# 中和と塩　NO.2

学習日：　　点

**1** 下の表は，酸とアルカリの組み合わせと，中和によってできる塩をまとめたものである。次の問いに答えなさい。

| 酸 | アルカリ | できる塩 |
|---|---|---|
| 塩酸 | 水酸化ナトリウム | （　ア　） |
| 硝酸 | 水酸化カリウム | （　イ　） |

① 表のアの塩の化学式は何か。　（　　）

② 表のイの塩の名称は何か。　（　　）

③ どちらの中和でも，塩とともにできる物質は何か。

（　　）

④ 硝酸と水酸化カリウムの中和を，化学反応式で表すとどうなるか。

（　　）

**2** うすい硫酸20cm³ずつを入れたビーカーA～Dに，うすい水酸化バリウム水溶液を加え，できた白い沈殿の質量をはかった。下の表はその結果である。次の問いに答えなさい。

| ビーカー | A | B | C | D |
|---|---|---|---|---|
| 水酸化バリウム水溶液〔cm³〕 | 10 | 20 | 30 | 40 |
| 沈殿の質量〔g〕 | 0.25 | 0.50 | 0.60 | 0.60 |

① 白い沈殿は何という物質か。　（　　）

② ①が沈殿になるのは，どのような性質があるからか。

（　　）

③ Bの液にBTB溶液を加えると何色になるか。　（　　）

④ Dの液にマグネシウムを入れると，気体は出るか。

（　　）

⑤ 硫酸20cm³とちょうど中和する水酸化バリウム水溶液は何cm³か。

（　　）

# 解答

**1** ①　NaCl　　②　硝酸カリウム　　③　水

④　$HNO_3 + KOH \rightarrow KNO_3 + H_2O$

**2** ①　硫酸バリウム　　②　水にとけにくい性質　　③　黄色　　④　出ない

⑤　式：10×0.60÷0.25＝24　　答え：24cm³