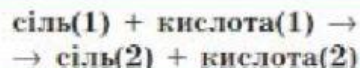


ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ СОЛЕЙ

Взаємодія солей з кислотами



Як ви пам'ятаєте, реакції між сіллю та кислотою можливі за умови, що:

- випадає осад;
- виділяється нестійка чи летка кислота.

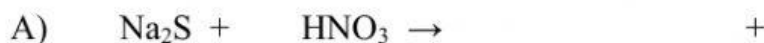
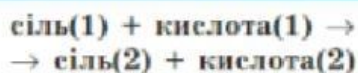
1. Установіть відповідність між реакціями та їх ознакою:

Схема реакції	Ознака реакції
$\text{CaCl}_2 + \text{K}_3\text{PO}_4 \rightarrow$	Випадає осад
$\text{MgCO}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$	Виділяється газоподібна речовина
$\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HBr} \rightarrow$	Реакція не відбувається

2. Допишіть рівняння можливих реакцій.

Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.

Продукти реакцій пишемо згідно схеми:



Ознака реакції:



Ознака реакції:



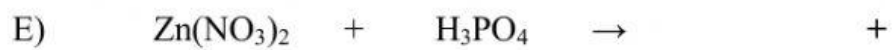
Ознака реакції:



Ознака реакції:



Ознака реакції:



Ознака реакції: