**ГИА-2015, вопрос 7 «Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация»**

**1.** Наи­боль­шее число ани­о­нов об­ра­зу­ет­ся при пол­ной дис­со­ци­а­ции 1 моль

1) фос­фа­та калия

2) нит­ра­та на­трия

3) суль­фа­та меди(II)

4) хло­ри­да же­ле­за(III)

**2.** 2 моль ани­о­нов об­ра­зу­ет­ся при пол­ной дис­со­ци­а­ции 1 моль

1) суль­фа­та же­ле­за(II)

2) кар­бо­на­та на­трия

3) хло­ри­да каль­ция

4) си­ли­ка­та калия

**3.** Оди­на­ко­вое ко­ли­че­ство ка­ти­о­нов и ани­о­нов об­ра­зу­ет­ся при пол­ной дис­со­ци­а­ции

1) 

2) 

3) 

4) 

**4.** Элек­три­че­ский ток не про­во­дит

1) рас­плав хло­ри­да на­трия

2) рас­плав ок­си­да крем­ния

3) рас­твор азот­ной кис­ло­ты

4) рас­твор хло­ри­да цинка

**5.** Элек­тро­ли­том не яв­ля­ет­ся

1) 

2) 

3) 

4) 

**6.** Элек­тро­ли­том не яв­ля­ет­ся

1) 

2) 

3) 

4) 

**7.** Элек­тро­ли­том не яв­ля­ет­ся

1) 

2) 

3) 

4) 

**8.** Элек­три­че­ский ток про­во­дит

1) рас­твор хло­ро­во­до­ро­да

2) рас­плав серы

3) рас­плав ок­си­да крем­ния

4) рас­твор глю­ко­зы

**9.** В вод­ном рас­тво­ре пол­но­стью дис­со­ци­и­ру­ет на ионы

1) азот­ная кис­ло­та

2) се­ро­во­до­род

3) гли­це­рин

4) эти­ло­вый спирт

**10.** К ани­о­нам от­но­сит­ся каж­дая из двух ча­стиц:

1) 

2) 

3) 

4) 

**11.** Пра­вая часть урав­не­ния элек­тро­ли­ти­че­ской дис­со­ци­а­ции суль­фи­та калия:

1) 

2) 

3) 

4) 

**12.** Пра­вая часть урав­не­ния элек­тро­ли­ти­че­ской дис­со­ци­а­ции нит­ра­та же­ле­за(II):

1) 

2) 

3) 

4) 

**13.** Пра­вая часть урав­не­ния элек­тро­ли­ти­че­ской дис­со­ци­а­ции хло­ри­да же­ле­за(III):

1) 

2) 

3) 

4) 

**14.** К элек­тро­ли­там от­но­сит­ся

1) 

2) 

3) 

4) 

**15.** К силь­ным элек­тро­ли­там не от­но­сит­ся

1) 

2) 

3) 

4) 

**16.** Хло­рид-ионы об­ра­зу­ют­ся при элек­тро­ли­ти­че­ской дис­со­ци­а­ции

1) 

2) 

3) 

4) 

**17.** Элек­тро­ли­ти­че­ской дис­со­ци­а­ции ор­то­фос­фор­ной кис­ло­ты по тре­тьей сту­пе­ни от­ве­ча­ет урав­не­ние

1) 

2) 

3) 

4) 

**18.** Суль­фид-ионы об­ра­зу­ют­ся при элек­тро­ли­ти­че­ской дис­со­ци­а­ции

1) 

2) 

3) 

4) 

**19.** Силь­ным элек­тро­ли­том яв­ля­ет­ся

1) уголь­ная кис­ло­та

2) се­ро­во­до­род­ная кис­ло­та

3) сер­ная кис­ло­та

4) са­ха­ро­за

**20.** Хло­рид-ионы об­ра­зу­ют­ся при рас­тво­ре­нии в воде ве­ще­ства, фор­му­ла ко­то­ро­го:

1) 

2) 

3) 

4) 

**21.** К силь­ным элек­тро­ли­там от­но­сит­ся каж­дое из двух ве­ществ

1) и 

2) и 

3) и 

4) и 

**22.** К сла­бым элек­тро­ли­там не от­но­сит­ся

1) 

2) 

3) 

4) 

**23.** Пра­вая часть урав­не­ния дис­со­ци­а­ции нит­ра­та на­трия:

1) 

2) 

3) 

4) 

**24.** Наи­боль­шее ко­ли­че­ство по­ло­жи­тель­ных ионов об­ра­зу­ет­ся при дис­со­ци­а­ции 1 моль

1) фос­фа­та на­трия

2) сер­ной кис­ло­ты

3) нит­ра­та же­ле­за(III)

