

639

(1)

質量数の和と電荷の和は変わらないので、

質量数：18、電荷：9 が成り立つように①を決定すればよい。

すると、 1_1X となる。

原子番号 1 は水素(H)なので、

1_1H が①に入る。

(2)

質量数：8、電荷：4 が成り立つように②を決定すればよい。

すると、 4_2X となる。

原子番号 2 はヘリウム(He)なので、

4_2He が②に入る。

(3)

質量数：12、電荷：6 が成り立つように③を決定すればよい。

すると、 1_0X となる。

原子番号 0 は存在しないのでこれは中性子 n である。

よって、 1_0n が③に入る。

(4)

質量数：28、電荷：13 が成り立つように④を決定すればよい。

すると、 ${}^{27}_{12}X$ となる。

原子番号 12 はマグネシウム(Mg)なので、

${}^{27}_{12}Mg$ が④に入る。