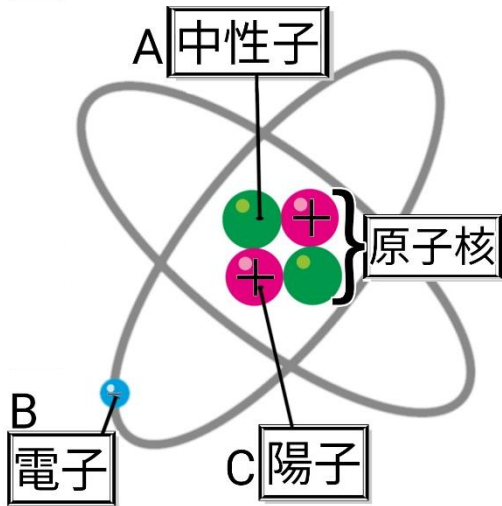


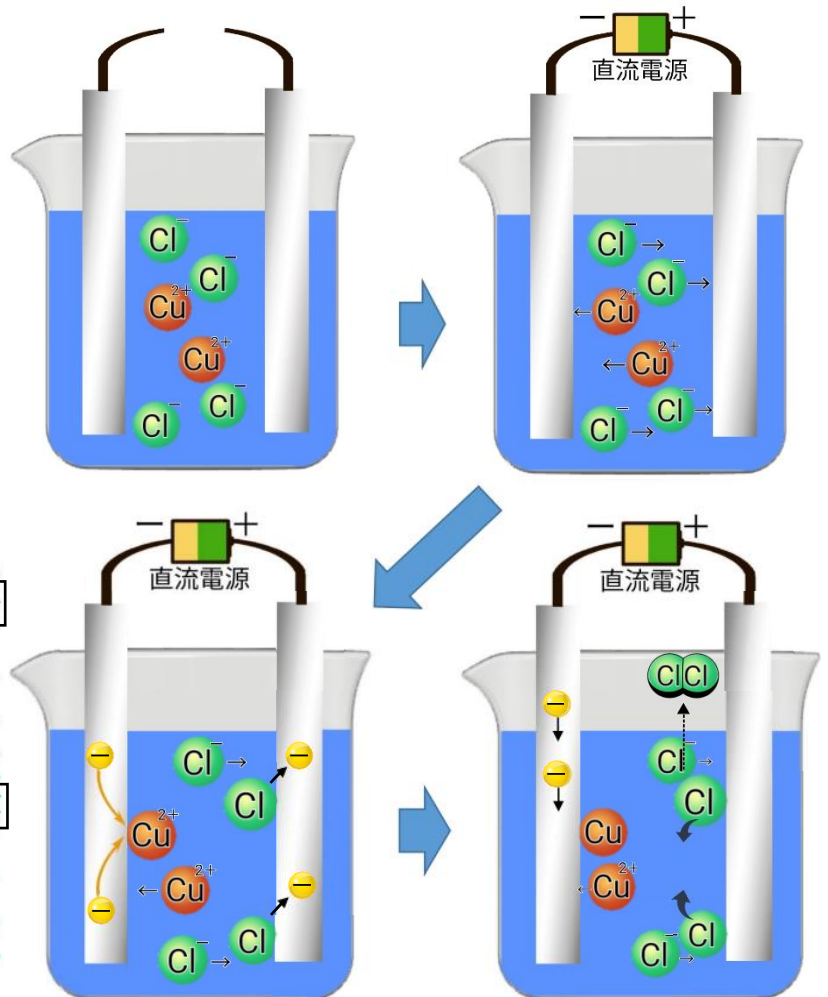
	I 化学変化とイオン イオン	年 組 番 名前	点数 /23
---	-----------------------	-------------	-----------

イラストでCHECK!

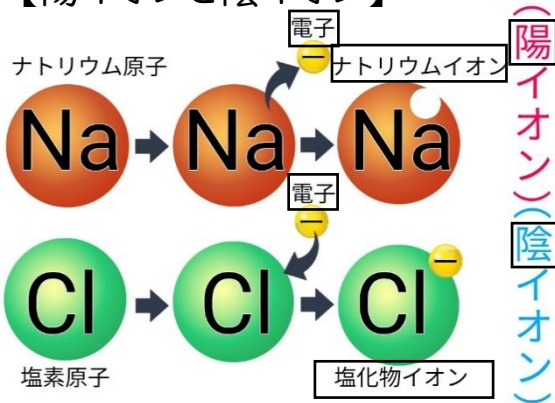
【ヘリウム原子のつくり】



【塩化銅水溶液の電気分解】



【陽イオンと陰イオン】



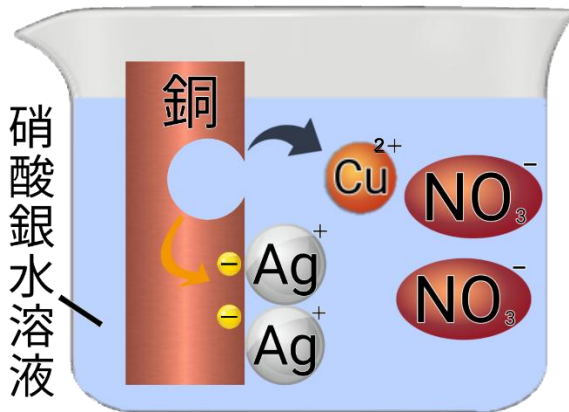
重要語句!

