

এবং এর জন্য

ব্রোমিন এর পারমাণবিক সংখ্যা ৮০। এর ইলেকট্রন বিন্যাস হলো
১। ব্রোমিনের সর্ববহিস্থ শক্তিস্তরের ইলেকট্রনগুলো অরবিটালে থাকে। অরবিটালে ৫টি ইলেকট্রন আছে।

ব্রোমিনের শেষ ইলেকট্রনের চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান

প্রধান কোয়ান্টাম সংখ্যা ৪ যেহেতু এটি চতুর্থ শক্তিস্তরে অবস্থিত

অ্যাজিমুথাল কোয়ান্টাম সংখ্যা ০ অরবিটালের জন্য

চৌম্বকীয় কোয়ান্টাম সংখ্যা ০ অরবিটালের জন্য এর মান ০ হতে
পারে। যেহেতু শেষ ইলেকট্রনটি এ প্রবেশ করেছে তাই এর মান ০

স্পিন কোয়ান্টাম সংখ্যা ১/২ যেহেতু অরবিটালে ইলেকট্রনটি স্পিন ডাউন অবস্থায়
আছে

বক্স পদ্ধতিতে কোয়ান্টাম সংখ্যা

v

o

u o

u •

কোয়ান্টাম সংখ্যার সেট