

STUDENT				Próbka studenta: A/B/C/D* *obrysuj właściwe
WYDZIAŁ		GRUPA		DATA WYKONANIA
TYTUŁ ĆWICZENIA				

1. CEL ĆWICZENIA			
2. RÓWNIANIE REAKCJI			
3. WYNIKI I OBLICZENIA			
<i>3.1. Ciśnienie [mm Hg]</i>	<i>Ciśnienie [Pa]</i>		
<i>3.2. Temperatura [°C]</i>	<i>Temperatura [K]</i>		
3.3. Wymiary próbek (w mm)	<i>Powierzchnia próbek [m²]</i>		
A			
B			
C			
D			

3.4. Wyniki pomiarów i obliczeń szybkości korozji w 1M H₂SO₄

3.5. Określenie stopnia odporności badanych materiałów

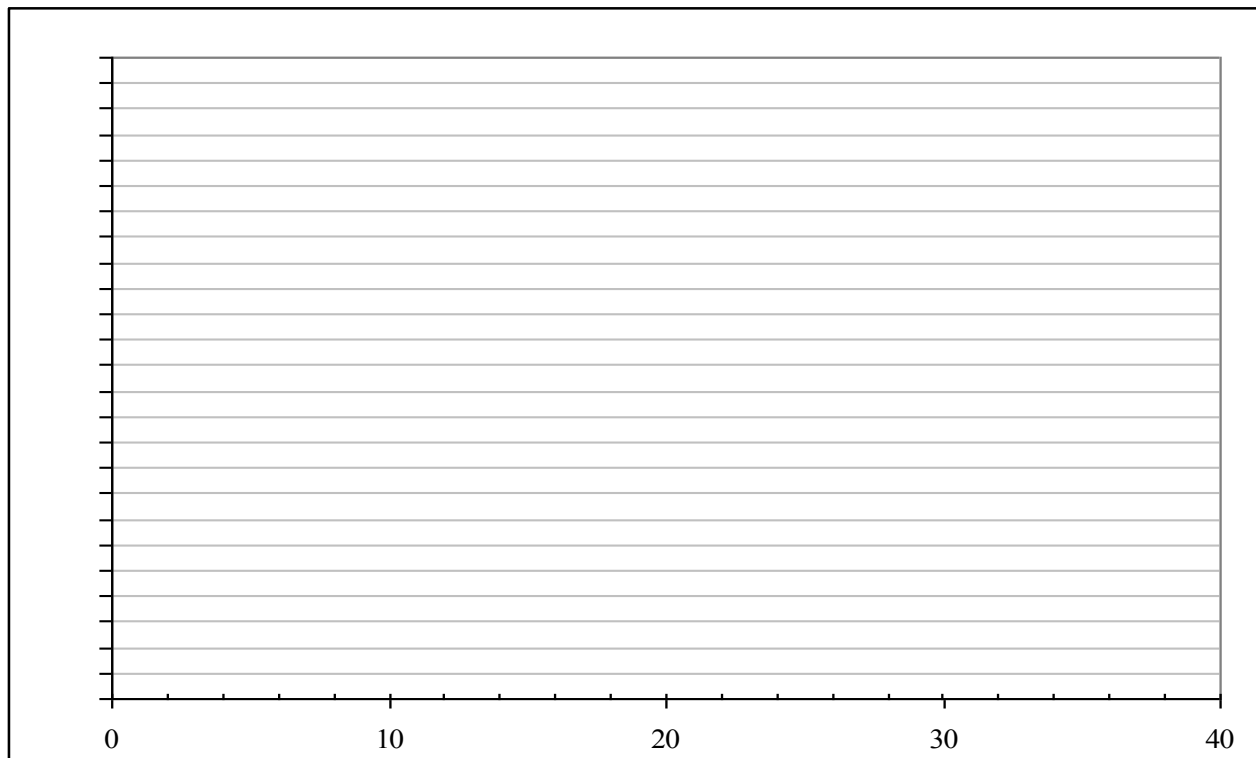
Układ korozyjny	Rodzaj metalu	Objętość wydzielonego H ₂ [cm ³] po czasie				v _c [.....]	v _p [.....]	Grupa odporności korozyjnej
		10 min.	20 min.	30 min.	40 min.	po 40 min.		
A	Stal 0H18N8							
B	Stal St3S							
C	Stal St3S/Cu							
D	Stal St3S + inhibitor							

3.5. Obliczenie ubytku masy Δm próbek oraz szybkości korozji (po czasie 40 min.).

		n _{H₂} [mol]	Δm [g]	v _c [g/m ² doła]	v _p [mm/rok]
A	Stal 0H18N8				
B	Stal St3S				
C	Stal St3S/Cu				
D	Stal St3S + inhibitor				

3.6. Obliczenie efektywności inhibitora

3.7. Wykres zależności objętości wydzielonego wodoru od czasu



4. INTERPRETACJA WYNIKÓW I WNIOSKI

INSTRUKCJE OGÓLNE – KOROZJA

PRÓBKI SZLIFUJEMY NA **PODKŁADKACH**. PO UŻYCIU **PODKŁADEK**, PRZECIERAMY JE ZWILŻONĄ ACETONEM BIBUŁĄ I MYJEMY WODĄ. NASTĘPNIE ODSZTAWIAMY NA ZLEW DO WYSUSZENIA.

Z NASADKAMI I PROBÓWKAMI ZE SZLIFEM OBCHODZIMY SIĘ BARDZO **OSTROŻNIE**. PROBÓWKI ZE SZLIFEM PO ZAKOŃCZENIU ĆWICZENIA MYJEMY WODĄ DESTYLOWANĄ I ZOSTAWIAMY NA STATYWIE.

ZUŻYTY KWAS WYLEWAMY DO ODPOWIEDNIEGO POJEMNIKA DO UTYLIZACJI.

PRÓBKI ZE STALI DOKŁADNIE PRZEPLUKUJEMY WODĄ DESTYLOWANĄ, NASTĘPNIE OSUSZAMY BIBUŁĄ I POZOSTAWIAMY NA KRYSTALIZATORCE.