- | | |
|---------------------------------------|-------------|
| 1. 水に溶けたとき、電流が流れる物質を何といいますか。 | 1. (電解質) |
| 2. 水に溶けたとき、電流が流れない物質を何といいますか。 | 2. (非電解質) |
| 3. 原子の外側を回っているマイナスの電気をもっている粒を何といいますか。 | 3. (電子) |
| 4. 原子の中心にある+の電気をもっている粒を何といいますか。 | 4. (陽子) |
| 5. 原子の中心にある電気をもっていない粒を何といいますか。 | 5. (中性子) |
| 6. 陽子と中性子をまとめて何といいますか。 | 6. (原子核) |
| 7. 原子が電子を放出して、+の電気を帯びたものを何といいますか。 | 7. (陽イオン) |
| 8. 原子が電子を受け取り、-の電気を帯びたものを何といいますか。 | 8. (陰イオン) |
| 9. 物質が水溶液中で陽イオンと陰イオンに分かれることを何といいますか。 | 9. (電離) |

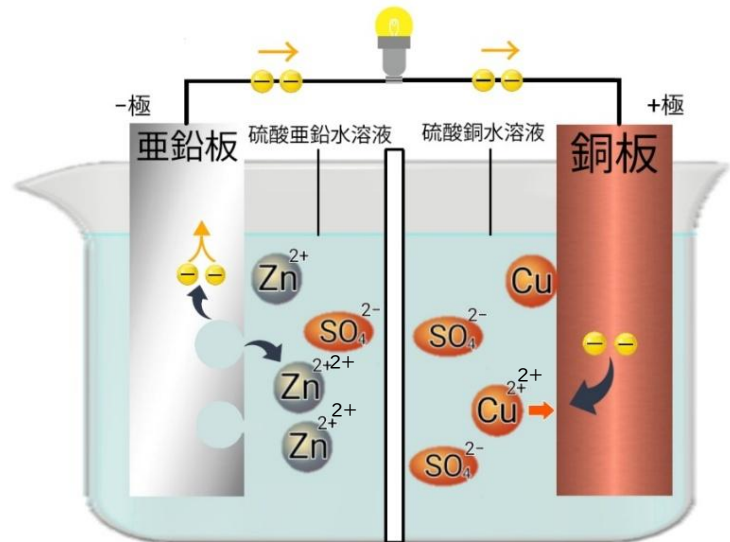
2	化学変化とイオン 電池	年組番	点数
		名前	/21

イラストでCHECK!

【イオンのなりやすさ】




【ダニエル電池】



重要語句!

【電池とイオン】

1. イオンのなりやすさを示したものを何とといいますか。 1. (**イオン化傾向**)
2. 化学変化によって電流をとり出す装置を何とといいますか。 2. (**化学電池**)
3. 亜鉛板、銅板、硫酸亜鉛水溶液、硫酸銅水溶液、飽和食塩水、セロファンなどで作ることができる電池を何とといいますか。 3. (**ダニエル電池**)
4. 充電ができない電池を何とといいますか。 4. (**一次電池**)
5. 価格が安く、懐中電灯やリモコンなどに適している電池は何ですか。 5. (**マンガン乾電池**)
6. マンガン乾電池よりも二倍以上長持ちし、取り出せる電流が大きいためモーターなどに適した電池を何とといいますか。 6. (**アルカリ乾電池**)
7. 電圧が高く、長持ちして、寒くても使え、未使用時に電池の容量が減らない電池を何とといいますか。 7. (**リチウム電池**)
8. 電圧が安定していて長持ちするため腕時計などに適している電池を何とといいますか。 8. (**酸化銀電池**)
9. とり出せる電流は小さいが、連続して長く使えるため、補聴器などに適している電池を何とといいますか。 9. (**空気亜鉛電池**)
10. 充電することで繰り返し使える電池を何とといいますか。 10. (**二次電池**)
11. 価格が安く、電圧が高いが、小型化が困難なため、車のバッテリーなどに適している電池を何とといいますか。 11. (**鉛蓄電池**)
12. 価格が安く、長持ちして、充電時間も短いため、ハイブリッド自動車などに適している電池を何とといいますか。 12. (**ニッケル水素電池**)
13. 軽量で、電圧が高く、小型化できるため、スマートフォンやノートパソコンなどに適している電池を何とといいますか。 13. (**リチウムイオン電池**)
14. 水の電気分解の逆の反応で電流をとり出す電池を何とといいますか。 14. (**燃料電池**)

