

Datum:..... Jméno:.....

Kruh:.....

Protokol z praktického cvičení z biochemie

Téma: Chemické děje-reakce, dialýza

Úloha 1- Dialýza

Princip:

Výsledky:

důkaz proteinů		důkaz Cl^-	důkaz Ca^{2+}	důkaz Glc	důkaz Na^+
zkumavka 1	zkumavka 2	zkumavka 3	zkumavka 4	zkumavka 5	

Uved'te, které látky/ionty přešly přes dialyzační membránu do roztoku v kádince.

Uved'te další příklady látek, které by zůstaly uvnitř dialyzačního střívka.

Bylo by možné pro dialýzu pacienta využít destilované vody, stejně jako v tomto pokusu? Vysvětlete a zdůvodněte.

Závěr:

Úloha 2 – Rychlost reakce

Princip:

Výsledky:

Vyčíslete rovnici, podle které tato reakce probíhá (oxidační číslo na C v kys. šťavelové je +III):



Spočítejte přibližně, kolikrát jsou reaktanty naředěné v Erlenmeyerově baňce.

Uved'te čas reakce do tabulky:

	kádinka	E. baňka
čas k odbarvení roztoku (min)		

Závěr:

Vysvětlete, na čem závisí reakční rychlost a zdůvodněte s ohledem na výsledky pokusu.

Úloha 3 – Chemická rovnováha – Le Chatelierův princip

Princip:

Výsledky:

	zkumavka 1	zkumavka 2	zkumavka 3	zkumavka 4	zkumavka 5	zkumavka 6
barevná změna	X					
posun rovnováhy směrem k:	X					

Popište změny v koncentracích jednotlivých složek (Reaktanty/Produkty) a kompenzační mechanismus ve zkumavkách 2-6.

Zk. 2:

Zk. 3:

Zk. 4:

Zk. 5:

Zk. 6:

Závěr: