

タテのカギ

- ① (ナタネ) 菜種。アブラナの別名。菜の花畠に入り日薄れ・・・
- ② (リカ) 理科。今日は理科室で実験。
- ③ (ウラシマ) 浦島。昔 昔 浦島は 助けた亀に連れられて・・・
- ⑥ (ツマミ) ボリュームのつまみを回す。電源装置の電圧調整つまみ。
- ⑧ (スイソ) 水素。純粋な水は電気を通さないため、水酸化ナトリウムを少量加える。陰極には水素が発生。マッチの火を近づけると、音を立てて燃える。陽極には酸素が発生。火のついた線香を入れると激しく燃える。発生する水素と酸素の体積比は 2 : 1。実験中に水酸化ナトリウム水溶液が手についたら、大量の水で洗い流す。
- ⑩ (イマ) 今。「いつやるか？今でしょ！」林先生の名フレーズ。

ヨコのカギ

- ① (ナトリウム) 炭酸水素ナトリウムは白色の粉末で重そうともよぶ。水に少し溶け、水溶液は弱いアルカリ性。ベーキングパウダー (ふくらし粉) の主な成分。加熱すると、炭酸ナトリウム・水・二酸化炭素に分解する。炭酸ナトリウムは白色の粉末で、水によく溶ける。フェノールフタレイン溶液を加えると、こい赤色になる。水は青色の塩化コバルト紙で確認。桃 (赤) 色に変化。二酸化炭素は石灰水を白くにごらせる。実験の注意。試験管の口を少し下げる。発生した液体が加熱部分に流れると、試験管が割れる危険。加熱をやめる前に、ガラス管を液体から出して逆流を防ぐ。
- ④ (カラ) 殻。卵を使って自由研究。
- ⑤ (ネツ) 熱。酸化銀を加熱すると、銀と酸素に分解。
- ⑦ (シス) 緑に囲まれた都会のオアシスをのんびりお散歩。
- ⑨ (マイマイ) でんでんむしむし かたつむり・・・
- ⑪ (ナミマ) 波間。

A～C (ムカシ) 昔。昔話。浦島太郎・桃太郎・金太郎・花さかじいさん・さるかに合戦・一寸法師・かぐや姫・・・