

## Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017-2018-2019 г. - задание №22

Установите соответствие между формулой соли и продуктами электролиза водного раствора этой соли, которые выделились на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЛИ

- А)  $\text{Na}_3\text{PO}_4$
- Б)  $\text{KCl}$
- В)  $\text{CuBr}_2$
- Г)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

ПРОДУКТЫ ЭЛЕКТРОЛИЗА

- 1)  $\text{H}_2$ ,  $\text{O}_2$
- 2)  $\text{Cu}$ ,  $\text{O}_2$
- 3)  $\text{Cu}$ ,  $\text{Br}_2$
- 4)  $\text{H}_2$ ,  $\text{Cl}_2$
- 5)  $\text{Cu}$ ,  $\text{NO}_2$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

### Решение :

При электролизе солей, кислородосодержащих анионов на аноде выделяется кислород.

При электролизе солей, анионы которых состоят из галогенов, кроме  $\text{F}$ , выделяется данный галоген.  $\text{F}$  является исключением.

На катоде металлов от  $\text{Li}$  до  $\text{Al}$  выделяется  $\text{H}_2$

На катоде металлов от  $\text{Mn}$  до  $\text{Pb}$  выделяется данный металл и  $\text{H}_2$

На катоде металлов от  $\text{Cu}$  до  $\text{Au}$  выделяется данный металл

Следовательно, 1432

**Ответ: 1432**

---

**ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна**

## - задание №22

Какой из перечисленных газов токсичен и имеет резкий запах?

- 1) водород
- 2) оксид углерода(II)
- 3) хлор
- 4) оксид углерода(IV)

Ответ: 3

Из перечисленных сильным запахом обладает только хлор. Он действительно токсичен.