

6年理科 週テスト 第13回実施 1～53 (8分)

氏名	得点
----	----

1 次の各問いに答えなさい。

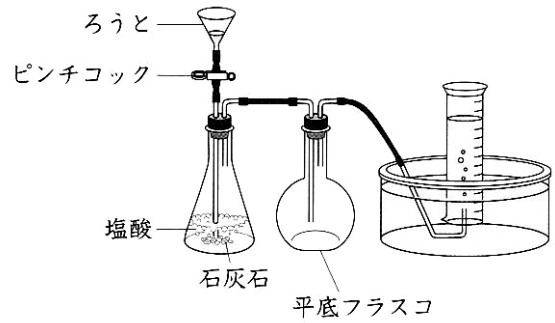
- 1 酸素を発生させるときに使用する、液体のものと、固体のものをそれぞれ答えなさい。
- 2 二酸化炭素を発生させるときに使用する、液体のものと、固体のものをそれぞれ答えなさい。
- 3 化学反応で、自身は変化せず、他の物質が変化するのを助けるはたらきをする物質を何といいますか。
また、1, 2の解答の中でそれに当たるものはどれですか。
- 4 ちっ素と酸素の空気中での割合を一の位まで答えなさい。
- 5 膨張する割合の違う2種類の金属をはりあわせたものを何といいますか。
- 6 固体・液体・気体のうち、熱による体積変化が最も大きいのはどれですか。
- 7 水酸化ナトリウム水溶液が非常によく吸収するものは何ですか。
- 8 酸素が物を燃やすのを助けるはたらきのことを何といいますか。
- 9 物が、触れているものを直接あたためるあたたまり方を漢字2字で何といいますか。
- 10 ドライアイス常温の場所にしばらく置いておくと何になりますか。
- 11 低温状態を得るために、水と食塩など、2種類以上の物を混ぜたものを何といいますか。
- 12 アンモニアを上方置換法で集める理由を答えなさい。

1 液体	固体	2 液体	固体
3		4 ちっ素	酸素
5	6	7	8
9	10	11	
12			

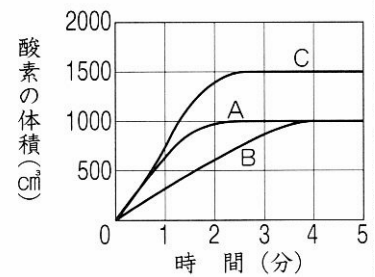
2 次の各問いに答えなさい。

1 20℃の水80gと60℃の水120gをまぜると何℃になりますか。

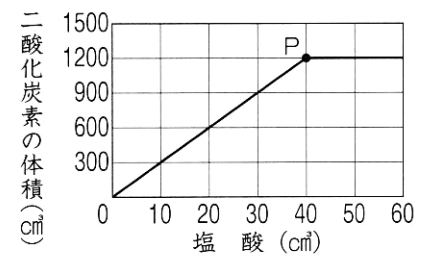
2 右の図の装置は何が目的である時に使いますか。



3 右の図は一定のこさの過酸化水素水と二酸化マンガンをを使って酸素を発生させたときの、時間と、発生した酸素の体積との関係をあらわしたグラフです。二酸化マンガンの量は同じで過酸化水素水の量が違うのはどの線とどの線ですか。2つを選んで記号で答えなさい。



4 右図は、8gの石灰石に一定のこさの塩酸を加えていき、発生した二酸化炭素の体積を測定したグラフです。10gの石灰石に同じ濃さの塩酸を45cm³加えると、発生する二酸化炭素の体積は何cm³になりますか。



