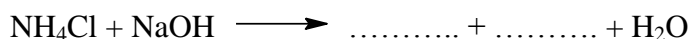
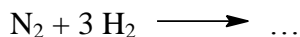




### Úloha 5 Doplňte do tvrzení pojem „nízká“ nebo „vysoká“:

Dusík má ..... hodnotu elektronegativity, díky tomu se může podílet na tvorbě vodíkových můstků.

### Úloha 6 Doplňte správně produkty daných reakcí:



### Úloha 7 V textu se vyskytují tučně vyznačené pojmy. Přečtěte si daný text a zvažte, jestli dané tučně vyznačené pojmy splňují jednotlivá tvrzení. Pokud tomu tak není, označte je červeně.

Dusík vytváří oxidy v oxidačním čísle **I** až **V**. **Oxid dusný** se používá jako anestetikum ke krátkodobým narkózám. Oxid dusnatý je plyn, který se na vzduchu rychle oxiduje na **oxid dusitý**. Oxid dusičitý lze připravit v laboratoři rozpouštěním olova v koncentrované **kyselině dusičné**. **Oxid dusičný** se vyskytuje ve formě monomeru i dimeru a slouží k výrobě kyseliny dusičné.

### Úloha 8 Přečtěte si popsaný pokus a запиšte probíhající chemickou reakci a pojmenujte vzniklý produkt:

Do jedné zkumavky odpipetujeme malé množství koncentrovaného amoniaku a do druhé zkumavky koncentrovanou kyselinu chlorovodíkovou. Poté ústí zkumavek přiblížíme k sobě, uvolňuje se bílý dým.

reakce: .....

název produktu: .....

### Úloha 9 Přiřaďte k sobě správně chemický název, vzorec a barvu daného oxidu.

oxid dusnatý	$\text{NO}_2$	bezbarvý
oxid dusičitý	$\text{NO}$	hnědočervený

### Úloha 10 Doplňte správně do textu pojmy z rámečku:

oxidační	oxiduje	redukuje
amoniak	oxid dusičitý	

Kyselina dusičná se vyrábí z ..... Kyselina se uchovává v tmavých lahvích, protože se působením světla rozkládá na ....., kyslík a vodu. Kyselina je silné ..... činidlo, to znamená, že ostatní látky ..... a sama se .....