	3	化学変化とイオン 酸・アルカリ	年 組 番	点数
			名前	/22

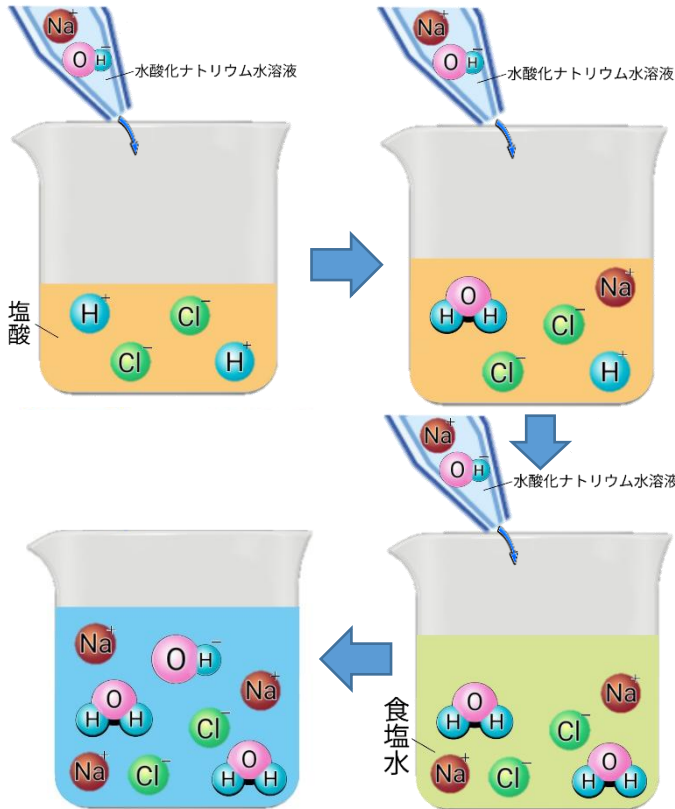
イラストでCHECK!

【指示薬】

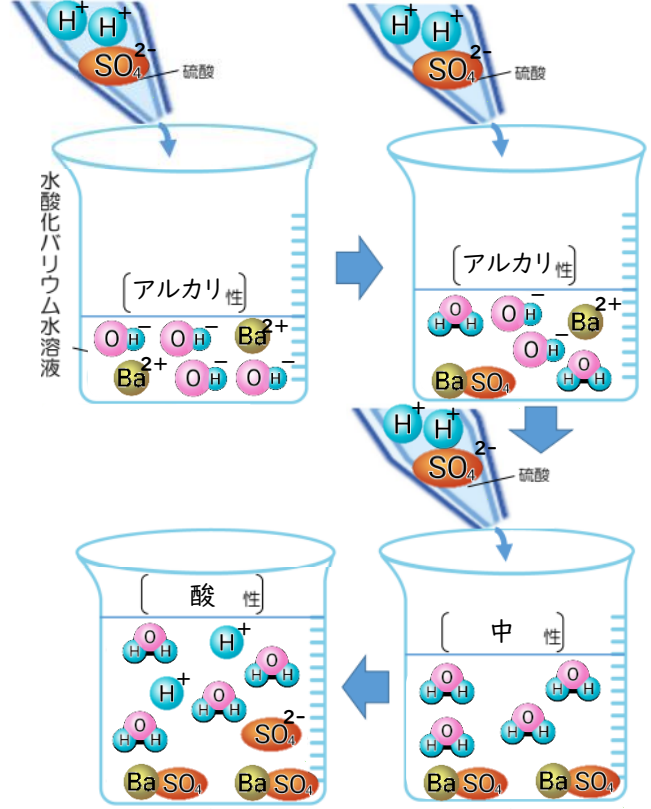
フェノールフタレイン溶液 → アルカリ 性で 赤 色

BTB 溶液 → 酸性で 黄 色、中性で 緑 色、アルカリ性で 青 色

【塩酸と水酸化ナトリウム水溶液の中和】



【水酸化バリウムと硫酸の中和反応】



重要語句!

【酸・アルカリとイオン】

- | | |
|--|----------------|
| 1. 塩化水素のように、水溶液が酸性を示す物質を何といいますか。 | 1. (酸) |
| 2. 水酸化ナトリウムのように、水溶液がアルカリ性を示す物質を何といいますか。 | 2. (アルカリ) |
| 3. 酸性やアルカリ性の強さを表す単位は何ですか。 | 3. (pH) |
| 4. pH は中性でいくらになりますか。 | 4. (7) |
| 5. 酸性を示す水溶液には何というイオンが含まれていますか。 | 5. (水素イオン) |
| 6. アルカリ性を示す水溶液には何というイオンが含まれていますか。 | 6. (水酸化物イオン) |
| 7. 酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液を混ぜ合わせた時にたがいの性質を打ち消しあう反応を何といいますか。 | 7. (中和) |
| 8. 中和の際、酸の陽イオンとアルカリの陰イオンが結びついた物質は何ですか。 | 8. (水) |
| 9. 中和の際、酸の陰イオンとアルカリの陽イオンが結びついてできた物質を何といいますか。 | 9. (塩) |