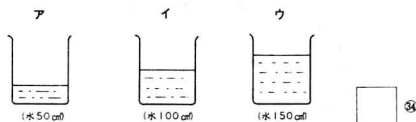


23. つぎの図のように、三つのビーカーに、それぞれ50 cm<sup>3</sup>、100 cm<sup>3</sup>、150 cm<sup>3</sup>の同じ温度の水が入っています。どのビーカーにも同じ量の食塩を少しずつかしていき、さいしょに食塩がとけなくなり、ビーカーの底に食塩が残るのはどれですか。図のア～ウの中から正しいものをつえらび、その記号を□の中に書きなさい。



24. 図のように、三つのコップに入った食塩水のこさの順じを調べたいと思います。つぎのア～カの中から、正しい方法を二つえらび、その記号を□の中に書きなさい。

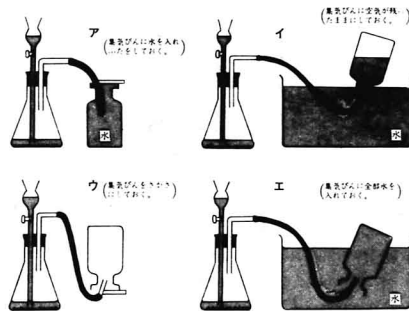


- ア 同じ量を取って、よう液をたらしてみる。
- イ 同じ量を取って、石灰水をたらしてみる。
- ウ 同じ量を取って、あたため、水をしょう発させてみる。
- エ 同じ量を取って、手ざわりやにおいをかいてみる。
- オ 同じ量をビーカーに取って、明るいところですかしてみる。
- カ 同じ量を取って、重さを比べてみる。

--	--

25. 酸素の集めかたについて、(1)、(2)の問いに答えなさい。

(1) 酸素を集めるとき、集気びんは、はじめにどのようにしておけばよいか。つぎのア～エの中から正しいものをつえらび、その記号を□の中に書きなさい。



(2) 酸素を発生させるには、どんな薬品を使いますか。つぎのア～オの中から正しいものをつえらび、その記号を□の中に書きなさい。

- ア 石灰石と塩酸
- イ 塩酸と水酸化ナトリウム
- ウ 二酸化マンガンを塩酸
- エ 二酸化マンガンを過酸化水素水
- オ 石灰石と過酸化水素水

--	--

26. 酸素の性質について、(1)、(2)の問いに答えなさい。

(1) 図のように酸素を集めた集気びんに、火のついたろうそくを入れてみました。空気中の燃えかたと比べるとどうなりますか。つぎのア～エの中から正しいものをつえらび、その記号を□の中に書きなさい。

- ア ほとんど同じように燃える。
- イ 燃えにくい。
- ウ はげしく燃える。
- エ すぐ消えてしまう。



(2) 酸素の性質として、正しいものを、つぎのア～エの中から一つえらび、その記号を□の中に書きなさい。

- ア 酸素は空気とほとんど同じ気体である。
- イ 酸素はものを燃えにくくする気体である。
- ウ 酸素はものを燃やすはたらきのある気体である。
- エ 酸素はよく燃える気体である。

(1)	(2)

27. 二酸化炭素の性質や、二酸化炭素であるかどうか確かめる方法として、つぎの文の { } の中から正しいものをつえらび、その記号を□の中に書きなさい。

- (1) 二酸化炭素は {  
 ア 空気と同じ重さで  
 イ 空気よりも軽く  
 ウ 空気よりも重く } 無色の気体である。

--

(2) 二酸化炭素であるかどうか確かめるには {  
 ① ア よう液  
 イ 石灰水  
 ウ リトマス紙 } を使って

- ② {  
 エ 青むらさき色  
 オ 青色になる  
 カ 白くにごる } かどうか調べればよい。

①	②