

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第1回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を216.6g用意し、これに、物質Aを163.4gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして5%の水溶液を作るために、物質Aを24g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを243.6gの水に溶かして、16%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、16%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水98gに、物質Aを38g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、30%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第2回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を397.7g用意し、これに、物質Aを12.3gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして31%の水溶液を作るために、物質Aを105.4g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを118.8gの水に溶かして、46%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、46%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水273gに、物質Aを96g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、30%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第3回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を258.4g用意し、これに、物質Aを121.6gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして38%の水溶液を作るために、物質Aを136.8g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを220gの水に溶かして、12%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、12%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水258.3gに、物質Aを126.7g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、37%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第4回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を244g用意し、これに、物質Aを156gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして31%の水溶液を作るために、物質Aを31g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを66gの水に溶かして、40%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、40%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水118.3gに、物質Aを10.7g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、9%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第5回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を145.8g用意し、これに、物質Aを34.2gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして48%の水溶液を作るために、物質Aを153.6g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを117.6gの水に溶かして、16%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、16%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水112.5gに、物質Aを21.5g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、25%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第6回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を136g用意し、これに、物質Aを64gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして15%の水溶液を作るために、物質Aを28.5g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを204.6gの水に溶かして、38%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、38%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水80gに、物質Aを19g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、20%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第7回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を446.5g用意し、これに、物質Aを23.5gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして27%の水溶液を作るために、物質Aを56.7g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを192.5gの水に溶かして、45%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、45%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水338.2gに、物質Aを36.8g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、11%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第8回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を272.6g用意し、これに、物質Aを197.4gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして40%の水溶液を作るために、物質Aを168g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを174.8gの水に溶かして、8%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、8%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水328gに、物質Aを31g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、18%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第9回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を201.3g用意し、これに、物質Aを128.7gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして47%の水溶液を作るために、物質Aを206.8g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを168gの水に溶かして、20%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、20%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水168.3gに、物質Aを161.7g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、49%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第10回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を189g用意し、これに、物質Aを161gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして34%の水溶液を作るために、物質Aを132.6g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを98.8gの水に溶かして、48%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、48%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水327.6gに、物質Aを15.4g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、9%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第11回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を199.8g用意し、これに、物質Aを70.2gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして41%の水溶液を作るために、物質Aを168.1g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを187gの水に溶かして、15%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、15%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水96.9gに、物質Aを31.1g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、49%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第12回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を188.5g用意し、これに、物質Aを101.5gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして10%の水溶液を作るために、物質Aを29g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを253.8gの水に溶かして、46%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、46%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水184.8gに、物質Aを22.2g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、16%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第13回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を243.6g用意し、これに、物質Aを176.4gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして19%の水溶液を作るために、物質Aを58.9g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを131.1gの水に溶かして、43%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、43%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水188gに、物質Aを12g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、6%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第14回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を224.4g用意し、これに、物質Aを215.6gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして49%の水溶液を作るために、物質Aを44.1g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを239.2gの水に溶かして、8%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、8%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水182.6gに、物質Aを22.4g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、17%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第15回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を264.6g用意し、これに、物質Aを155.4gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして17%の水溶液を作るために、物質Aを34g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを128gの水に溶かして、20%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、20%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水417.6gに、物質Aを56.4g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、13%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第16回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を246.4g用意し、これに、物質Aを193.6gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして28%の水溶液を作るために、物質Aを61.6g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを277.4gの水に溶かして、27%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、27%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水86gに、物質Aを12g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、14%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第17回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を118.8g用意し、これに、物質Aを61.2gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして47%の水溶液を作るために、物質Aを178.6g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを264gの水に溶かして、34%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、34%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水195.2gに、物質Aを90.8g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、39%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第18回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を106g用意し、これに、物質Aを94gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして7%の水溶液を作るために、物質Aを28.7g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを56.7gの水に溶かして、19%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、19%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水365.5gに、物質Aを13.5g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、15%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第19回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を238g用意し、これに、物質Aを112gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして7%の水溶液を作るために、物質Aを27.3g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを49.5gの水に溶かして、45%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、45%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水351gに、物質Aを68g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、22%の水溶液になりますか。

g

とにかく計算！ いっぱい計算！ 毎日計算！ 第20回

氏名

得点

1 次の各問に答えなさい。

水を225.7g用意し、これに、物質Aを144.3gを入れてよくかき混ぜると完全に溶けました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この水溶液全体の重さは何gですか。

g

(2) この水溶液の濃さは何%ですか。

%

2 次の各問に答えなさい。

物質Aを水に溶かして14%の水溶液を作るために、物質Aを57.4g用意しました。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) 目的の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(2) この濃さの物質Aの水溶液を作るには、何gの水を用意すればよいですか。

g

3 次の各問に答えなさい。

物質Aを87gの水に溶かして、13%の水溶液を作りたいと思います。このことについて、次の各問に答えなさい。

(1) この濃さの水溶液を作るときに使う水の割合は、水溶液全体のどれだけに当たりますか。小数で答えなさい。

(2) このとき、13%の濃さの水溶液は何gできますか。

g

(3) この濃さの水溶液を作るには、物質Aを何g用意すればよいですか。

g

4 次の間に答えなさい。

水258.4gに、物質Aを75.6g溶かした水溶液があります。この水溶液に、何gの物質Aを加えると、24%の水溶液になりますか。

g