରଶ୍ନଟି ହେଉଛି 4d ଏବଂ 4f ଯୁକ୍ତି ସମାନ ଦିଗରେ f ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଁ ଅଧିକ ବିସ୍ତାର ହୋଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା 4 d ତୁଳନାରେ ଗୁଣିତମ୍ବ ଠାରୁ ଅଧିକ ଦୂରକୁ ଚାଲିଯାଏ କାରଣ ଉଭୟଙ୍କର ସମାନ ନୀତି କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ନମ୍ବର 4 ଥିଲେ ମଧ୍ୟ ସେମାନଙ୍କର 2 ଭିନ୍ନ ଅଛି | ଆହା ଆଜିମୁଖ୍ୟତଃ କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ନମ୍ବର 1

ତେଣୁ 4 f ଯାହାକି ଅଧିକ ବିସ୍ତାରିତ ହୁଏ ପରମାଣୁ ଚାର୍ଜରୁ କମ୍ ଅନୁଭବ କରିବ ତେଣୁ ଏହି ପରମାଣୁ ଚାର୍ଜ ଚାରି f ରୁ ଅଧିକ ହେବ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଚିନୋଟି d ଏବଂ ଚିନୋଟି p ତୁଳନା କରେ ତେବେ ଯୁକ୍ତି ପୁଣି ଚିନି d କ୍ଷମପଥରେ ସମାନ | 1 ର ଦୁଇଟି ସମାନ ଅଟେ ଯାହା ଚିନୋଟି p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ବିସ୍ତାରିତ, ଯାହାର 1 ଗୋଟିଏ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ମନେରଖ ଯେ ଆମେ ଯେତେବେଳେ ଏହା କରୁ, ଯେତେବେଳେ n ମୂଲ୍ୟଗୁଡ଼ିକ ମୁଖ୍ୟ କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ n ଅଟେ | ଅମ୍ବର ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ 3p ଏବଂ 3d ତୁଳନା କଲେ ମୁଁ ଦେଖେ ଯେ 3p ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ 3d ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଆଣବିକ ସୁଯୋଗ ପାଇବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ସମାନ ଭାବରେ କହିପାରିବା ଯେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜକୁ ସମାନ ରଖୁଛୁ ଏବଂ ଆମେ କହିଲୁ ଯେ ଆମେ ବିଭିନ୍ନ କ୍ଷମପଥକୁ ତୁଳନା କରିଛୁ | କିନ୍ତୁ ଧରାଯାଉ ଯଦି ମୁଁ କହୁଛି ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଏବଂ ସିଲିକନ୍ ଉଭୟର ଚିନୋଟି p ରେ ଭାଲେନ୍ସ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ୱାରା elect ାରା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଧିକ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜ ଅନୁଭବ କରିବ ଏହା ଆଲୁମିନିୟମ୍ କିମ୍ବା ଆହା କିମ୍ବା ଏହା ସିଲିକନ୍ ରେ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ୱାରା positive ାରା ଆପଣଙ୍କୁ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜର ସଂଖ୍ୟା ଉପରେ ଧ୍ୟାନ ଦେବାକୁ ପଡ଼ିବ | ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଏବଂ ସିଲିକନ୍ ଗୁଣିତମ୍ବ ଗୁଣିତମ୍ବ

ତେଣୁ ଯଦି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗୁଣିତମ୍ବରେ ପଡ଼ିଗଲା ଚାର୍ଜ କିମ୍ବା ପ୍ରୋଟନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଅଧିକ ଥାଏ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ସମାନ କ୍ଷମପଥରେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉଭୟ ସମାନ p ah କିମ୍ବା p ଅର୍ବିଟାଲରେ ଥାଏ | କ୍ୱାଣ୍ଟମ୍ ସଂଖ୍ୟା

ତେଣୁ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପଡ଼ିଗଲା ଚାର୍ଜ ଯେତେ ଅଧିକ ହେବ ତାହା ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜ ହେବ କାରଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅଧିକ ସଂଖ୍ୟକ ପଡ଼ିଗଲା ଚାର୍ଜ ଆକ୍ରମଣ ଏହି ଏଲ୍ କୁ ଆକର୍ଷିତ କରୁଛି | ଏକ୍ସ୍

ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆମେ କିପରି ଏହି ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜ କରୁ

ତେଣୁ ଏହି ବକ୍ତୃତା ରେ ଆମେ ଅଧ୍ୟାୟର ପରମାଣୁ ସଂରଚନାର ସଂକଳ୍ପକୁ ଅନେକଗୁଡ଼ିଏ ସମସ୍ୟା ମାଧ୍ୟମରେ ସଂଶୋଧନ କରୁ, ଅବଶ୍ୟ ତୁମର ପାଠ୍ୟପୁସ୍ତକରେ ତୁମର ଆହୁରି ଅନେକ ସମସ୍ୟା ଅଛି କିନ୍ତୁ ମୁଁ ସେହି ସମସ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଧାରଣାକୁ କଭର କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ | ତୁମେ ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ କରିବା ପୂର୍ବରୁ ତୁମକୁ ମନେ ପକାଇବାକୁ ପଡ଼ିବ ମୁଁ ଆଶା କରେ ତୁମେ ଏହି ସମସ୍ୟାଗୁଡ଼ିକ ପସନ୍ଦ କରିବ ଏବଂ ତୁମେ ଏହି ଇନପୁଟ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଅନ୍ୟ ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ ଜାରି ରଖିବ ଯାହା ଆମ ଧ୍ୟାନରେ ଧ୍ୟାନବାଦ |