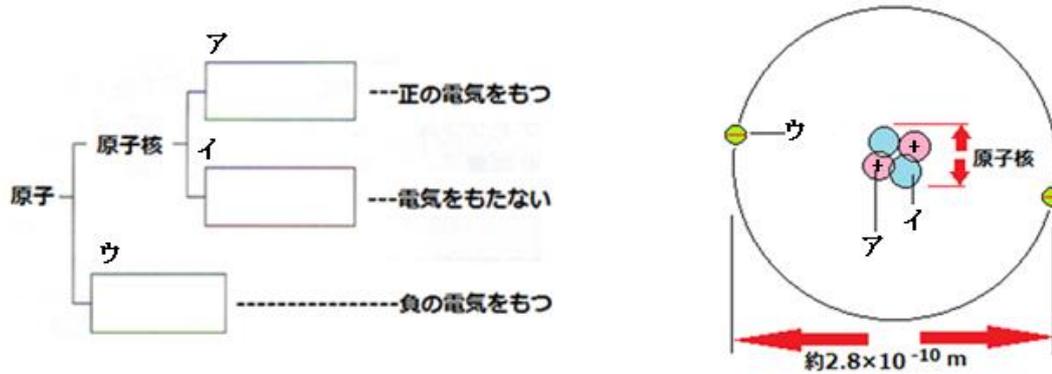


練習問題 1

1. 下の図・表の (ア) ~ (ウ) に適当な語句を入れよ。



<解答欄>

ア	イ	ウ
陽子	中性子	電子

2. 次の文章中の () に適する語や数を答えよ。

原子はその中心に電荷をもつ (①) と、それを取り巻く負の電荷をもつ (②) からなる。さらに、(①) は、正の電荷をもつ (③) と、電荷をもたない (④) からなる。(③) の数は原子の種類を決めるので、(⑤) という。また、原子核中の (③) の数と (④) の数の和を (⑥) という。また、原子番号 (=陽子の数) が同じで、(⑦) の数が異なる原子を互いに (⑧) という。

<解答欄>

①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧
原子核	電子	陽子	中性子	原子番号	質量数	中性子	同位体

3. 次の文章中の () に適する語を答えよ。

元素を (①) の順に並べると、性質の似た元素が周期的に現れる。これを元素の (②) という。ロシアの (③) は、性質の似た元素を同じ縦の列に配列した最初の周期表をつくった。周期表の縦の列を (④) という。同じ (④) に属する元素を (⑤) といい、価電子の数が同じなので、化学的性質がよく似ている。一方、周期表の横の行を (⑥) という。周期表の水素を除く、1 族の元素群を (⑦) という。また、Be、Mg を除く、2 族の元素群を (⑧) という。F、Cl、Br、I などの 17 族の元素群を (⑨) といい、He、Ne、Ar などの元素群を (⑩) という。

<解答欄>

①	②	③	④	⑤
原子番号	周期律	メンデレーエフ	族	同族元素
⑥	⑦	⑧	⑨	⑩
周期	アルカリ金属	アルカリ土類金属	ハロゲン	希ガス