

II четверть.

Урок №7.

Классификация веществ.

- Теоретический материал в параграфе:
- **11 +** конспект урока **+** прикрепленный файл

1. Индивидуальные вещества и смеси.

Индивидуальное вещество - имеет постоянный состав и характеризуется единственной химической формулой.

В состав смеси входит не менее двух веществ, состав смеси может быть переменным.

Примеры природных смесей:

- Водопроводная вода Верхней зоны Академгородка и Нижней Ельцовки
- Морская вода Средиземного моря и Мертвого моря



Примеры природных смесей:



Примеры природных смесей:



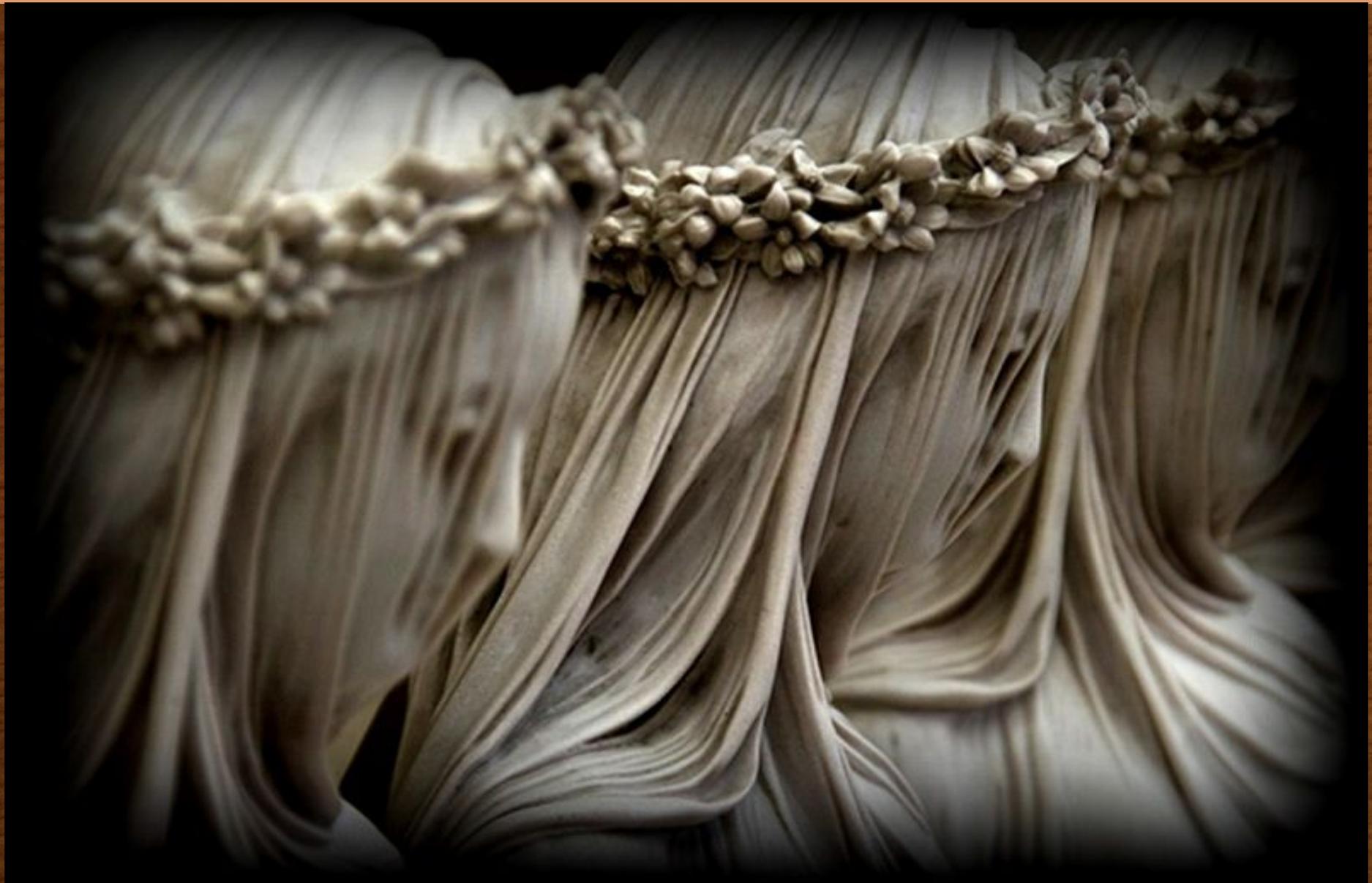
Мрамор



Мрамор



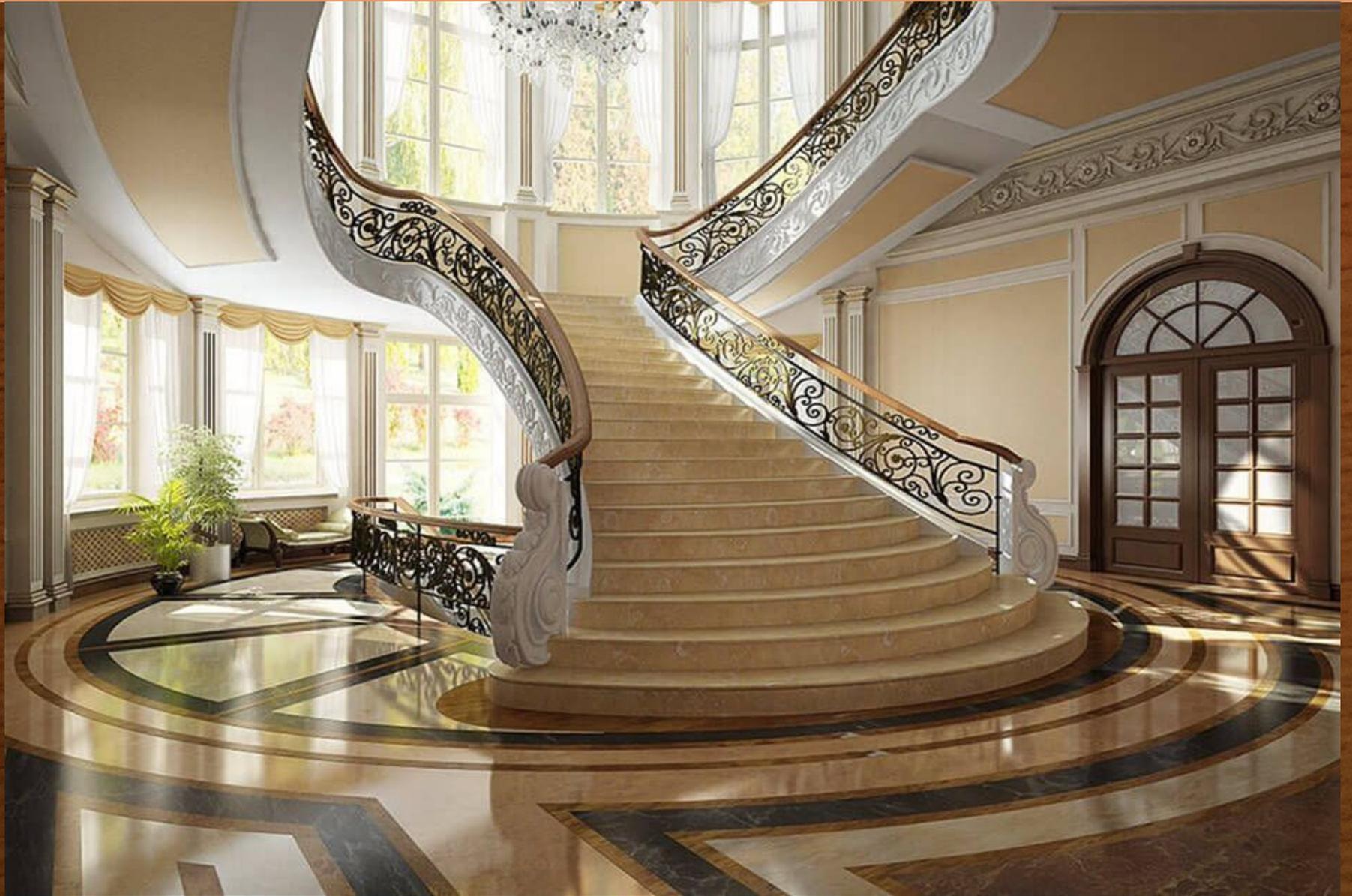
Мрамор



Мрамор



Мрамор



Мрамор



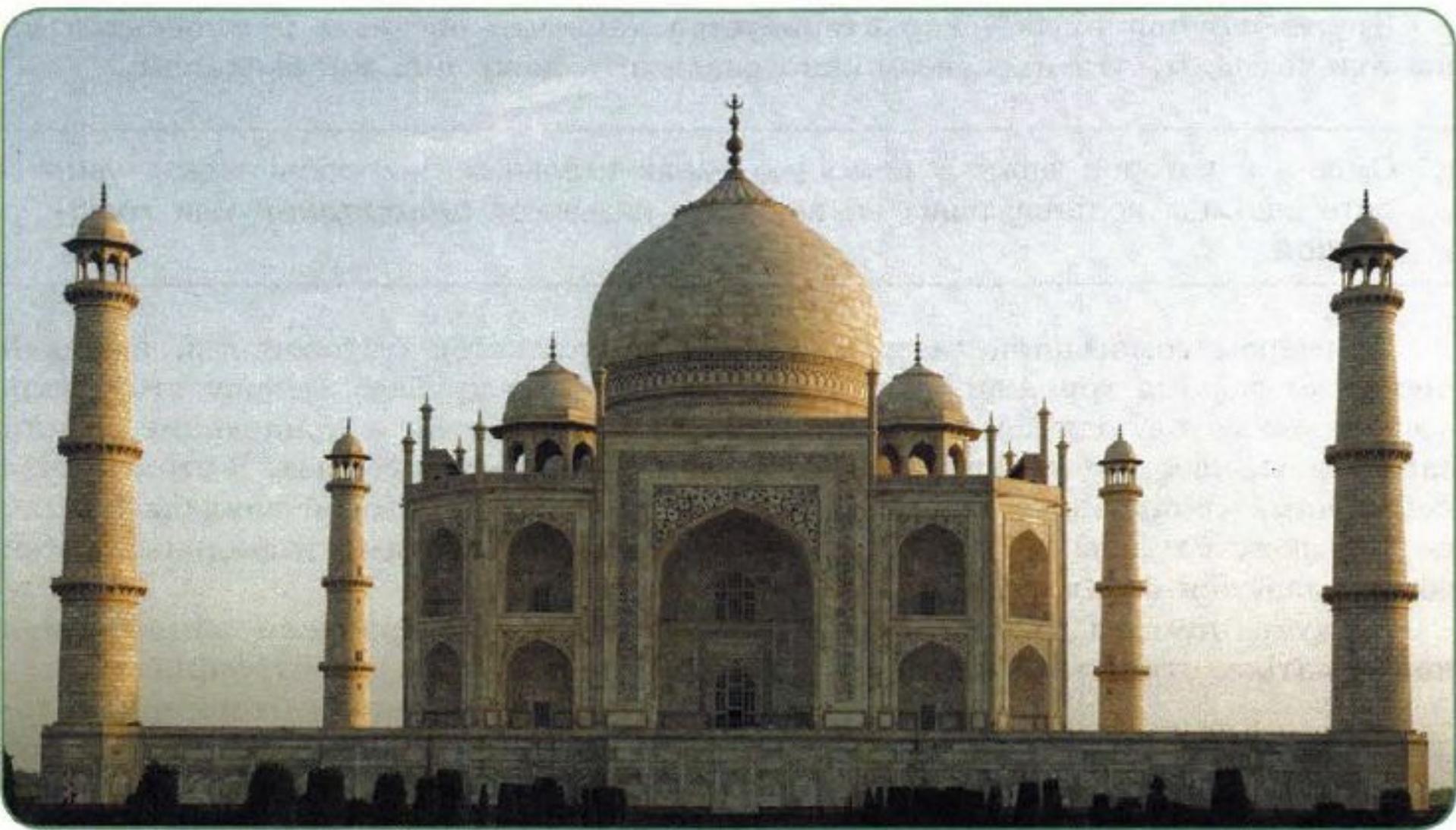


Рис. 20. Дворец из мрамора Тадж-Махал — жемчужина мусульманского искусства в Индии, один из объектов Всемирного наследия ЮНЕСКО

Мрамор



Мрамор



Мрамор



Мрамор – Турция (Сулейман)





Мрамор – Турция - Эдирне



Мрамор - Стамбул



Мел





Волшебный
МЕЛ
со вкусом клубники

Волшебный
МЕЛ
6 по 20 табл.

Волшебный
МЕЛ
со вкусом лимона

100% NATURAL

Сорт: Ватутин
пищевой мел из
Белгородской области

ВЕС 250г

Бинарные соединения – называют по неметаллу, стоящем в формуле последним

IV	V	VI	VII
C	N	O	F
Si	P	S	Cl
	As	Se	Br
		Te	I

**Решаем задачи – 1.16, 1-17, 1-18
называем полученные в-ва**

**• Решаем задачи – 2.3, 2-4, 2-7
называем полученные в-ва**

**• Решаем задачи – 2.10, 2-13,
2-15 и называем полученные в-ва**

Домашнее задание:

Прочитать 11 параграф.

Решить задачи 1.9, 1.10, 2.14, 2-20, 2-24 -из прикрепленного файла,
задание 3 в тетради для ДР,