1			
2			
3	4		

6年理科 週テスト 第13回実施 1～53（復習用）

氏名	得点
----	----

1 次の各問いに答えなさい。

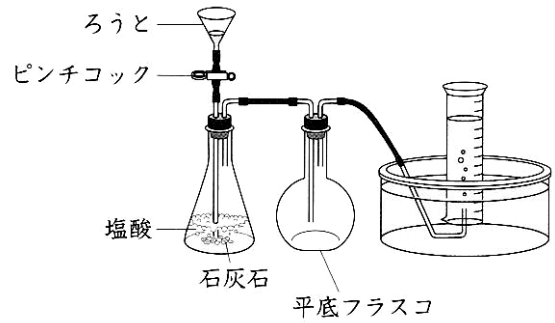
- 1 酸素を発生させるときに使用する、液体のものと、固体のものをそれぞれ答えなさい。
- 2 二酸化炭素を発生させるときに使用する、液体のものと、固体のものをそれぞれ答えなさい。
- 3 化学反応で、自身は変化せず、他の物質が変化するのを助けるはたらきをする物質を何とといいますか。
また、1、2の解答の中でそれに当たるものはどれですか。
- 4 ちっ素と酸素の空気中での割合を一の位まで答えなさい。
- 5 膨張する割合の違う2種類の金属をはりあわせたものを何とといいますか。
- 6 固体・液体・気体のうち、熱による体積変化が最も大きいのはどれですか。
- 7 水酸化ナトリウム水溶液が非常によく吸収するものは何ですか。
- 8 酸素が物を燃やすのを助けるはたらきのことを何とといいますか。
- 9 物が、触れているものを直接あたためるあたたまり方を漢字2字で何とといいますか。
- 10 ドライアイス常温の場所にしばらく置いておくと何になりますか。
- 11 低温状態を得るために、水と食塩など、2種類以上の物を混ぜたものを何とといいますか。
- 12 アンモニアを上方置換法で集める理由を答えなさい。

1 液体	固体	2 液体	固体
3		4 ちっ素	酸素
5	6	7	8
9	10	11	
12			

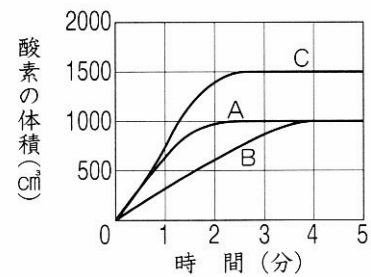
2 次の各問いに答えなさい。

1 20℃の水80gと60℃の水120gを混ぜると何℃になりますか。

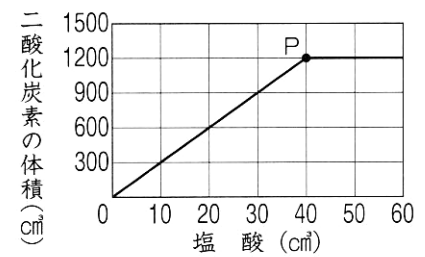
2 右の図の装置は何が目的である時に使いますか。



3 右の図は一定のこさの過酸化水素水と二酸化マンガンを使って酸素を発生させたときの、時間と、発生した酸素の体積との関係をあらわしたグラフです。二酸化マンガンの量は同じで過酸化水素水の量が違うのはどの線とどの線ですか。2つを選んで記号で答えなさい。



4 右図は、8gの石灰石に一定のこさの塩酸を加えていき、発生した二酸化炭素の体積を測定したグラフです。10gの石灰石に同じ濃さの塩酸を45cm³加えると、発生する二酸化炭素の体積は何cm³になりますか。



1	
2	
3	4

6年理科 週テスト 第13回実施 1～53

解答

1 (80点)

5点×16

1 液体 過酸化水素水	固体 二酸化マンガン	2 液体 (うすい) 塩酸	固体 炭酸カルシウム(石灰石)
3 触媒	二酸化マンガン	4 ちっ素 (約) 78%	酸素 (約) 21%
5 バイメタル	6 気体	7 二酸化炭素	8 助燃性
9 伝導(漢字指定)	10 二酸化炭素	11 寒ざい	
12 アンモニアは <u>水に非常に溶けやすく</u> 、(3点) <u>空気より軽い</u> (2点)から。			

2 (20点)

5点×4

1 44°C			
2 発生した <u>二酸化炭素の体積をはかる</u> のが目的の時。			
3 AとC	4 1350 cm ³		