

*«Metallarning umumiy tavsifnomasi
Elektrokimyoviy kuchlanishlar qatori»*

1. Quyidagi qaysi qatorda faqat metallar joylashgan?

- a) Cs, Be, B; b) K, Ca, Sr;
s) H, Li, Na; d) Bi, W, Po.

2. Quyidagi qaysi fizikaviy xossa hamma metallar uchun umumiy hisoblanmaydi?

- a) elektr o'tkazuvchanlik;
b) issiqlik o'tkazuvchanlik;
s) standart sharoitda qattiq agregat holeti;
d) metallic yaltiroqligi.

3. Натрий и калий можно хранить под слоем керосина, а литий – только под слоем вазелинового масла, т.к.:

- a) литий реагирует с керосином;
б) в ряду напряжений литий находится левее натрия и калия;
в) литий более активен, чем калий и натрий;
г) плотность лития меньше плотности керосина.

4. При электролизе водного раствора хлорида натрия на катоде выделяется:

- a) натрий; б) хлор;
в) водород; г) кислород.

5. Сильнее восстановительные свойства выражены у :

- a) Ca; б) Mg; в) Si; г) O.

6. Масса карбида кальция, в которой содержится $5,418 \cdot 10^{24}$ атомов всех образующих это соединение элементов, составляет (в г):

- a) 19,2; б) 192; в) 57,6; г) 576.

7. Какие из перечисленных веществ реагируют с водой с образованием раствора сильного электролита, в котором лакмус приобретает синюю окраску?

- a) Na; б) SO_3 ; в) KH ; г) Mg.

8. Какое из соединений кальция входит в состав земной коры?

- a) Оксид; б) нитрид; в) карбид; г) карбонат.

9. Какой объем (л) газа (н.у.) выделится при взаимодействии 6,48 г серебра с избытком разбавленной азотной кислоты?

- a) 4,032; б) 1,344; в) 0,448; г) 22,4.

10. Какой металл нельзя получить электролизом водного раствора его соли?

- a) Цинк; б) калий; в) медь; г) литий.

**«ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА МЕТАЛЛОВ.
ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ»**

- 1.** Какая из следующих групп химических элементов содержит только металлы?
а) Cs, Be, B; б) K, Ca, Sr;
в) H, Li, Na; г) Bi, W, Po.

- 2.** Какое физическое свойство не является общим для всех металлов?
а) электропроводность;
б) теплопроводность;
в) твердое агрегатное состояние при стандартных условиях;
г) металлический блеск.

- 3.** Натрий и калий можно хранить под слоем керосина, а литий – только под слоем вазелинового масла, т.к.:
а) литий реагирует с керосином;
б) в ряду напряжений литий находится левее натрия и калия;
в) литий более активен, чем калий и натрий;
г) плотность лития меньше плотности керосина.

- 4.** При электролизе водного раствора хлорида натрия на катоде выделяется:
а) натрий; б) хлор;
в) водород; г) кислород.

- 5.** Сильнее восстановительные свойства выражены у :
а) Ca; б) Mg; в) Si; г) O.

- 6.** Масса карбида кальция, в которой содержится $5,418 \cdot 10^{24}$ атомов всех образующих это соединение элементов, составляет (в г):
а) 19,2; б) 192; в) 57,6; г) 576.

- 7.** Какие из перечисленных веществ реагируют с водой с образованием раствора сильного электролита, в котором лакмус приобретает синюю окраску?
а) Na; б) SO₃; в) KN; г) Mg.

- 8.** Какое из соединений кальция входит в состав земной коры?
а) Оксид; б) нитрид; в) карбид; г) карбонат.

- 9.** Какой объем (л) газа (н.у.) выделится при взаимодействии 6,48 г серебра с избытком разбавленной азотной кислоты?
а) 4,032; б) 1,344; в) 0,448; г) 22,4.

- 10.** Какой металл нельзя получить электролизом водного раствора его соли?
а) Цинк; б) калий; в) медь; г) литий.

Ключ к тесту

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
б, г	В	г	в	а	б	а, в	г	в	б, г