Частное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа «Рекорд»

г. Орска Оренбургской области»

Зимняя сессия  
Предмет «Химия» 9 класс  
Билет 1.

1. Химические свойства кислот. Кислоты с точки зрения ТЭД.
2. Общая характеристика неметаллов. Водород: получение, свойства, применение.
3. Рассчитайте массовую долю выхода газа, если в результате реакции между 2,4 граммами магния и избытком соляной кислоты выделилось 1,76 литров газа

Зам. директора по НМР Е.В. Хайрулина

Частное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа «Рекорд»

г. Орска Оренбургской области»

Зимняя сессия  
Предмет «Химия» 9 класс  
Билет 2.

1. Понятие о переходных элементах. Амфотерность. Свойства алюминия.
2. Сплавы. Состав и применение чугуна, нержавеющей стали.
3. Рассчитайте массовую долю выхода бромида бария, если в результате реакции между 1,37 граммами бария и избытком бромоводорода выделилось 1,54 грамма.

Зам. директора по НМР Е.В. Хайрулина

Частное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа «Рекорд»

г. Орска Оренбургской области»

Зимняя сессия  
Предмет «Химия» 9 класс  
Билет 3.

1. Получение металлов: пирометаллургия, гидрометаллургия.
2. Получение и свойства галогенов на примере хлора.
3. Осуществите превращения: N2-NO2- HNO3.- Са(NОз)2- Са(ОН)2.

Зам. директора по НМР

Е.В. Хайрулина

f

Частное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа «Рекорд»

г. Орска Оренбургской области»

Зимняя сессия  
Предмет «Химия» 9 класс  
Билет 4.

1. Соли с точки зрения ТЭД, свойства средних солей.
2. Положение халькогенов в ПСХЭ, свойства халькогенов на примере кислорода.

, 3. Осуществите превращения: ZnS-S02- Na2S03- NaCl- NaNO3.

Частное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа «Рекорд» г.

Орска Оренбургской области»

Зимняя сессия  
Предмет «Химия» 9 класс  
Билет 5.

1. *Общая характеристика галогенов. Свойства галогенов.*
2. *Получение и свойства соляной кислоты.*
3. *Рассчитайте объём хлороводорода для получения 10 % раствора соляной кислоты, массой 150 г.*

Зам. директора по НМР Е.В. Хайрулина

Частное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа «Рекорд» г.

Орска Оренбургской области»

Зимняя сессия  
Предмет «Химия» 9 класс

Билет 6. *щ*

1. *Электролитическая диссоциация. Примеры ступенчатой диссоциации кислот.*
2. *Важнейшие классы неорганических соединений с точки зрения ТЭД.*
3. *Какая масса перманганата калия требуется для получения 0,56 л хлора?*

Зам. директора по НМР Е.В. Хайрулина