



<b>実戦力 UP トレーニング 2年 理科</b>  ウォーミング UP ③ 「身のまわりの物質」 本体P9～12	実施日 年 月 日	点数 
	氏名	点

**1** 次の1～9の問いに答えなさい。(10点×10)

1 金属の性質として、適切でないものを1つ選べ。

ア 熱をよく通す。      イ 電気をよく通す。

ウ 磁石につく。      エ 金属光沢をもつ。

2 体積100cm<sup>3</sup>、質量300gのある物質の密度は何g/cm<sup>3</sup>か。

g/cm<sup>3</sup>

3 表のア、ウにあてはまる物質名を書け。

物質名	ア	イ	ウ	アンモニア	窒素
色	無色				
におい	なし			刺激臭	なし
火を近づけたとき	ほかの物質を燃やす	燃えない	燃えて水が発生する	燃えない	
水へのとけやすさ	とけにくい	少しとける	とけにくい	よくとける	とけにくい
空気に対する密度	大きい			小さい	

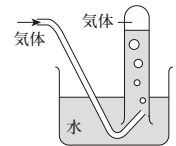
ア

ウ

4 酸素の発生方法として、適切なものはどれか。

ア うすい塩酸に亜鉛を加える。      イ うすい塩酸に石灰石を加える。

ウ 二酸化マンガンをオキシドール(うすい過酸化水素水)を加える。

5 図の気体の集め方を何というか。 

6 炭酸飲料のようにいくつかの物質が混じり合ったものを混合物というのに対して、水などの1種類の物質でできているものを何というか。

7 水460gに、砂糖40gをとかした砂糖水の質量パーセント濃度は何%か。

%

8 物質を加熱したり、冷却したりすると、液体が気体になったり、固体になったりする変化を何というか。

9 物質によって沸点がちがうことを利用して混合物をそれぞれの物質に分ける方法を何というか。