

問題

図1

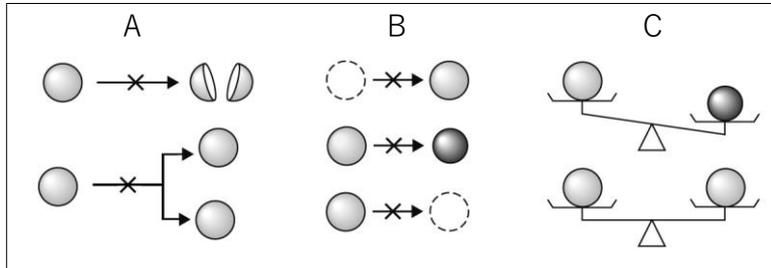
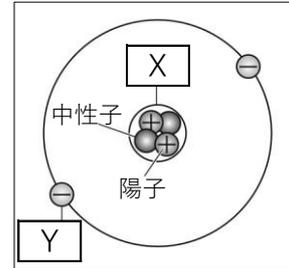


図2



- ① 物質をつくっている、それ以上分けられない最小の粒子を何というか、書きなさい。
- ② 原子の性質について、図1中のA~Cにあてはまるものを、次のア~ウから1つずつ選び、記号で答えなさい。
 ア. 原子の種類によって、質量や大きさがきまっている。
 イ. 化学変化によって、原子がほかの種類原子に変わったり、なくなったり、新しくできたりすることはない。
 ウ. 化学変化によって、原子はそれ以上に分割することはできない。
- ③ 原子には、性質が異なる複数の種類がある。原子の種類を何というか、書きなさい。
- ④ 図2は原子の構造を表したものである。図2中のXとYにあてはまる語をそれぞれ書きなさい。
- ⑤ 原子の中でいちばん小さく、またいちばん質量が小さい水素原子の大きさはどのくらいであるか。次のア~ウから1つ選び、記号で答えなさい。
 ア. 1 cm の 1000 万分の 1 の大きさ イ. 1 cm の 1 億分の 1 の大きさ ウ. 1 cm の 10 億分の 1 の大きさ
- ⑥ 下の表の空欄に、元素の名前や元素記号を直接書き入れなさい。

名前	記号	名前	記号	名前	記号	名前	記号
水素	H	ナトリウム	Na	塩素	Cl	銅	Cu
炭素	C	マグネシウム	Mg	カリウム	K	亜鉛	Zn
窒素	N	アルミニウム	Al	カルシウム	Ca	銀	Ag
酸素	O	硫黄	S	鉄	Fe	金	Au

- ⑦ 元素の規則性をもとにしてつくった表を何というか、書きなさい。
- ⑧ いくつかの原子が結びついてできている、物質の性質を示す最小の粒子を何というか。

①	原子	② A	ウ	B	イ	C	ア	③	元素
④ X	原子核	Y	電子	⑤	イ	⑦	周期表	⑧	分子