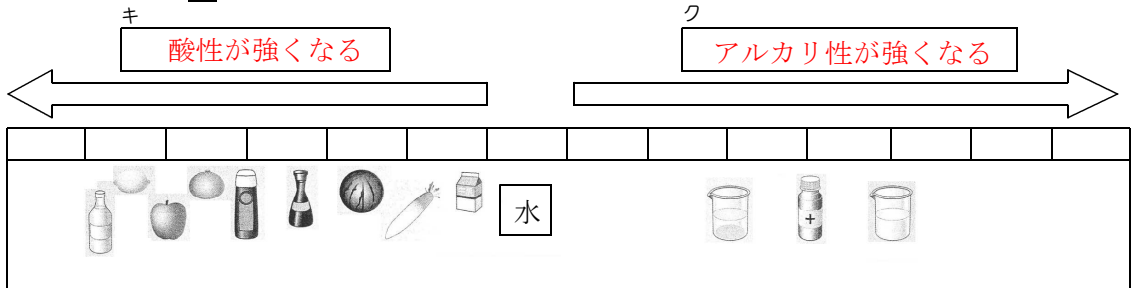


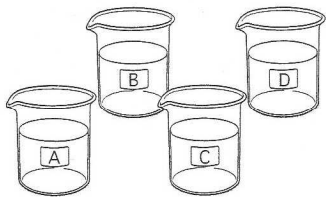
# 酸性とアルカリ性の強さ

**pH**

… 酸性・アルカリ性の強さを表すのに用いる。純粋な水の pH は 7 (中性) であり、7 より小さいときは 酸性 で、数値が小さいほど 酸性が強くなる。7 より大きいと、アルカリ性 で、数値が大きいほど アルカリ性が強くなる。



## 水溶液の判別問題



食塩水、砂糖水、うすい塩酸、うすいアンモニア水が A～D のいずれかの容器に入っている。実験の結果は下の表のような結果になった。A～D の容器に入っている水溶液は、それぞれ何か。

シ **砂糖水** ← サ **こげたので有機物!**      ソ **食塩水**

	水	A	B	C	D
におい	なし				
熱したときの变化	なし		こげた		
マグネシウムを入れたときの变化		水素が発生			
B T B 溶液の変化					
リトマス紙の変化				赤色 → 青色	

ケ **金属と反応して水素を発生するので酸性!**

コ **うすい塩酸**

ス **赤色から青色に変わったのでアルカリ性!**

セ **アンモニア水**