



بسمه تعالی
مرکز آموزشی، درمانی و تحقیقاتی امام رضا (ع)
فرم صورتجلسه



موضوع: اولین جلسه شورای پژوهش و دستوره تحقیقاتی تاریخ جلسه: ۱۳۹۰/۱۱/۱۷ - ساعت ۹:۳۰
بالینی

محل برگزاری جلسه: معاونت آموزشی بیمارستان امام رضا - سالن کنفرانس

خلاصه نتایج پیگیری تصمیمات جلسه قبلی:

- دستور جلسه فعلی: ۱- معرفی رئیس واحد توره تحقیقات بالینی ۲- مطرح کردن وظایف
محول ۲ واحد توره تحقیقات بالینی ۳- شرح وظایف اعضای شورای پژوهش
۴- اهمیت آموزش در پژوهش در بیمارستان همدان استارها

تصمیمات متخذة: جلسه ساعت ۹:۳۰ با حضور ریاست محترم مرکز به اعلان و
رئیس واحد و نماینده معاونت پژوهش و اعضای واحد و اعضای شورا تسکین
کردید.

زمان حصول نتیجه

پیگیری کننده

زمان شروع

Handwritten text at the top of the page, possibly a header or title, including the number 11111111.

Handwritten text in the upper middle section of the page.

Main body of handwritten text in the middle section of the page, consisting of several lines of cursive script.

Handwritten text in the lower middle section of the page.

Handwritten text in the lower section of the page.

Handwritten text in the bottom section of the page.

❖ تصمیماتی که به هر دلیلی عملیاتی نشده اند باید در جلسه بعدی با ذکر دلیل عدم اجراء به عنوان اولین دستور جلسه مطرح شوند.



بسمه تعالی
مرکز آموزشی، درمانی و تحقیقاتی امام رضا (ع)
فرم صورتجلسه



تصمیمات متخذه:

زمان حصول نتیجه	پیگیری کننده	زمان شروع
-----------------	--------------	-----------



ابتداءً آقای دکتر سلیمانپور در خصوص نحوه و روند مجوز و اعطای ترخیص و تصدیق نامه‌ها، وظایف این واحد در این بیمارستان جنرال توضیح دادند. سپس جناب آقای دکتر دینداری از اعضای و اساتید دستیار پرستاری در خصوص تلاش‌های حاضر در این کورس‌ها و نحوه غور و در خصوص اهمیت پرستاری در این بیمارستان و همچنین بویس آموزش و پرورش توضیح دادند. با توجه به آموزش پزشکی و اهمیت این بیمارستان در آموزش کادرهای این بیمارستان و هدف ارتقاء پرستاری در این مرکز است. ارتقاء کیفیت خدمات توسط پرستارهای این بیمارستان باشد. و همچنین امیرعلی، راه اندازی آموزش‌های در این مرکز هستیم و همچنین اهمیت پرستاری را در نتیجه و ارتقاء و تصدیق نامه‌ها در این مرکز توضیح دادند. دکتر دینداری در این خصوص و نحوه ترخیص و اعطای ترخیص نامه‌ها در این بیمارستان و همچنین در خصوص پرستاری در این مرکز توضیح دادند.

نام، نام خانوادگی و امضای اعضای جلسه

۱- آقای دکتر محمد سیدی	۲- آقای دکتر مسعود فضیله	۳- آقای دکتر حسن سلیمانپور	۴- آقای دکتر هادی همیشه کار
۵- دکتر محمد شمس پوری	۶- دکتر دارا الوالدی	۷- دکتر مختار طالبی	۸- دکتر اکبر زاهدی
۹- دکتر هاشمی	۱۰- دکتر محمد کاظم طارینی	۱۱- دکتر سید کاظم سیدی	۱۲- دکتر طاهر پور
۱۳- دکتر پروانه معرفتی	۱۴- دکتر ناز و لطفه	۱۵- دکتر بهمن نقی پور	۱۶- دکتر علی رضا خبازی
۱۷- دکتر هاله میکائیلی	۱۸- دکتر محمد رضا ارطالان	۱۹- دکتر کوروش حسینی	۲۰- دکتر زهرا حسینی
۲۱- دکتر مجید سیدی	۲۲- دکتر داود آقا محمدی	۲۳- دکتر کاظم محمود پور	۲۴- دکتر سید علی صفیری
۲۵- دکتر سید پویا بان نژاد	۲۶- دکتر محمد علیان مسیح پور	۲۷- دکتر رضا ابراهیمی	۲۸- دکتر فاطمه سلیمانپور
۲۹- دکتر محمد سیدی	۳۰- دکتر علی محمدی	۳۱- دکتر علی محمدی	۳۲- دکتر محمد علیان مسیح پور

نام، نام خانوادگی و امضای اعضای مهمان

۱-	۲-	۳-	۴-
۵-	۶-	۷-	۸-

11/11/11

The first part of the experiment was to determine the effect of temperature on the rate of reaction. The reaction between sodium thiosulfate and hydrochloric acid was used. The rate of reaction was measured by the time taken for a precipitate to form which obscured a cross drawn on a piece of paper.

The results showed that as the temperature increased, the rate of reaction also increased. This is because at higher temperatures, the particles have more kinetic energy and are moving faster, leading to more frequent and more energetic collisions.

The second part of the experiment was to determine the effect of concentration on the rate of reaction. The reaction between sodium thiosulfate and hydrochloric acid was used. The rate of reaction was measured by the time taken for a precipitate to form which obscured a cross drawn on a piece of paper.

The results showed that as the concentration of sodium thiosulfate increased, the rate of reaction also increased. This is because at higher concentrations, there are more particles in a given volume, leading to more frequent collisions.

The third part of the experiment was to determine the effect of surface area on the rate of reaction. The reaction between calcium carbonate and hydrochloric acid was used. The rate of reaction was measured by the volume of gas produced over time.

The results showed that as the surface area of calcium carbonate increased, the rate of reaction also increased. This is because at larger surface areas, there are more particles exposed to the acid, leading to more frequent collisions.

❖ تصمیماتی که به هر دلیلی عملیاتی نشده‌اند باید در جلسه بعدی با ذکر دلیل عدم اجراء به عنوان اولین دستور جلسه مطرح شوند.

