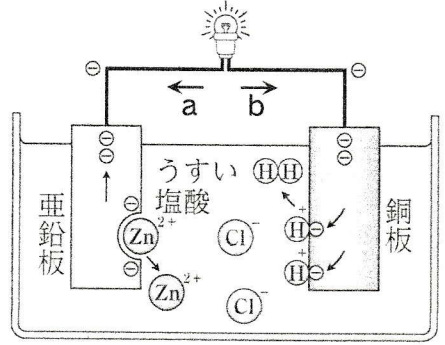


② 右の図は、電池のしくみをイオンのモデルを使って表したものです。  
次の問いに <sup>答</sup>えなさい。



(1) 亜鉛板の表面では、亜鉛原子は電子を何個失って亜鉛イオン  $Zn^{2+}$  になりますか。

( 2 個 )

(2) 銅板の表面で電子を受けとって原子になるのは、水溶液中の何というイオンですか。

( 水素イオン )

(3) (2) でできた原子は、2個結びついて何という気体の分子になりますか。

( 水素 )

(4) 電子の移動する向きは、図の a、b のどちらですか。

( b )

(5) このようにしてできた電池で、+極になるのは、亜鉛板、銅板のどちらですか。

( 銅板 )

電子の流れる向きが 亜鉛板 → 銅板 なので、  
電流の向きは 銅板 → 亜鉛板 となり、銅板が +極 になります。

(6) 電池は、物質のもつ何エネルギーを何エネルギーに変換しているといえますか。簡潔に書きなさい。

( 化学エネルギーを電気エネルギーに変換している。 )