

問題訂正および解答用紙訂正【化学】

問題訂正 1

① 問題訂正

問題冊子 15 ページ 1 の問 2 のイ

(誤) 同じ元素の原子でも陽子数が異なるために質量数が異なる原子があり、それらを互いに同位体という。

↓

(正) 物質 1 mol あたりの質量[g]をモル濃度といい、原子の場合、その数値は原子量とほぼ等しい。

問題冊子 15 ページ 1 の問 5

(誤) 下線部(c)～(f)で起こる反応の化学反応式を書け。また、オキソ酸 A、気体 B、気体 C について、窒素の酸化数をそれぞれ書け。

↓

(正) 下線部(d)～(f)で起こる反応の化学反応式を書け。また、オキソ酸 A、気体 B、気体 C について、窒素の酸化数をそれぞれ書け。

② 解答用紙訂正

1 の問 5 の(c) の解答欄には、解答する必要はありません。

問題訂正および解答用紙訂正【化学】

問題訂正 2

① 問題訂正

問題冊子 18 ページ 2 の問 9

問題を削除します。解答の必要はありません。

② 解答用紙訂正

2 の問 9 の解答欄には、解答する必要はありません。