**Смеше и раздвајање састојака смеше**

**1. Смеша је:**

 Све што постоји у природи.

 Скуп две или више супстанци.

 Реакција растављања сложене чисте супстанце на две чисте супстанце или више њих.

**2. У природи се налази огроман број смеша зато што:**

 Постоји много чистих супстанци.

 Многе чисте супстанце су међусобно измешане.

**3. Смеше могу бити:**

 Чврсте

 Лагане

 Течне

 Гасовите

**4. Изабери тачне тврдње:**

 Својства смеше зависе од односа количина њених састојака.

 Састојци у смеши не задржавају своја својства.

 Састав смеша је произвољан.

**5. Смеше могу бити:**

 Хомогене

 Комбиноване

 Хетерогене

 Једноставне

**6. Уколико се састојци смеше не могу разликовати оком, под лупом или микроскопом, кажемо да је смеша:**

 Хомогена

 Хетерогена

 Комбинована

**7. Изабери тачне тврдње:**

 Хомогене смеше се у течном стању називају раствори.

 Хомогене смеше немају једнак састав и једнака својства у свим својим деловима.

 Смеше у којима се раствори разликују посматрањем оком или под микроскопом називају се хетерогене.

 Хетерогене смеше имају једнак састав и својства у свим својим деловима.

**8. Познавање својстава супстанци који чине смешу нам омогућава:**

 Раздвајање састојака смеше.

 Добијање смеша у лабораторијама.

**9. Нека од својстава супстанци су:**

Величина честица

 Густина

 Магнетна својства

 Испарљивост

**10. Фино одвајање састојака смеше назива се:**

Дестилација

 Цеђење

 Кристализација

**11. Поступак којим се одвајају састојци смеша на основу њихових различитих температура кључања назива се:**

Дестилација

 Кристализација

 Цеђење

**12. Издвајање само чврстих састојака из течне смеше назива се:**

 Кристализација Декантовање  Дестилација