

- ①石灰石に薄い塩酸を加えると、何が発生しますか？
- ②二酸化炭素の集め方で、空気より重い気体を集める方法を、何といいますか？
- ③二酸化炭素の集め方で 水と置きかえて気体を集める方法を、何といいますか？
- ④二酸化炭素は無色、無臭で空気より重いことから、何が大きいと言えますか？
- ⑤二酸化炭素の水溶液は、青色のリトマス紙が赤色になることから、何の性質だとわかりますか？
- ⑥二酸化炭素を入れたビンに、何の水を入れたら、白くにごりますか？
- ⑦二酸化マンガンにオキシドールを加えると、何ができますか？
- ⑧水にとけにくい酸素は、下方置換法と水上置換法のどちらで集めますか？
- ⑨酸素は、他のものを燃やす性質がありますが、これを何といいますか？
- ⑩亜鉛にうすい塩酸を加えると、何ができますか？
- ⑪水にとけない水素は、どんな方法で集めますか？
- ⑫水素はよく燃え、無色無臭です。物質の中で、何が最も小さいですか？
- ⑬水素はマッチの火を近づけると、音を立てて燃えますが、そのとき何ができますか？
- ⑭塩化アンモニアと、水酸化カルシウムを混ぜて加熱すると、何ができますか？
- ⑮水にとけやすく、空気より軽いアンモニアは、どんな方法で集めますか？
- ⑯アンモニアの水溶液にフェノールフタレイン溶液を加えると、何色になりますか？
- ⑰アンモニアはリトマス紙が青色になることから、何の性質だとわかりますか？
- ⑱空気の成分の約78%を、占めているのは何ですか？
- ⑲空気と窒素では、どちらが密度が大きいですか？

①二酸化炭素。②下方置換法。③水上置換法。④密度。⑤酸性。⑥石灰水。⑦酸素。⑧水上置換法。⑨助燃性。⑩水素。⑪水上置換法。⑫密度。⑬水。⑭アンモニア。
⑮上方置換法。⑯赤色。⑰アルカリ性。⑱窒素。⑲空気。

