

Úloha 3: Chemické vlastnosti kovov

A) Reakcie kovov s kyselinou chlorovodíkovou

Kovy pokryté vrstvičkou svojich oxidov			
Vzorka číslo	Kov	Predpokladám	Pozoroval/a som
1	zinok		
2	železo		
3	meď		
4	hliník		

Kovy očistené šmirgľovým papierom (bez vrstvičky svojich oxidov)			
Vzorka číslo	Kov	Predpokladám	Pozoroval/a som
5	zinok		
6	železo		
7	meď		
8	hliník		

B) Dlhodobé pôsobenie vodných roztokov na kovy

Kovy vystavené dlhodobému pôsobeniu vody (bez vrstvičky svojich oxidov)			
Vzorka číslo	Kov	Predpokladám	Pozoroval/a som
1	zinok		
2	železo		
3	meď		
4	hliník		

1. Všetka hmota vo vesmíre je tvorená veľmi malými časticami

Kovy vystavené dlhodobému pôsobeniu octu (bez vrstvičky svojich oxidov)			
Vzorka číslo	Kov	Predpokladám	Pozoroval/a som
5	zinok		
6	železo		
7	meď		
8	hliník		

Zdôvodni, prečo sa na výrobu strešných krytín používa meď.

Aký je rozdiel medzi medenkou a hrdzou?

Ako by si zabránil/a korózii železa?

1. Všetka hmota vo vesmíre je tvorená veľmi malými časticami

Vymysli, ako ochrániť železo (ocel) pred hrdzavením bez toho, aby sa použil ochranný náter?

