

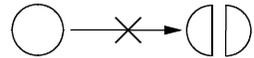
# 物質は何からできているのか

① 物質をつくっているそれ以上分割することのできない小さな粒子を何-----ア  
 といふか。 原子

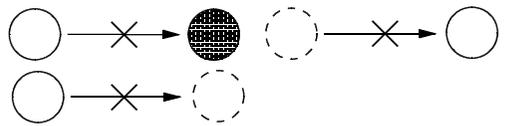
② ①を考えたのはだれか。-----イ ドルトン

## 原子の性質

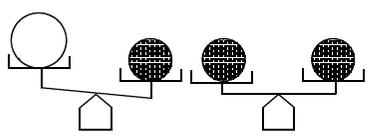
① 原子は、ウ それ以上分割できない



② 原子は、エ 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オ 大きさと質量が決まっ  
ている。同じ種類の原子はカ 同じ大きさ同じ質量  
である。



④ 原子の種類は、およそキ 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ク 水素原子である。大きさはケ 1cmの1億分の1くらいである。

⑥ 1円硬貨はコ 約220核個のアルミニウム原子からできている。

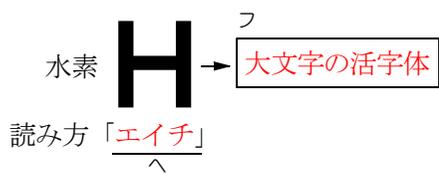
約22,000,000,000,000,000,000個

## 原子の記号

...ア 世界で共通して使われている。

B <u>非 金 属</u>				C <u>金 属</u>			
原子名	記号	原子名	記号	原子名	記号	原子名	記号
水素(原子) サ	H	塩素(原子) ソ	Cl	ナトリウム テ	Na	銅原子 ネ	Cu
酸素(原子) シ	O	硫黄(原子) タ	S	マグネシウム ト	Mg	銀原子 ノ	Ag
窒素(原子) ス	N	ネオン チ	Ne	カルシウム ナ	Ca	アルミニウム ハ	Al
炭素(原子) セ	C	アルゴン ツ	Ar	鉄原子 ニ	Fe	亜鉛原子 ヒ	Zn
				カリウム ヌ	K		

アルファベット1文字で表す  
 原子の記号



アルファベット2文字で表す  
 原子の記号

