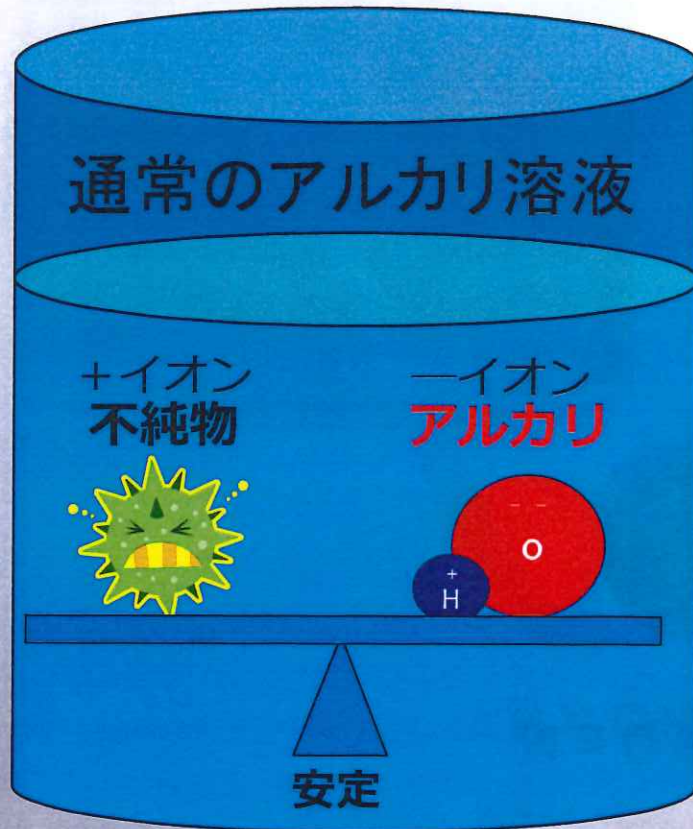


アルカリ溶液とアルカリ電解水の差

アルカリ溶液と強アルカリイオン電解水の差は**+イオンである不純物の有無**です。
これが、同じアルカリ性水溶液でもそれぞれが**違う性質を示す要素**となります。



-イオンであるアリカリと+イオンである不純物が同じ数量溶けてバランスが
取れている。

安定しているが故に残留性を示す。



-イオンであるアリカリに対し
+イオンである不純物が存在しない。
バランスが崩れている。

不安定が故に残留性が低い。