

РЕГИОНАЛНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ, АПРИЛ 2005. ГОДИНЕ
ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА VII РАЗРЕД

Шифра ученика:

На располагању су супстанце: гвожђе, сумпор, алкохол и дестилована вода.

Задатак 1. Помешајте две чврсте супстанце.

Добијена смеша је _____ .

Раздвојите смешу на састојке. Опишите и објасните поступак раздвајања:

Задатак 2. Направите смешу од две течне супстанце.

Добијена смеша је _____ .

Закључак: Вода и алкохол се _____ .

Задатак 3. Направите двокомпонентне смеше тако да свака садржи сумпор и течну супстанцу.

А) Смеша сумпора и воде је _____ .

Закључак: Сумпор се _____ у води.

Добијену смешу раздвојите на састојке.

Б) Смеша сумпора и алкохола је _____ .

Закључак: Сумпор се _____ у алкохолу.

Оставите епрувету у сталак да се сумпор исталожи.

Одекантујте течност изнад талога.

Задатак 4.

А. У течност добијену декантовањем из огледа **3Б** додајте мало воде.

Б. У течност добијену из огледа **3А** додајте мало алкохола.

Објасните промену уочену у огледу **4А** на основу резултата добијених у огледима 2, 3 и 4.

Задатак 5. Помешајте сумпор и супстанцу **X**.

Шта примећујете?

Помешајте супстанцу **X** и воду.

Закључак:

На основу резултата огледа закључује се да је сумпор _____ супстанца.

Техника рада:

Укупно:

РЕГИОНАЛНО ТАКМИЧЕЊЕ ИЗ ХЕМИЈЕ, АПРИЛ 2005. ГОДИНЕ
ПРАКТИЧНА ВЕЖБА ЗА VII РАЗРЕД

Шифра ученика:

--

На располагању су супстанце: гвожђе, сумпор, алкохол и дестилована вода.

Задатак 1. Помешајте две чврсте супстанце.

Добијена смеша је хетерогена .

2

Раздвојите смешу на састојке. Опишите и објасните поступак раздвајања:

Гвожђе се из смеше одваја магнетом јер има магнетне осбине.

2

1(техника)

Задатак 2. Направите смешу од две течне супстанце. Смешу сачувајте.

Добијена смеша је хомогена .

2

Закључак: Вода и алкохол се мешају (растварају један у другом).

2

Задатак 3. Направите двокомпонентне смеше тако да свака садржи сумпор и течну супстанцу.

А) Смеша сумпора и воде је хетерогена .

2

Закључак: Сумпор се не раствара у води.

2

Добијену смешу раздвојите на састојке.

2(техника)

Б) Смеша сумпора и алкохола је хетерогена.

2

Закључак: Сумпор се не раствара у алкохолу.

2

Оставите епрувету у сталак да се сумпор исталожи.

Пажљиво одекантујте бистру течност изнад талога.

1(техника)

Задатак 4.

А. У течност добијену декантовањем из огледа **3 Б**, додајте мало воде.

Б. У течност добијену из огледа **3 А**, додајте мало алкохола.

Објасните промену уочену у огледу **4 А**, на основу резултата добијених у огледима 2, 3 и 4.

Додатак воде у течност добијену декантовањем у огледу **3 Б** доводи до таложења сумпора.

Значи, сумпор се делимично растворио у алкохолу. Додатак воде у алкохолни раствор смањује растворљивост сумпора у алкохолу и он се таложи.

5

Задатак 5. Помешајте сумпор и супстанцу **Х**.

Шта примећујете? Сумпор се делимично раствара у супстанци **Х**.

1

Помешајте супстанцу **Х** и воду.

Закључак: **Х** је неполарна супстанца.

1

На основу резултата огледа закључује се да је сумпор неполарна супстанца.

2

Техника рада:	4 + 1 = 5
Укупно:	30

