

ДЕМО РТ4 ХИМИЯ 2.1	
Задание №: 1	гидразин
Задание №: 2	N ₂ O и NO ₂
Задание №: 3	N ₂
Задание №: 4	H ₃ PO ₃
Задание №: 5	Bi
Задание №: 6	CO ₂
Задание №: 7	2
Задание №: 8	Na ₂ GeS ₃
Задание №: 9	⁷ ₃ Li
Задание №: 10	сульфат алюминия
Задание №: 11	Ga
Задание №: 12	озонид
Задание №: 13	NaOH
Задание №: 14	пероксидом
Задание №: 15	H ₂
Задание №: 16	Приложение 1
Задание №: 17	Приложение 2
Задание №: 18	Приложение 3
Задание №: 19	31
Задание №: 20	10

Приложение 1

Формула соли	Тип соли
NaH ₂ PO ₂	средняя
NaH ₂ PO ₃	средняя
Na ₂ HPO ₃	кислая
NaH ₂ PO ₄	кислая

Приложение 2

Реагенты	Продукт взаимодействия
Si+Ca $\xrightarrow{-T}$	силицид
SiO ₂ +Mg $\xrightarrow{-T}$	кремний
SiH ₄ +H ₂ O→	оксид кремния
SiH ₄ +O ₂ →	оксид кремния

Приложение 3

Реагенты	Окислительно-восстановительная функция соединения фосфора
H ₃ PO ₂ +BiCl ₃ +H ₂ O→	восстановитель
PCl ₃ +H ₂ O→	не проявляет ни окислительных, ни восстановительных свойств
P+KOH→	окислительно-восстановительная двойственность
P+Ca→	окислитель