4) суль­фи­да калия

**25.** Наи­мень­шее ко­ли­че­ство по­ло­жи­тель­ных ионов об­ра­зу­ет­ся при дис­со­ци­а­ции 1 моль

1) азот­ной кис­ло­ты

2) кар­бо­на­та на­трия

3) суль­фа­та алю­ми­ния

4) фос­фа­та калия

**26.** Оди­на­ко­вое число по­ло­жи­тель­ных и от­ри­ца­тель­ных ионов об­ра­зу­ет­ся при элек­тро­ли­ти­че­ской дис­со­ци­а­ции

1) хло­ри­да калия

2) хло­ри­да бария

3) кар­бо­на­та на­трия

4) суль­фа­та алю­ми­ния

**27.** Оди­на­ко­вое число по­ло­жи­тель­ных и от­ри­ца­тель­ных ионов об­ра­зу­ет­ся при элек­тро­ли­ти­че­ской дис­со­ци­а­ции

1) суль­фа­та маг­ния

2) суль­фи­да калия

3) хло­ри­да же­ле­за(II)

4) нит­ра­та каль­ция

**28.** В рас­тво­ре нит­ра­та каль­ция на­хо­дит­ся 0,5 моль по­ло­жи­тель­ных ионов. Ко­ли­че­ство от­ри­ца­тель­ных ионов в этом рас­тво­ре равно

1) 0,25 моль

2) 0,5 моль

3) 1 моль

4) 1,5 моль

**29.** В рас­тво­ре суль­фа­та ам­мо­ния на­хо­дит­ся 0,6 моль по­ло­жи­тель­ных ионов. Ко­ли­че­ство от­ри­ца­тель­ных ионов в этом рас­тво­ре равно

1) 0,2 моль

2) 0,3 моль

3) 0,6 моль

4) 1,2 моль

**30.** Оди­на­ко­вое число молей ка­ти­о­нов и ани­о­нов об­ра­зу­ет­ся при пол­ной дис­со­ци­а­ции в вод­ном рас­тво­ре 1 моль

1) 

2) 

3) 

4) 

**31.** Боль­ше по­ло­жи­тель­ных ионов, чем от­ри­ца­тель­ных, об­ра­зу­ет­ся в вод­ном рас­тво­ре при дис­со­ци­а­ции

1) гид­рок­си­да калия

2) хло­ри­да бария

3) суль­фа­та на­трия

4) суль­фа­та алю­ми­ния

**32.** Боль­ше от­ри­ца­тель­ных ионов, чем по­ло­жи­тель­ных, об­ра­зу­ет­ся в вод­ном рас­тво­ре при дис­со­ци­а­ции

1) азот­ной кис­ло­ты

2) фос­фа­та калия

3) нит­ра­та же­ле­за(III)

4) суль­фа­та ам­мо­ния

**33.** При дис­со­ци­а­ции 1 моль ве­ще­ства об­ра­зо­ва­лось 4 моль ионов. Фор­му­ла ве­ще­ства:

1) 

2) 

3) 

4) 

**34.** При дис­со­ци­а­ции 1 моль ве­ще­ства об­ра­зо­ва­лось 3 моль ионов. Фор­му­ла ве­ще­ства:

1) 

2) 

3) 

4) 

**35.** При дис­со­ци­а­ции 1 моль соли в рас­тво­ре об­ра­зо­ва­лось 4 моль по­ло­жи­тель­ных и от­ри­ца­тель­ных ионов. Фор­му­ла соли —

1) 

2) 

3) 

4) 

**36.** При дис­со­ци­а­ции 1 моль соли в рас­тво­ре об­ра­зо­ва­лось 5 моль по­ло­жи­тель­ных и от­ри­ца­тель­ных ионов. Фор­му­ла соли —

1) 

2) 

3) 

4) 

**37.** Общее ко­ли­че­ство по­ло­жи­тель­ных и от­ри­ца­тель­ных ионов, об­ра­зо­вав­ших­ся при пол­ной дис­со­ци­а­ции 0,5 моль нит­ра­та меди(II), равно

1) 0,5 моль

2) 1 моль

3) 1,5 моль

4) 3 моль

**38.** Общее ко­ли­че­ство по­ло­жи­тель­ных и от­ри­ца­тель­ных ионов, об­ра­зо­вав­ших­ся при пол­ной дис­со­ци­а­ции 0,5 моль нит­ра­та алю­ми­ния, равно

1) 0,5 моль

2) 1 моль

3) 2 моль

4) 4 моль

**39.** При дис­со­ци­а­ции какой соли об­ра­зу­ет­ся боль­ше по­ло­жи­тель­ных ионов, чем от­ри­ца­тель­ных?

1) 

2) 

3) 

4) 

**40.** При дис­со­ци­а­ции какой соли об­ра­зу­ет­ся боль­ше от­ри­ца­тель­ных ионов, чем по­ло­жи­тель­ных?

1) 

2) 

3) 

4) 