

理科問題プリント

年 組 番 名前

/10問

① 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる化学変化を何といますか。

①	
---	--

② 炭酸水素ナトリウムを加熱するとできる白い物質は何ですか。

②	
---	--

③ 炭酸水素ナトリウムを加熱すると発生する気体は何ですか。

③	
---	--

④ 炭酸水素ナトリウムを加熱すると発生する液体は何ですか。

④	
---	--

⑤ ある液体に二酸化炭素を通すと白くにごりました。この液体は何ですか。

⑤	
---	--

⑥ 酸化銀を加熱するとできる白い固体の物質は何ですか。

⑥	
---	--

⑦ 酸化銀を加熱すると発生する気体は何ですか。

⑦	
---	--

⑧ 電流を通すことによって物質を分解することを何といますか。

⑧	
---	--

⑨ 塩化銅水溶液に電流を通して分解したとき、陰極側に付着する物質は何ですか。

⑨	
---	--

⑩ 塩化銅水溶液に電流を通して分解したとき、陽極側から発生する気体は何ですか。

⑩	
---	--

理科問題プリント

年 組 番 名前

/10問

① 物質をつくっているそれ以上分けることのできない粒子を何といいますか。

①

② いくつかの原子が結びついた粒子を何といいますか。

②

③ 1種類の原子でできている物質を何といいますか。

③

④

④ 2種類以上の原子が組み合わさってできている物質を何といいますか。

⑤

⑥

⑤ 水素を原子の記号で書きなさい。

⑦

⑥ 炭素を原子の記号で書きなさい。

⑧

⑦ 原子の記号Cuで表される物質は何ですか。

⑨

⑩

⑧ 原子の記号Feで表される物質は何ですか。

⑨ 水を化学式で書きなさい。

⑩ 二酸化炭素を化学式で書きなさい。

理科問題プリント

年 組 番 名前

/10問

① 化学変化を化学式で表したものを何とといいますか。

①	
②	
③	
④	
⑤	
⑥	
⑦	
⑧	
⑨	
⑩	

② 2種類以上の物質が結びついて、別の1種類の物質ができる化学変化を何とといいますか。

③ 水素と酸素が化合してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

④ 鉄と硫黄が化合してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

⑤ 銅と硫黄が化合してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

⑥ 物質が酸素と化合する化学変化を何とといいますか。

⑦ 酸化によってできた物質を何とといいますか。

⑧ 炭素が酸化してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

⑨ 銅が酸化してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

⑩ 激しく熱や光を出しながら物質が酸化する化学変化を何とといいますか。

理科問題プリント

年 組 番 名前

/10問

① マグネシウムを加熱したときにできる白い物質は何ですか。化学式で書きなさい。

①	
---	--

② 酸化物から酸素をとり除く化学変化を何とといいますか。

②	
---	--

③ 化学変化のときにまわりの温度が上がる反応を何とといいますか。

③	
---	--

④ 化学変化のときにまわりの温度が下がる反応を何とといいますか。

④	
---	--

⑤ 塩化アンモニウムと水酸化バリウムを混ぜると、何という気体が発生しますか。

⑤	
---	--

⑥ 塩化アンモニウムと水酸化バリウムを混ぜると、温度はどうなりますか。

⑥	
---	--

⑦ 有機物を燃焼させると、二酸化炭素・水のほかに、光と何が発生しますか。

⑦	
---	--

⑧ 化学変化の前後で、その化学変化に関係している物質全体の質量が変わらないことを何とといいますか。

⑧	
---	--

⑨ 銅と酸素が結びつく反応を、化学反応式で表しなさい。

⑨	
---	--

⑩ マグネシウムと酸素が結びつく反応を、化学反応式で表しなさい。

⑩	
---	--

理科問題プリント

年 組 番 名前

/10問

