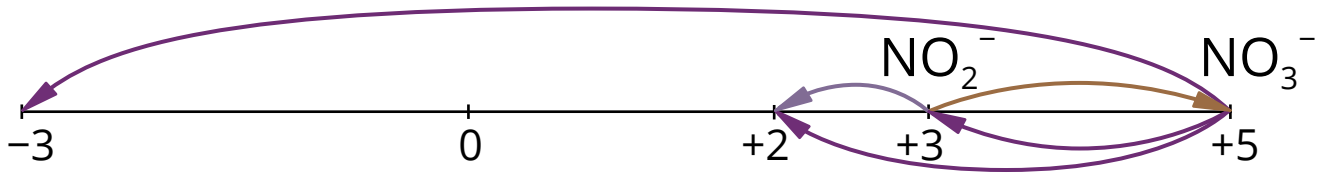


# Сравнение окислительно-восстановительной способности нитрат-иона и нитрит-иона

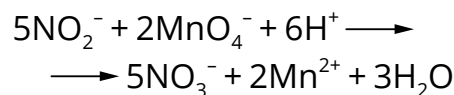
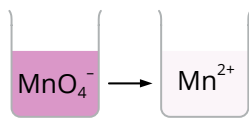


С точки зрения возможных степеней окисления азота нитрат-ион  $\text{NO}_3^-$  может быть только окислителем, а нитрит-ион  $\text{NO}_2^-$  и окислителем, и восстановителем

## Восстановительная способность (способность быть восстановителем)

### нитрит-ион $\text{NO}_2^-$

- ▶ [Взаимодействие нитрита натрия с перманганатом калия в кислой среде](#)



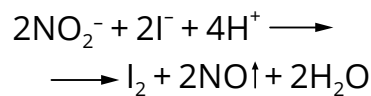
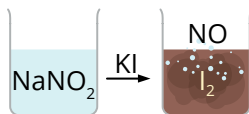
### нитрат-ион $\text{NO}_3^-$

- ▶ [Отношение нитрата натрия к перманганату калия](#)

## Окислительная способность (способность быть окислителем)

### нитрит-ион $\text{NO}_2^-$

- ▶ [Взаимодействие нитрита натрия с иодидом калия в кислой среде](#)

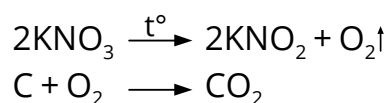
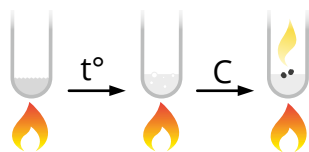


### нитрат-ион $\text{NO}_3^-$

- ▶ [Взаимодействие нитрата натрия с иодидом калия](#)

Нитрат-ион — сильный окислитель, но проявляет это свойство в случае конц. азотной кислоты  $\text{HNO}_3$  или в расплавах

- ▶ [Разложение нитрата калия при нагревании. Реакция нитрата калия с углем](#)



- ▶ [Взаимодействие меди с концентрированной азотной кислотой](#)

