

# 105-8

## 問題文

□ 次亜塩素酸ナトリウム は漂白剤として用いられる化合物の1つである。その水溶液に □ 塩酸 を加えると □ 塩化ナトリウム を生じると同時に有毒な □ 塩素ガス を発生する。また、次亜塩素酸ナトリウムを40～50℃で保存すると、塩化ナトリウム及び爆発性をもつ □ 塩素酸ナトリウム を生じる。

1. a
2. b
3. c
4. d
5. e

---

## 解答

1

## 解説

a ですが

次亜塩素酸ナトリウムは  $\text{NaClO}$  です。O の酸化数が  $-2$ 、Na の酸化数が  $+1$ 、全体での酸化数は  $0$  なので、Cl の酸化数が  $+1$  です。

b ですが

塩酸は  $\text{HCl}$  です。H の酸化数が  $+1$ 、全体での酸化数が  $0$  なので、Cl の酸化数は  $-1$  です。

c ですが

塩化ナトリウムは  $\text{NaCl}$  です。Na の酸化数が  $+1$ 、全体での酸化数は  $0$  なので、Cl の酸化数が  $-1$  です。

d ですが

塩素ガスは  $\text{Cl}_2$  です。全体での酸化数が  $0$  なので、Cl の酸化数も  $0$  です。

e ですが

塩素酸ナトリウムは  $\text{NaClO}_3$  です。O の酸化数が  $-2$ 、Na の酸化数が  $+1$ 、全体での酸化数は  $0$  なので、Cl の酸化数が  $+5$  です。

以上より、正解は 1 です。

類題