

期末対策 6/19 通常: 時間制限+理科

今日の順番

1. 学校宿題
2. 数学 20問20分を1回
3. 理科 質量比・化学反応式40分
4. M4 時間制限小問
5. M5 連立方程式
6. R3 質量比
7. R6 反応式・用語穴埋め
8. 明日に回すものを書く

ルール: 30秒止まったら印をつけて次へ。全問に触る。白紙禁止。

学校宿題・ワーク

宿題

ワーク

固定セット

音読/漢字

明日に回すもの

今日できなかったもの・迷ったもの・あとで見直すものを書く。

M4 数学 時間制限小問

1. $3a+2a$

2. $7x-4x$

3. $2(3x-5)$

4. $-3(a-4)$

5. $4x+3=19$

6. $2x-5=11$

7. $x+y=10$, $x-y=2$ を解きなさい。

8. $2x+y=11$, $x+y=8$ を解きなさい。

M4 数学 時間制限小問 続き

9. 偶数を $2n$ と表す。次の偶数を表しなさい。

10. $3x+2y=800$ は何を表しているか、短く説明しなさい。

11. $5b-2b$

12. $4(2x+3)$

13. $-2(3a-5)$

14. $5x-7=18$

15. $3x+4=2x+11$

16. $x+y=13$, $x-y=5$ を解きなさい。

M4 数学 時間制限小問 続き

17. $3x+y=17$, $x-y=-1$ を解きなさい。

18. 連続する3つの整数を、最も小さい整数を n として表しなさい。

19. $4x+3y=900$ は何を表しているか、短く説明しなさい。

20. $2n+6$ が偶数である理由を説明しなさい。

M5 数学 連立方程式 代入法

1. $x=2y+1$, $x+y=10$ を解きなさい。

2. $x=y+2$, $x+y=8$ を解きなさい。

3. $y=x+3$, $2x+y=12$ を解きなさい。

4. $y=2x-1$, $x+y=11$ を解きなさい。

5. $x=3y$, $x+y=12$ を解きなさい。

6. $x=7-y$, $x=2y+1$ を解きなさい。

M5 数学 連立方程式 代入法 続き

7. $y=10-x$, $2x+y=14$ を解きなさい。

8. $x=2y+1$, $x+y=10$ で、 x の代わりに何を代入しますか。式を書きなさい。

9. $y=x+3$, $2x+y=12$ で、 y の代わりに何を代入しますか。式を書きなさい。

10. $x=7$, $y=3$ が $x=2y+1$, $x+y=10$ に合っているか、代入して確かめなさい。

R3 理科 質量比

1. 銅と酸素が4:1の質量比で反応する。銅8gと反応する酸素は何gか。

2. 銅と酸素が4:1の質量比で反応する。酸化銅10gをつくるには銅は何g必要か。

3. マグネシウムと酸素が3:2の質量比で反応する。マグネシウム6gと反応する酸素は何gか。

4. 鉄と硫黄が7:4の質量比で反応する。鉄14gと反応する硫黄は何gか。

5. 銅と酸素が4:1で反応する。問題を解く前に、銅と酸素の比をそのまま書きなさい。

6. 銅と酸素が4:1の質量比で反応する。銅12gと反応する酸素は何gか。

R3 理科 質量比 続き

7. マグネシウムと酸素が3:2の質量比で反応する。酸化マグネシウム10gをつくるには、マグネシウムは何g必要か。

8. 鉄と硫黄が7:4の質量比で反応する。硫化鉄22gをつくるには鉄は何g必要か。

9. 銅と酸素は4:1で反応する。銅8gと酸素3gがあるとき、酸素は余りますか。理由も書きなさい。

R6 理科 反応式・用語穴埋め

1. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\square\square\text{O}$ の□□に入る記号を書きなさい。

2. $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \square\square\square$ の□□□に入る化学式を書きなさい。

3. $2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\square\square\square$ の□□□に入る化学式を書きなさい。

4. 酸化銅から銅を取り出す変化は、酸化・還元どちらですか。

5. 石灰水を白くにごらせる気体は何ですか。

6. 塩化コバルト紙で調べる物質は何ですか。

7. 化学変化・状態変化のうち、別の物質ができるのはどちらですか。

8. 炭酸水素ナトリウムを加熱してできるものを選びなさい。炭酸ナトリウム・水・二酸化炭素・酸素

R6 理科 反応式・用語穴埋め 続き

9. 銅と酸素は4:1で反応する。銅8gと反応する酸素は何gですか。

10. 銅を加熱すると質量が増えた。銅が何と結びついたからですか。

11. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \square\text{H}_2\text{O}$ の□に入る数字を書きなさい。

12. $\square\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$ の□に入る数字を書きなさい。

13. $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$ は、化合・分解のどちらですか。

14. 炭酸水素ナトリウムを加熱する変化は、化合・分解のどちらですか。

15. 水を調べる紙は何ですか。

16. 酸素があると火のついた線香はどうなりますか。

R6 理科 反応式・用語穴埋め 続き

17. 二酸化炭素があると石灰水はどうなりますか。

18. 銅と酸素は4:1で反応する。銅12gと反応する酸素は何gですか。

19. 酸化銅は、銅と何が結びついた物質ですか。

20. 化学反応式で左右の原子の数は、同じ・違うのどちらですか。