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) | | A  NaCl | | | | | | | | | | | | | | B  CaCl2 | | | | | | | |
| 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