

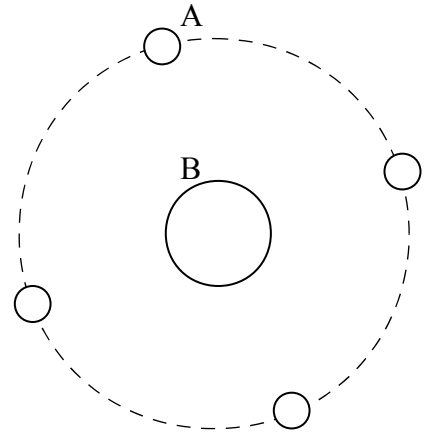
イオン1

1 図は原子の構造を表している。これについて説明した文の空らん

に適切な語句を書きなさい。また選択肢のあるものは記号を選びなさい。

(1) 右図のように原子はその中心に大きな粒子Bがあり、
その周りを小さな粒子Aが回っている。

粒子Aを(①)、粒子Bを(②)
という。



(2) 粒子Aは粒子Bに比べて質量が極めて小さくほぼ0に等しい。
また粒子Aは(a. プラス b. マイナス)の電気を帯びている。

(3) 粒子Bはさらに、電気を帯びていない粒子Cと、電気を帯びている粒子Dから
できている。粒子Cを(③)、粒子Dを(④)という。

(4) 1つの粒子Aがもつ電気量と1つの粒子Dがもつ電気量は等しく、プラスマイナスが逆である。
そして原子に含まれる粒子Aの数と粒子Dの数は同じなので原子全体で見ると
(a. 電気を帯びていない。 b. プラスの電気を帯びている。 c. マイナスの電気を帯びている。)

(5) 原子が粒子Aを失ったり、逆に粒子Aを受け取ったりして電気を帯びることがある。
これを(⑤)という。

⑤のうち粒子Aを失ってプラスの電気を帯びたものを(⑥)

粒子Aを受け取ってマイナスの電気を帯びたものを(⑦)という。

(6) (⑧)や水素は⑥になりやすい。

答

1

- (1) ①電子 ②原子核
- (2) b
- (3) ③中性子 ④陽子
- (4) α
- (5) ⑤イオン ⑥陽イオン ⑦陰イオン
- (6) ⑧金属