平成２９年度　学年末考査　解答用紙

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 |  | (1) | (2) | (3) | (4) |
| (5) | (6) | (7) | (8) |
| (9) | (10) | (11) | (12) |
| (13) | (14) | (15) | (16) |
| (17) | (18) | (19) | (20) |
| ２ |  | ア　　　　　　　イ | ウ | エ |
| オ　　　　　カ　　　　　キ | ク | ケ |
| コ　　　　　サ　　　　　シ | ス | セ |
| ソ　　　　　　　タ | チ | ツ |
| ３ | 問１ | ア | イ | ウ | エ | オ |
| カ | キ | ク | ケ |  |
| 問２ | （１） | （２） |
| （３） | （４） |
| ４ | 問１ | (1)名称 | 問１（２）塩素原子の電子配置図 | （２）Ｍ殻電子８コの電子配置図 | 問２ 硫化物イオンの電子配置図 |
| 問２ | 陽子の数　　　　　　コ電子の数　　　　　　コ |
| 問３ |  | 問４ |  | 問５ | 塩化ナトリウム | 塩化カルシウム |
| 問６ | CH3COOH | CaCO3 | (CH3COO)2Ca |
| ５ | 問１ | HCl | H2CO3 | NaOH |

平成２９年度　学年末考査　解答用紙

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 |  | (1)Ｈ＋ | (2)Ｎａ＋ | (3)Ｋ＋ | (4)銅（Ⅰ）イオン |
| (5)アンモニウムイオン | (6)Ｍｇ２＋ | (7)Ｃａ２＋ | (8)Ｆｅ２＋ |
| (9)銅（Ⅱ）イオン | (10)亜鉛イオン | (11)Ａｌ３＋ | (12)Ｆ－ |
| (13)Ｃｌ－ | (14)水酸化物イオン | (15)硝酸イオン | (16)Ｏ２－ |
| (17)Ｓ２－ | (18)硫酸イオン | (19)炭酸イオン | (20)リン酸イオン |
| ２ |  | ア　　　　　　　イ　　　１　　　　　　　　１ | ウ　　ＫＣｌ | エ　　　塩化カリウム |
| オ　　　　　カ　　　　　キ　　　２　　　　１　　　　　Ｃｌ－ | クＣａＣｌ２ | ケ　　　塩化カルシウム |
| コ　　　　　サ　　　　　シ　　　２　　　　１　　　　　ＯＨ－ | スＣａ（ＯＨ）２ | セ　　　水酸化カルシウム |
| ソ　　　　　　　タ　　　２　　　　　　　　１ | チＣｕ（ＮＯ３）２ | ツ　　　硝酸銅（Ⅱ） |
| ３ | 問１ | ア１７ | イ１７ | ウ１７ | エ２ | オ８ |
| カ７ | キ１７ | ク１８ | ケ陰 | カ７ |
| 問２ | (1)　　Li　→　Li＋　＋　e－ | (2)　　　Al　→　Al３＋　＋　３e－ |
| (3)　　F　＋　e－　→　F－ | (4)　　S　＋　２e－　→　S２－ |
| ４ | 問１ | (1)名称アルゴン | 問１（２）塩素原子の電子配置図 | （２）Ｍ殻電子８コの電子配置図 | 問２ 硫化物イオンの電子配置図 |
| 問２ | 陽子の数　　１６　　コ電子の数　　１８　　コ |
| 問３ | 静 | 問４ | さくさん | 問５ | 塩化ナトリウムNaCl | 塩化カルシウムCaCl2 |
| 問６ | CH3COOH酢酸 | CaCO3炭酸カルシウム | (CH3COO)2Ca酢酸カルシウム |
| ５ | 問１ | HCl塩酸 | H2CO3炭酸 | NaOH水酸化ナトリウム |

平成２８年度　学年末考査　解答用紙

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 |  | (1)Ｈ＋ | (2)Ｎａ＋ | (3)Ｋ＋ | (4)銅（Ⅰ）イオン |
| (5)アンモニウムイオン | (6)Ｍｇ２＋ | (7)Ｃａ２＋ | (8)Ｆｅ２＋ |
| (9)銅（Ⅱ）イオン | (10)亜鉛イオン | (11)Ａｌ３＋ | (12)Ｆ－ |
| (13)Ｃｌ－ | (14)水酸化物イオン | (15)硝酸イオン | (16)Ｏ２－ |
| (17)Ｓ２－ | (18)硫酸イオン | (19)炭酸イオン | (20)リン酸イオン |
| ２ |  | ア　　　　　　　イ　　　１　　　　　　　　１ | ウ　　ＫＣｌ | エ　　　塩化カリウム |
| オ　　　　　カ　　　　　キ　　　２　　　　１　　　　　Ｃｌ－ | クＣａＣｌ２ | ケ　　　塩化カルシウム |
| コ　　　　　サ　　　　　シ　　　２　　　　１　　　　　ＯＨ－ | スＣａ（ＯＨ）２ | セ　　　水酸化カルシウム |
| ソ　　　　　　　タ　　　２　　　　　　　　１ | チＣｕ（ＮＯ３）２ | ツ　　　硝酸銅（Ⅱ） |
| ３ | 問１ | ア１７ | イ１７ | ウ１７ | エ２ | オ８ |
| カ７ | キ１７ | ク１８ | ケ陰 |  |
| 問２ | (1)名称アルゴン | 問２　塩素原子の電子配置図 | 問２ Ｍ殻電子８コの電子配置図 | 問３ 硫化物イオンの電子配置図 |
| 問３ | 陽子の数　　１６　　コ電子の数　　１８　　コ |
| 問４ | イ |  |
| ４ | 問１ | (1)陽子　　１　　コ電子　　０　　コ | (2)陽子　　９　　コ電子　　１０　コ | (3)陽子　　１１　コ電子　　１０　コ | (4)陽子　　４８　コ電子　　５０　コ |
| 問２ | 静 | 問３ |  |  |
| ４ | 問４ | (1)　　Li　→　Li＋　＋　e－ | (2)　　　Al　→　Al３＋　＋　３e－ |
| (3)　　F　＋　e－　→　F－ | (4)　　S　＋　２e－　→　S２－ |
| ５ | 問１ | HCl塩酸（塩化水素） | H2CO3炭酸 |
| NaOH水酸化ナトリウム |  |
| 問２ | ア→　　赤　　イ→　赤 | ウ→　　赤　　エ→　赤 |
| オ→　　青　　カ→　青 | キ→　　青　　ク→　青 |
| 問３ | 酸性　水素イオン（H＋）を含んでいる。 |
| アルカリ性　水酸化物イオン（OH－）を含んでいる。 |
| ６ | 問１ | さくさん | 問２ | CH3COOH酢酸 | CaCO3炭酸カルシウム | (CH3COO)2Ca酢酸カルシウム |
| 問３ | （１）炭酸カルシウム | （２）酢酸 | （３）酢酸カルシウム |
| 問４ | 炭酸カルシウム |  |
| ７ | 問１ | アイオン化エネルギー | イ陽 | ウアルカリ金属 | エ小さく |
| オ希ガス | カ融点 | キ固体 | ク硬 |
| ケ通さない | コ融解 | サ水溶液 | シ通す |
| 問2(1) | ANaCl | BCaCl2 |
| 問2(2) | C水に溶けやすい | D水に溶けにくい |
| E食塩などに利用 | F除湿剤などに利用 |

※７　問１．コは出題ミスのため全員正解にしました。

平均点　５１．４　最高点９９