



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název školy	Základní škola a Mateřská škola Tatenice
Číslo projektu	CZ. 1.07
Název šablony klíčové aktivity	Inovace a zkvalitnění výuky prostřednictvím ICT
Vzdělávací oblast	Člověk a jeho svět
Vzdělávací období	3.
Předmět	Chemie
Téma hodiny	Redoxní děje
Označení	VY_32_INOVACE_13_Redoxní děje
Autor	Jan Skalický

Pracovní list – Chemie – 9.ročník

Jméno :

Datum :

1. Doplň věty :

Při redoxních dějích probíhá současně a Jestliže se oxidační číslo atomu chemického prvku snižuje, dochází k Přijímání elektronů atomem chemického prvku se uskutečňuje při

2. Vyber, co urychluje korozi železného předmětu :

teplo, barevný nátěr, vlhkost, sůl, olejový film, mráz

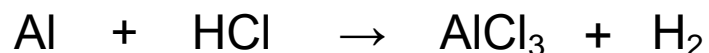
3. Zapiš k jednotlivým atomům oxidační čísla :

CO₂ , Cl₂ , H₂SO₄ , Na₂CO₃ , MgF₂ , AlPO₄

4. Doplň :

Katoda je elektroda. Při elektrolýze putují záporné částice k(e) Elektrolýza je rozklad látek

5. Urči, zda se jedná o redoxní děj. Jestliže ano, které atomy se oxidují a které redukují.



6. Napiš 2 redoxní děje různého typu (kromě koroze).

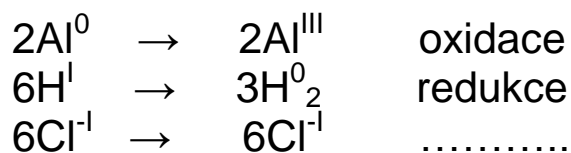
Řešení:

1. oxidace a redukce. k redukci. při redukci.

2. teplo, vlhkost, sůl

3. $C^{IV}O^{II}_2$, Cl^0_2 , $H^I_2S^{VI}O^{II}_4$, $Na^I_2C^{IV}O^{II}_3$, $Mg^{II}F^{-I}_2$, $Al^{III}P^VO^{II}_4$

4. záporná k anodě. stejnosměrným elektrickým proudem.



Toto je redoxní děj !

6. spalování dřeva, dýchání