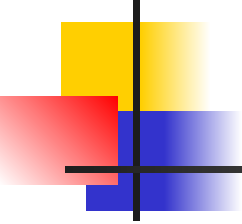


# Электролитическая диссоциация веществ

---

Реакции ионного обмена и  
условия их протекания

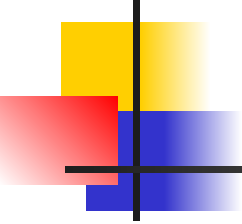


1. Веществом, при диссоциации которого образуются катионы металла и анионы кислотного остатка, является

---



## 2. К **неэлектролитам** относится

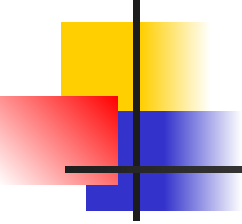
- 
- 
- А. углекислый газ
  - Б. уксусная кислота
  - В. хлорид бария
  - Г. вода



### 3. **Фосфат-ион** имеет формулу

---





#### 4. Правая часть уравнения диссоциации сульфата меди(II)

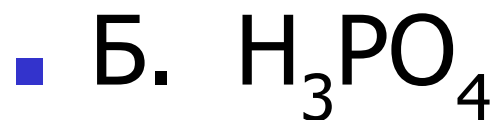
---

- А.  $\rightarrow \text{Cu} + \text{SO}_3$
- Б.  $\rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
- В.  $\rightarrow 2\text{Cu}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
- Г.  $\rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_3^{2-}$



5. Несколько ступеней диссоциации возможны для вещества

---



6. Сокращенное ионное уравнение

$\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow$  соответствует  
следующему молекулярному уравнению

---

- А.  $\text{Ba} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2$
- Б.  $\text{BaO} + \text{SO}_3 \rightarrow \text{BaSO}_4$
- В.  $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{KCl}$
- Г.  $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$



## 7. С выделением газа протекает реакция между растворами

---

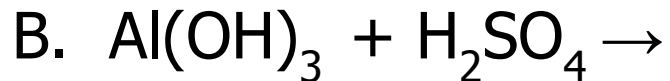
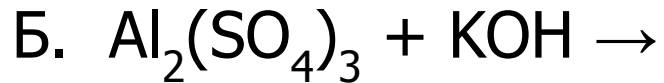
- А. нитрата серебра и соляной кислоты
- Б. карбоната бария и гидроксида кальция
- В. сульфата калия и серной кислоты
- Г. сульфида натрия и соляной кислоты



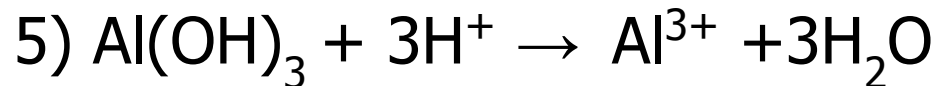
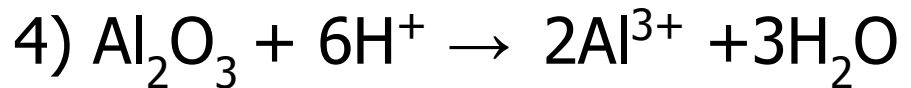
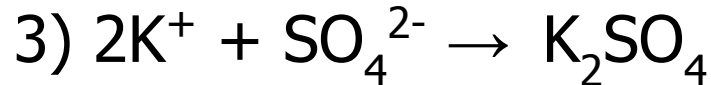
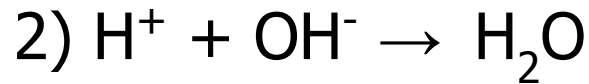
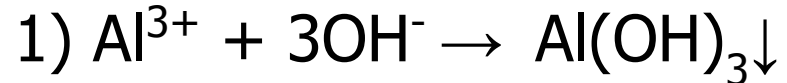


## 8. Установите соответствие между исходными веществами и сокращенным ионным уравнением

### ■ ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



### ■ ионное уравнение





# ОТВЕТЫ

---

■ 1. Г

■ 5. Б

■ 2. А

■ 6. В

■ 3. А

■ 7. Г

■ 4. Б

■ 8. А – 4 ; Б – 1 ; В – 5