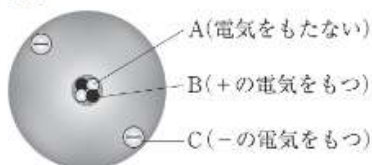


イオンと原子の成り立ち・イオンを表す化学式 **A** ⌚ 6分

1. 次の問いに答えなさい。

- (1) 図1は、ヘリウム原子の構造を模式的に表したものである。

図1



- ① A～Cをそれぞれ何というか。

A	中性子	[1]	B	陽子	[2]	C	電子	[3]
---	-----	-----	---	----	-----	---	----	-----

- ② AとBをあわせて何というか。

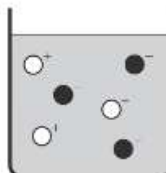
原子核 [4]

- ③ 原子全体は電気を帯びているか、帯びていないか。

帯びていない。 [5]

- (2) 図2は、塩化ナトリウムが水にとけて、●
- ⁻
- （陰イオン）と○
- ⁺
- （陽イオン）に分かれているようすをモデルで表したものである。

図2



- ① ●
- ⁻
- は、電子を失ったものか、電子を得たものか。

電子を得たもの。 [6]

- ② ○
- ⁺
- は、電子を失ったものか、電子を得たものか。

電子を失ったもの。 [7]

- ③ ●
- ⁻
- と○
- ⁺
- は何か。それぞれ名称と、化学式を答えなさい。

● ⁻	名称	塩化物イオン	[8]	化学式	Cl ⁻	[9]
○ ⁺	名称	ナトリウムイオン	[10]	化学式	Na ⁺	[11]

- (3) ナトリウム原子は電子を11個持っている。ナトリウムイオンには電子が何個あるか。

10 個 [12]