

1 (各4点×20 計80点)

次のイオンを化学式で表せ。

- | | | | |
|----------------|--------------------------|----------------|--------------------------|
| (1) 硝酸イオン | [] | (2) ナトリウムイオン | [] |
| (3) 酢酸イオン | [] | (4) マグネシウムイオン | [] |
| (5) 塩化物イオン | [] | (6) リン酸イオン | [] |
| (7) 硫酸イオン | [] | (8) カリウムイオン | [] |
| (9) フッ化物イオン | [] | (10) 臭化物イオン | [] |
| (11) 水素イオン | [] | (12) 酸化物イオン | [] |
| (13) 硫化物イオン | [] | (14) アンモニウムイオン | [] |
| (15) 水酸化物イオン | [] | (16) リチウムイオン | [] |
| (17) カルシウムイオン | [] | (18) 炭酸イオン | [] |
| (19) アルミニウムイオン | [] | (20) 窒化物イオン | [] |

2 (各10点 計20点)

(1) イオン化エネルギーの定義を答えよ。

(2) 電子親和力の定義を答えよ。

中1 甲陽コンプリート物理化学 夏期第3講小テスト【解答】

1 (各4点×20 計80点)

- 【解答】 (1) NO_3^- (2) Na^+ (3) CH_3COO^- (4) Mg^{2+} (5) Cl^- (6) PO_4^{3-}
(7) SO_4^{2-} (8) K^+ (9) F^- (10) Br^- (11) H^+ (12) O^{2-}
(13) S^{2-} (14) NH_4^+ (15) OH^- (16) Li^+ (17) Ca^{2+} (18) CO_3^{2-}
(19) Al^{3+} (20) N^{3-}

2 (各10点 計20点)

- 【解答】 (1) 原子から電子を1つ取り去って陽イオンにするのに必要なエネルギー
(2) 原子に電子を1つ与え、陰イオンになるときに放出されるエネルギー

- 【基準】 (1) 「取り去る」，「陽イオン」，「必要な」で各3点，1点おまけ
(2) 「与え」，「陰イオン」，「放出される」で各3点，1点おまけ