① 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる化学変化を何といいますか。

①	分解
②	炭酸ナトリウム
③	二酸化炭素
④	水
⑤	石灰水
⑥	銀
⑦	酸素
⑧	電気分解
⑨	銅
⑩	塩素

② 炭酸水素ナトリウムを加熱するとできる白い物質は何ですか。

③ 炭酸水素ナトリウムを加熱すると発生する気体は何ですか。

④ 炭酸水素ナトリウムを加熱すると発生する液体は何ですか。

⑤ ある液体に二酸化炭素を通すと白くにごりました。この液体は何ですか。

⑥ 酸化銀を加熱するとできる白い固体の物質は何ですか。

⑦ 酸化銀を加熱すると発生する気体は何ですか。

⑧ 電流を通すことによって物質を分解することを何といいますか。

⑨ 塩化銅水溶液に電流を通して分解したとき、陰極側に付着する物質は何ですか。

⑩ 塩化銅水溶液に電流を通して分解したとき、陽極側から発生する気体は何ですか。

理科問題プリント

年 組 番 名前

/10問

① 物質をつくっているそれ以上分けることのできない粒子を何といいますか。

①	原子
②	分子
③	単体
④	化合物
⑤	H
⑥	C
⑦	銅
⑧	鉄
⑨	H ₂ O
⑩	CO ₂

② いくつかの原子が結びついた粒子を何といいますか。

③ 1種類の原子でできている物質を何といいますか。

④ 2種類以上の原子が組み合わさってできている物質を何といいますか。

⑤ 水素を原子の記号で書きなさい。

⑥ 炭素を原子の記号で書きなさい。

⑦ 原子の記号Cuで表される物質は何ですか。

⑧ 原子の記号Feで表される物質は何ですか。

⑨ 水を化学式で書きなさい。

⑩ 二酸化炭素を化学式で書きなさい。

理科問題プリント

年 組 番 名前

/10問

① 化学変化を化学式で表したものを何とといいますか。

② 2種類以上の物質が結びついて、別の1種類の物質ができる化学変化を何とといいますか。

③ 水素と酸素が化合してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

④ 鉄と硫黄が化合してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

⑤ 銅と硫黄が化合してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

⑥ 物質が酸素と化合する化学変化を何とといいますか。

⑦ 酸化によってできた物質を何とといいますか。

⑧ 炭素が酸化してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

⑨ 銅が酸化してできる物質は何ですか。化学式で書きなさい。

⑩ 激しく熱や光を出しながら物質が酸化する化学変化を何とといいますか。

①	化学反応式
②	化合
③	H ₂ O
④	FeS
⑤	CuS
⑥	酸化
⑦	酸化物
⑧	CO ₂
⑨	CuO
⑩	燃焼

理科問題プリント

年 組 番 名前

/10問

① マグネシウムを加熱したときにできる白い物質は何ですか。化学式で書きなさい。

① MgO

② 酸化物から酸素をとり除く化学変化を何といいますか。

② 還元

③ 化学変化のときにまわりの温度が上がる反応を何といいますか。

③ 発熱反応

④ 化学変化のときにまわりの温度が下がる反応を何といいますか。

④ 吸熱反応

⑤ 塩化アンモニウムと水酸化バリウムを混ぜると、何という気体が発生しますか。

⑤ アンモニア

⑥ 塩化アンモニウムと水酸化バリウムを混ぜると、温度はどうなりますか。

⑥ 下がる。

⑦ 有機物を燃焼させると、二酸化炭素・水のほかに、光と何が発生しますか。

⑦ 熱

⑧ 化学変化の前後で、その化学変化に関係している物質全体の質量が変わらないことを何といいますか。

⑧ 質量保存の法則

⑨ 銅と酸素が結びつく反応を、化学反応式で表しなさい。

⑨ $2\text{Cu} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CuO}$

⑩ マグネシウムと酸素が結びつく反応を、化学反応式で表しなさい。

⑩ $2\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{MgO}$