©Ахметов М.А. Все права защищены. marat@him-school.ru

ЗАНЯТИЕ №4 «МЕТАЛЛЫ И ОСНОВАНИЯ»

1. Охарактеризуйт	е типичные физичес	кие свойства металл	OB
2. С какими класса	ми веществ реагиру	ют металлы?	
1)	2)	3)	4)
3. Заполните табли	цу		
Металлы реагирующие с водой при комнатной температуре	Металлы реагирующие с водой только при нагревании	Металлы, не реагирующие с водой при комн. температуре, но реагирующие с кислотами	Металлы не реагирующие с кислотами
		еакции металлов с водо	
6. Приведите уравн	нение реакции однов	залентного металла (с водой
7. Приведите пробразованием гидр		вухвалентного мет	алла с водой с
8. Приведите пробразованием окси		вухвалентного мет	алла с водой с

©Ахметов М.А. Все права защищены.	marat@him-school.ru		
9. Заполните таблицу, приведя по 5 пр гидроксидов	имеров растворимых и нерастворимых		
Растворимые гидроксиды (щелочи)	Нерастворимые гидроксиды		
10. Приведите 5 формул амфотерных г	идроксидов		
11. Составьте уравнения амфотерного	гидроксида с щелочью		
12. Как относятся основанию к нагустойчивых и неустойчивых гидроксид	реванию? Приведите по 5 примеров дов при нагревании?		
Растворимые основания	Нерастворимые основания		
13. Что такое ряд напряжения металлов и какую информацию из него можно получить?			
14. Приведите три уравнения реакции о	основания с кислотными оксидами		