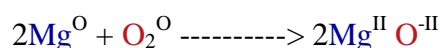


OPAKOVÁNÍ:

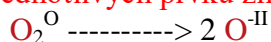
1. Názvosloví:
Dihydrát uhličitanu sodného
Hydrogenolovnatan vápenatý
Osmičelan amonný
Monohydrát hydrogensířičitanu rtuťnatého
2. Vypočítej objem roztoku manganistanu draselného o koncentraci 0,25 mol/dm³ a látkové množství 0,3 mol.
3. REDOXNÍ REAKCE (zápis do sešitu teorie)

= chemické reakce, při kterých se mění oxidační čísla atomů.

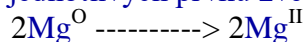


Každá redoxní reakce se skládá z oxidace a redukce.

Při redukci se oxidační číslo atomu jednotlivých prvků zmenšuje.



Při oxidaci se oxidační číslo atomu jednotlivých prvků zvětšuje.



Při redoxních reakcích probíhá redukce a oxidace vždy současně.



Oxidační činidla = látky, které způsobují oxidaci jiného reaktantu při reakci (odebírají elektrony).

Redukční činidla = látky, které způsobují redukci jiného reaktantu při reakci (předávají elektrony).

VŠE POSLAT (úloha 1 + 2 + 3) !!!!!!!

Odešlete DÚ do 17. 4. 2020 na e-mail: malkova@bgv.cz

Do předmětu nezapomeňte uvést vaše jméno a příjmení + třída + předmět + **DÚ5**

