

原子と分子.3

名前

解答

解答

- 問1 次のうち原子の特性として正しくないものを全て挙げよ。 (②④)
- ①化学変化によって、それ以上に分割することができない。
- ②秒速約340mで移動する。
- ③原子の種類によって質量や大きさが決まっている。
- ④満月の日には、質量が若干増える。
- 問2 元素をアルファベットで表したものを何というか。 (元素記号)
- 問3 アンモニアの化学式はNH₃である。NH₃の3は何を表すか。 (水素原子が3個であること)
- 問4 4CO₂の4は何を表すか。 (二酸化炭素分子が4つあること)
- 問5 4CO₂にはいくつの酸素原子があるか。 (8個)
- 問6 CO₂で表される化合物は何か。 (二酸化炭素)
- 問7 NaClで表される化合物は何か。 (塩化ナトリウム)
- 問8 MgOで表される化合物は何か。 (酸化マグネシウム)
- 問9 Ag₂Oで表される化合物は何か。 (酸化銀)
- 問10 CuCl₂で表される化合物は何か。 (塩化銅)
- 問11 Ca(OH)₂で表される化合物は何か。 (水酸化カルシウム)
- 問12 NaHCO₃で表される化合物は何か。 (炭酸水素ナトリウム)
- 問13 以下の元素の周期表を埋めよ。

水素 H								① He
リチウム Li	ベリリウム ②	ホウ素 B	③ C	窒素 ④	酸素 O	フッ素 F		⑤ Ne
ナトリウム ⑥	⑦ Mg	⑧ Al	ケイ素 Si	リン P	硫黄 S	塩素 Cl		⑨ アルゴン

- (①ヘリウム) (②Be) (③炭素)
- (④N) (⑤ネオン) (⑥Na)
- (⑦マグネシウム) (⑧アルミニウム) (⑨Ar)

