麒跃初升高课后Tutorial ⑦

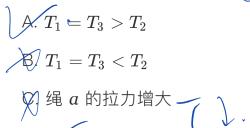
数理化三科题目练习

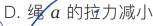
数学

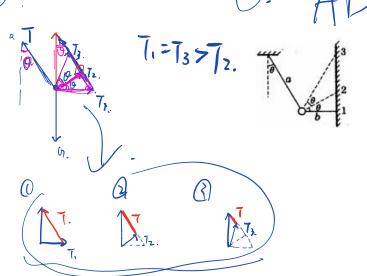
1. 函数 $y=x-\sqrt{x-2}$ 的值域为()

- 2. 已知函数 f(x) 对任意的实数 m,n 都有 f(m+n) = f(m) + f(n) 1 且当 x>0 时,有 f(x)>1.
 - a. 证明 f(x) 的单调性.
 - b. 若 f(1)=2,且关于 x 的不等式, $f(ax-2)+f(x-x^2)<3$ 对任意的 $x\in[1,+\infty)$ 恒成立,求实数 a 的取值范围.

2. 如图所示,用与竖直方向成 θ 角,(θ < 45°) 的轻绳 a 和水平轻绳 b 拉一个小球,这时绳 b 的拉力为 T_1 ,现保持小球位置不动,使绳 b 在竖直平面内逆时针转过 θ 角,绳 b 的拉力变为 T_3 。则(人







化学

1. 判断正误

 $a. CuSO_4$ 溶液与 $BaCl_2$ 溶液反应,实质上 是 SO_4^{2-} 和 Ba^{2+} 生成 $BaSO_4$ 的反应()

b. $CoCO_3$ 与 HCl 溶液反应的离子方程式为:

$$CO_3^2 + 2H^+ = H_2O + CO_2 \uparrow$$
 ((aco) + 2H⁺ = H, O+ co, $f + C_0^2 \uparrow$

C $AgNO_3$ 溶液与 NaCl 溶液反应与 $AgNO_3$ 溶液与盐酸反应都可用

$$\mathbf{A}\mathbf{g}^{'+'} + \mathbf{C}\mathbf{l}^- = \mathbf{A}\mathbf{g}\mathbf{C}\mathbf{l}^{'}$$
 来表示 Υ)

d. 稀 $H_2 SO_4$ 与 $Ba(OH)_2$ 反应的离子方程式为: $\mathbf{Ba}^{2+} + \mathbf{SO}_4^{2-} = \mathbf{BaSO}_4$ \downarrow

HTOH THIS

e. 在酸性条件下, CO_3^2 , Na^+ ($SO_4^{2^+}$, Ba^{2^+} 能够大量共存)