

次の文章中のかっこ内に入るものとして最も適当なものを選べ。

- (1) 1種類の元素だけからできている純物質を()という。
(ア) 原子 (イ) 混合物 (ウ) 単体 (エ) 化合物
(ウ)
- (2) 2種類以上の元素からできている純物質を()という。
(ア) 化合物 (イ) 単体 (ウ) 原子 (エ) 混合物
(ア)
- (3) 同じ元素からなる単体で、性質が異なる物質どうしを、互いに()であるという。
(ア) 同位体 (イ) 同素体
(ウ) 混合物 (エ) 純物質
(イ)
- (4) 炭素 C の同素体には、ダイヤモンド、(), フラーレン、カーボンナノチューブなどがある。
(ア) 鉛 (イ) 黒鉛
(ウ) 炭酸 (エ) 炭化カルシウム
(イ)
- (5) 酸素 O の同素体には、化学式 O_2 の酸素、化学式()のオゾンがある。
(ア) O_3 (イ) O (ウ) OH (エ) O^{2-}
(ア)
- (6) 次のうち、硫黄 S の同素体ではないものは()である。
(ア) ゴム状硫黄 (イ) 単斜硫黄
(ウ) 斜方硫黄 (エ) 硫酸
(エ)
- (7) Na や Ca などの特定の元素を含んだ化合物や水溶液を炎の中に入れたときに、炎がその元素特有の色を示す反応を()という。
(ア) 酸化還元反応 (イ) 中和反応
(ウ) 沈殿反応 (エ) 炎色反応
(エ)

(8) ある水溶液に硝酸銀水溶液を加えて()が生じれば、その水溶液中に塩化物イオン Cl^- が含まれていることがわかる。

- (ア) 二酸化炭素 (イ) 塩素ガス
(ウ) 黒色沈殿 (エ) 白色沈殿

(エ)

(9) 水酸化カルシウムの水溶液を()といい、これに二酸化炭素を通すと、溶液は白くにごる。

- (ア) 炭酸カルシウム (イ) 炭酸水
(ウ) 石灰水 (エ) 生石灰

(ウ)

(10) 硫酸銅(II)無水物に水をつけると、色が()に変わる。

- (ア) 白色から赤色 (イ) 白色から青色
(ウ) 青色から赤色 (エ) 青色から白色

(イ)