

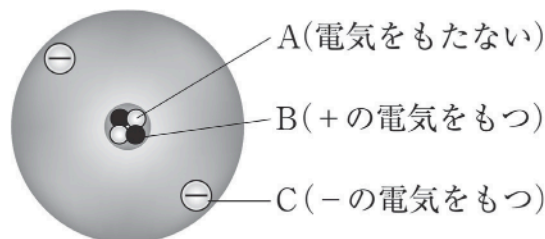
水溶液とイオン

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	[1]	B	[2]	C	[3]
---	-----	---	-----	---	-----

② AとBをあわせて何というか。

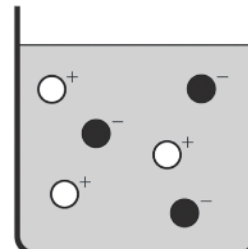
[4]

③ 原子全体は電気を帯びているか、帯びていないか。

[5]

(2) 図2は、塩化ナトリウムが水にとけて、●<sup>-</sup>(陰イオン)と○<sup>+</sup>(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 ●<sup>-</sup>は、電子を失ったものか、電子を得たものか。

[6]

② ○<sup>+</sup>は、電子を失ったものか、電子を得たものか。

[7]

次ページにつづく ▶▶▶

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

● <sup>-</sup>	名称	[8]	化学式	[9]
○ <sup>+</sup>	名称	[10]	化学式	[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。

[12]
------