

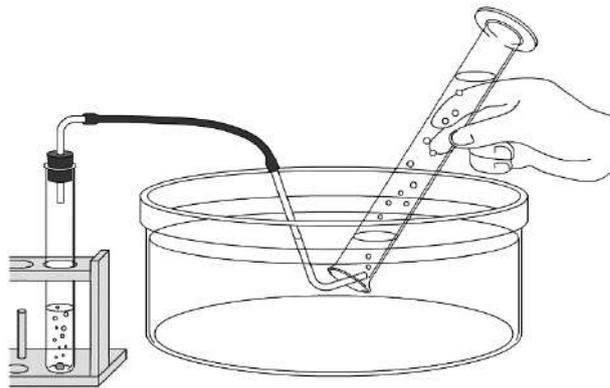
気体の性質.3

名前

解答

解答

- 問1 酸素を集めるときに水上置換法を使うのはなぜか。 (酸素は水に溶けにくいから)
- 問2 水素を集めるとき、水上置換法以外に、どのような方法を使えると考えられるか。 (上方置換法)
- 問3 アンモニアはどのようににおいがするか。漢字3文字で答えよ。 (刺激臭)
- 問4 アンモニアを集めるとき、上方置換法を用いるのはなぜか。 (アンモニアは水に溶けやすく、空気より密度が小さいから)
- 問5 アンモニアの水溶液にフェノールフタレイン溶液を入れると、アンモニアの水溶液はどうなるか。 (赤色に変色する)
- 問6 アンモニアの水溶液にBTB溶液を入れると、何色になるか。 (青色)
- 問7 アンモニアのにおいをかぐときは、どのようにしてかぐか。 (手であおいでかぐ)
- 問8 窒素は、空気中に体積の割合で約何%含まれているか。 (約78%)
- 問9 酸素は、空気中に体積の割合で約何%含まれているか。 (約21%)
- 問10 図のように試験管で発生させた気体を集めた。以下の設問に答えよ。



- (1) 図の気体の集め方は何か。 (水上置換法)
- (2) 発生した気体を集めるとき、はじめにでてくる気体は集めない。これはなぜか。 (はじめにでてくる気体は、試験管の中などの空気を含んでいるから)
- 問11 二酸化マンガンを溶液Aを加えたところ、酸素が発生した。溶液Aは何か。 (オキシドール)

