

PREZENTACE JAKO NEDÍLNÁ SOUČÁST VĚDECKÉ PRÁCE

aneb

JAK PREZENTOVAT ODBORNÉ VÝSLEDKY

Abyste si mohli udělat představu o tom, čeho se seminář bude týkat, zahrajme si společně tuto hru:

Níže jsou uvedeny ukázky, v kterých je řada chyb (záměrně je chyb více, než bývá ve skutečnosti, naštěstí). Zkuste je vyhledat a označit si je. Nesledujte pouze zapsaná písmena a znaky, ale i jejich řez (kurziva/stojaté) a vhodné umístění mezer a interpunkčních znamének. Je-li např. chybné znaménko a navíc kolem něj nejsou potřebné mezery, je to počítáno jako chyby tři. Máte na to deset minut.

- a) Tato theorie vyžaduje delší diskuzi .
- b) Látku vzniklou popsanou syntézou, jsme podrobili elementární analýze.
- c) Pro rychlost platí vztah $ds/dt=v$, kde s je dráha a t je čas.
- d) Z rovnice (3.1) plyne, že $a-b = 4.15$ a $c*d = 53546,2$.
- e) Etanol a kyselina octová patří k odlišným chemickým skupinám látek, první je alkohol s teplotou varu $78,3^{\circ}\text{C}$ (při normálním tlaku $101,3\text{ kPa}$, tj. $1\text{ atm} = 1,013\text{ barr}$), octová (etanová) kyselina je karboxylová kyselina s teplotou varu $117,9^{\circ}\text{C}$ ($391,0^{\circ}\text{K}$).
- f) Hodnota Avogdrova čísla je $N_A = 6,022141 \cdot 10^{23}$.
- g) Krakováním lze z nafty získat až 65% benzínu.
- h) Chlór má molekulární hmotnost 70,90 dynamickou viskozitu $13\text{ }\mu\text{Pa sec}$ při 25°C .
- i) Z počítačových prezentací připravte materiál který si účastníci mohou vytisknout a dělat si do něj poznámky

Své zásahy spočítejte a výsledek vepište do rámečku:

ŘEŠENÍ BUDE NA WEBOVÝCH STRÁNKÁCH ZVEŘEJNĚNO

10. BŘEZNA 2017 V 10:00 hod.

www.czemp.cz