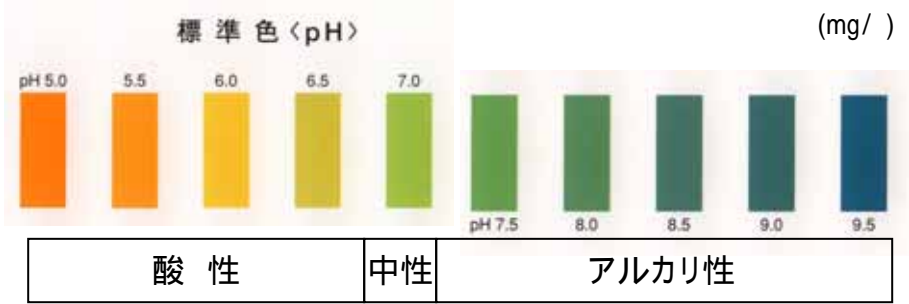


調査する水は、できる限り、橋の上など川の中央から採りましょう！

(岸の近くは泥を巻き上げながら流れている場合があり、正確なデータが得られません)

パックテストの数値からわかること

pH (ペーハーまたはピー・エイチ) 水の酸性度を測る



5未満

イトミズなど
汚れに強い
生きもの以外
生きられない

酸性雨かな？
薬品などが
大量に流され
たのかな？

9以上

魚が
すめない

薬品などが
大量に流され
たのかな？

COD

水の中の有機物(生物から出る汚れ)の量を測る

水中に大量の有機物(汚れ)があると、それが分解されるときに大量の酸素が消費され、水が酸欠となり、魚が死ぬことがあります。

注意: 「8以上」のときは、希釈してやり直してください。

2倍にするには: 同量の水道水で薄め、出た数字を2倍に。

3倍にするには: 2倍の水道水で薄め、出た数字を3倍に。



10以上:

きれいな水	やや汚れた水	汚れた水(下流)	とても汚れた水 (魚がすめない)
-------	--------	----------	---------------------

チッ素 水中の栄養分のうち、チッ素の量を測ります

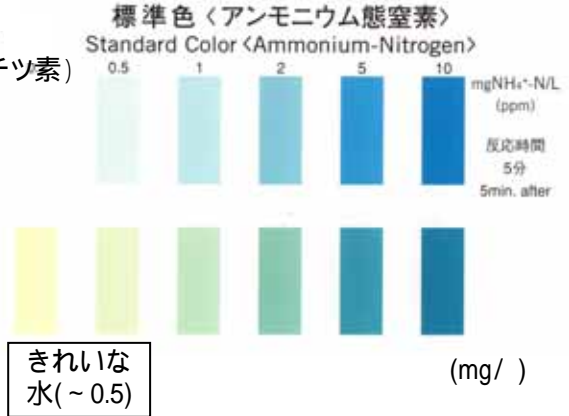
水中の有機物(汚れ)は、バクテリアなどの働きによって、水・二酸化炭素と、チッ素・リンなどの栄養塩(栄養分が水に溶けてイオンの形になったもの)に分解されます。

分解されてできたアンモニウムイオンは、さらに酸化されて、亜硝酸イオン、硝酸イオンへと形を変えていきます。パックテストでは、それぞれのイオンに含まれるチッ素の量を測ります。

アンモニウム態チッ素 NH₄ N

(アンモニウムイオンの中に含まれるチッ素)

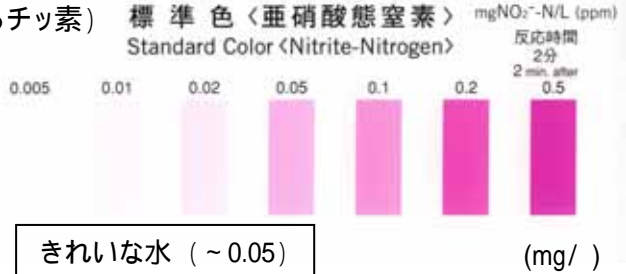
アンモニウムは、植物の栄養になります。でも、多過ぎると、アオコ(植物プランクトンや藻の大量発生)の原因となります。



亜硝酸態チッ素 NO₂ N

(亜硝酸イオンの中に含まれるチッ素)

亜硝酸には、毒性があります。



硝酸態チッ素 NO₃ N (硝酸イオンの中に含まれるチッ素)

硝酸は、植物の栄養になります。でも、多すぎると、アオコの原因となります。

読んだ値から計算して求めます。

0.2 ~ 1mg/ きれいな水

硝酸 = 硝酸見かけ値 - (亜硝酸 × 8)

「標準色見本」は、きれいに使用して、必ず返却してください
使用済みのパックテストは、内容物を出さずに、紙に包んでプラスチックゴミとして処分してください