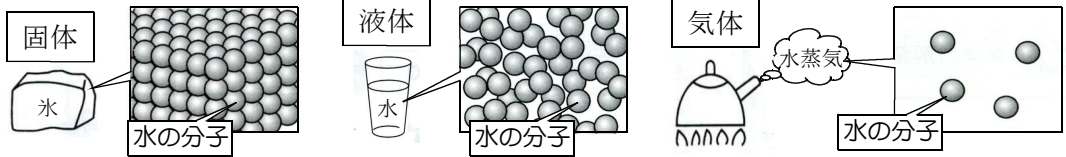


水の状態変化

ア… 固体・液体・気体で原子の組み合わせ変わらず、分子の集まり方が変わる。



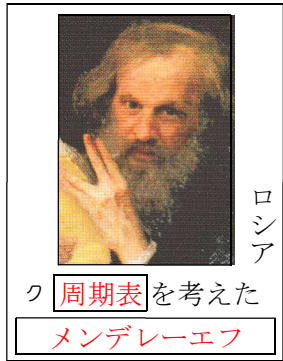
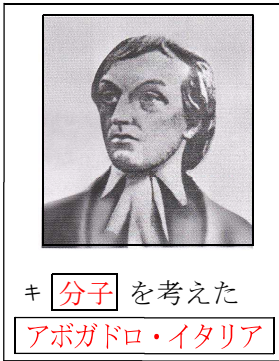
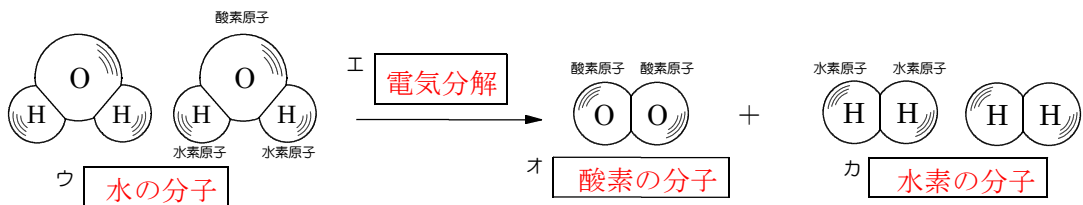
粒(水の分子)がすきまなく集まり、決まった形をしている。目に見える

固体に比べると粒(水の分子)どうしのすきまが大きく形は容器にしたがって変わるが、目には見える。

粒(水の分子)の間が大きくはなればばらな状態だから目には見えない

水の化学変化

イ… もとの物質とは別の物質ができる。つまり原子の結びつく相手が変わる。

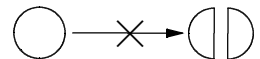


周期表

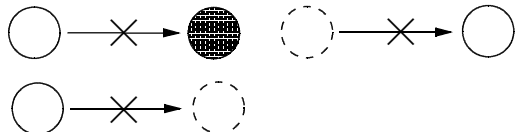
…原子を質量順に並べた表。今は原子の構造に基づいて並べられている。

原子の性質

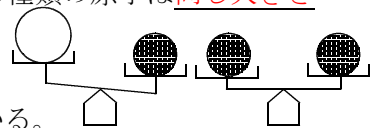
①原子は化学変化によって、それ以上分割できない



②原子は化学変化によってほかの種類の原子に変わったり、なくなったり、新しくできたりすることはない



③原子は種類によって大きさと質量が決まっている。同じ種類の原子は同じ大きさ 同じ質量である。



④原子の種類は、およそ100種類あまりが発見されている。

⑤もっとも小さい原子は水素原子である。大きさは1cmの1億分の1くらいである。

⑥1円硬貨は約220垓個のアルミニウム原子からできている。

約22,000,000,000,000,000,000個