

(4) 酸性の水溶液に共通にふくまれているイオンの①名前と。

②イオン式を書け。

① ( 水素 )      ② (  $H^+$  )

(5) アルカリ性の水溶液に共通にふくまれているイオンの①名前と。

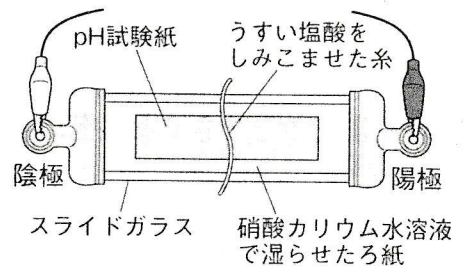
②イオン式を書け。

① ( 水酸化物イオン )      ② (  $OH^-$  )

(6) PHが7より小さい水溶液を。A~Fからすべて選べ。

II  
( 酸性 )      ( B. E )

④ 右の図のように、硝酸カリウム水溶液で湿らせた紙の上にPH試験紙をのせ、中央にうすい塩酸をしみこませた糸を置き、電圧を加えたところ、PH試験紙の一部が赤色になった。



(1) 水溶液中の①陽イオン、②陰イオンは、それぞれ陽極、陰極のどちらの電極に引きよせられるか。

① ( 陰極 )      ② ( 陽極 )

(2) PH試験紙を赤色に変えたのは、何というイオンか。

①名前と ②イオン式を書け。

① ( 水素イオン )      ② (  $H^+$  )

(3) 赤色になった部分は、陽極、陰極のどちらの方へ移動していくか。

( 陰極 )