Анионы третьей аналитической группы: NO^-_3, NO^-_2, CH_3COO^-

1. Выберите правильные ответы:

a) К III группе относятся анионы кислородных кислот, соли бария и серебра, которые растворимы / нерастворимы в воде.

b) Общего группового реактива анионы III группы имеют / не имеют.

c) Растворы анионов III группы бесцветны / имеют окраску.

2. Отметьте правильный ответ:

1) Какого цвета окрашивание появляется при взаимодействии нитрат-ионов с дифениламином?

a) Красное
b) Синее
c) Желтое

2) Какие пары газов выделяются при реакции нитритов с кислотами?

a) NO и NO_2
b) CO и CO_2
c) O_2 и H_2

3) Какой характерный запах появляется при реакции ацетат-ионов с кислотами?

a) Уксусный
b) Серный
c) Хлорный

3. Сопоставьте реактив с его результатом.

Реактив	Результат
Дифениламин	
$FeSO_4$	
Концентрированная H_2SO_4 и медь	
$FeCl_3$ и CH_3COO^-	

1. Синее окрашивание 2. Выделение бурого газа NO_2
3. Красно-бурая окраска 4. Бурое кольцо

4. Завершите уравнения реакций, вставив недостающие вещества.

1. $2NaNO_3 + Cu + 2H_2SO_4 \rightarrow$ _____ $+ 2NO_2\uparrow + CuSO_4 + 2H_2O$

2. $CH_3COONa + HCl \rightarrow$ _____ $+ NaCl$

3. $FeSO_4 + NO \rightarrow$ _____

LIVEWORKSHEETS